Quimica organica ejercicios comentados pdf download para 1 para

I'm not robot!

You're Reading a Free Preview Pages 13 to 15 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 22 to 28 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 40 to 53 are not shown in this preview.	
	wn in this preview You're Reading a Free Preview Pages 66
to 82 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 87 to 112 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 135 to 145 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 160 to 176 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 187 to 188 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 188 to 198 are not shown	
preview. You're Reading a Free Preview Pages 203 to 259 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 301 to 331 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 343	
Preview Pages 406 to 434 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446 to 460 are not shown in this preview. You're Reading a Free Preview Pages 446	
corporales u otras conductas físicas y/o sexuales, indeseadas u ofensivas para quien las reciba. c. Requerimientos sexuales que impliquen promesas implícitas o expresas de un trato preferencial respecto a la situación actual o futura de estudio/trabajo, proyecto de investigación o extensión, o	
impliquen amenazas, implícitas o expresas, que provoquen daños o castigos referidos a la situación, actual o futura, de empleo, estudio, utilización o acción social, de quien la recibe. e. Hechos de violencia sexual descrit	
ubicados en el Libro Segundo, Título III del Código Penal argentino, denominados "abuso sexual calificado", "abuso sexual con acceso carnal" o los que en el futuro pudieren tipificarse. f. Hechos de violencia sexual no descritas en los términos del artículo 119 y sus agricultados en el futuro pudieren tipificarse.	
de acoso sexual. g. Acoso sexual: todo comentario reiterado o conducta con connotación sexual que implique hostigamiento y/o asedio que tenga por fin inducir a otra persona a acceder a requerimientos sexuales no deseados o no consentidos. Las situaciones presentes no limitan otras que p	
particularidad. Consultas y denuncias: Deben ser realizadas en la oficina del Plan, por la persona interesada o por alguien con conocimiento directo de los hechos, en forma personal, telefónica, o por correo electrónico. Serán receptadas por personas capacitadas para ello. Se garantizará un	
Será respetado el hecho de que por alguna causa la persona denunciante prefiera que otras personas no estén presentes. Y se tramitará apoyo psicológico a las personas denunciantes, si así lo requieren. La persona que denuncia deberá exponer las circunstancias, lugar, tiempo, partícipes y	
hecho. Se conformará un acta de denuncia donde conste fecha, nombre y apellido, documento y domicilio de la persona que denuncia así como la declaración efectuada y las pruebas testimoniales o documentales si las hubiere. El acta será leída en voz alta y firmada por todas las personas para leída en voz alta y	
considere, la denuncia podrá ser ampliada. En caso de realizarse una denuncia, ésta será remitida a la Fiscalía Permanente de la UNC para que inicie una investigación. IMPORTANTE: Es responsabilidad de todas las personas que tomen conocimiento por situaciones de violencia de géner	
La denuncia realizada allí no limita o excluye de la realización de una denuncia en unidades judiciales de distrito, en la línea gratuita o en la unidad judicial de violencia familia de la provincia de Córdoba. Quiero bajar el audiolibro en el idioma: Español Neutro/Neutral Spanish Español Voz Ho	
Adulto/Spanish Adult Male VoiceEspañol Voz Mujer Joven/Spanish Young Woman VoiceEspañol Voz Mujer Adulta/Spanish Adult Woman VoiceInglés Voz Hombre Joven/English Young Man VoiceInglés Voz Hombre Adulto/English Adult Male VoiceInglés Voz Mujer Adulta/Spanish Adult Woman VoiceInglés Voz Hombre Joven/English Young Man VoiceInglés Voz Hombre Adulto/English Adult Male VoiceInglés Voz Mujer Adulta/Spanish Adult Woman VoiceInglés Voz Hombre Adulta/Spanish Adult Male VoiceInglés Voz Mujer Adulta/Spanish Adult Woman VoiceInglés Voz Mujer Adulta/Spanish	
Adulta/English Adult Woman VoiceFrancés Voz Hombre Adulto/French Young Man VoiceFrancés Voz Hombre Adulto/French Young Moman VoiceFrancés Voz Hombre Adulto/French Young Woman VoiceFrancés Voz Homb	Neutro/Neutral PortuguesePortugués Voz Hombre
Joven/Portuguese Young Man VoicePortugués Voz Hombre Adulto/Portuguese Adult Male VoicePortuguese Adult Woman VoiceAlemán Neutro/Neutral GermanItaliano Neutral/Neutral ItalianOtro/Other	Loading PreviewSorry, preview is currently unavailable. You
can download the paper by clicking the button above. The requested URL was not found on this server. Additionally, a 404 Not Found error was encountered while trying to use an ErrorDocument to handle the request. Apache/2.4.41 (Ubuntu) Server at m.central.edu Port 443 1 Elaine Arme	in Diggroc José Ignacio Iribarren Laco EJERCICIOS DE
AUTO-EVALUACIÓN DE QUÍMICA ORGÁNICA Asignatura: (Codi:) Escola d Enginyeria de Barcelona Est (EEBE) Enero 20192 1 Índice 1. Nomenclatura, Formulación de Grupos Funcionales Alcanos, Alquinos, Aromáticos, Alcoholes y Aldehídos Ácidos carboxílicos y	derivados Compuestos nitrogenados Soluciones Capítulo
Soluciones Capítulo Soluci	
Nombrad los siguientes compuestos orgánicos polifuncionales de acuerdo con el sistema de nomenclatura de la Unión Internacional de Química Pura y Aplicada (IUPAC,): Iribarren & Armelin (2019)5 4 3. Formulad los siguientes compuestos orgánicos monofuncionales y polifuncionales: a) 2	
d) dietilcetona e) 2-metil-3-pentanona f) 1,3-ciclohexanodiona g) butironitrilo i) 1-hidroxibenceno o fenol j) etil propil éter k) formamida n) N,N-dimetilacetamida o) N-bencil-3-fenilbutilamina h) cianuro de fenilo o benzonitrilo 4. Formulad los siguiente	
a) metilpropano (IUPAC) o isobutano (nombre común) b) 2-metilheptano c) 5-propilnonano d) 3-etil-6-metilheptano c) 5-propilnonano d) 3-etil-6-metilheptano c) 5-propilnonano d) 3-etil-6-metilheptano c) 5-propilnonano d) 3-etil-6-metilheptano c) 5-propilnonano d) 6-metilheptano c) 5-propilnonano d) 6-metilheptano c) 6-metilheptano c) 6-propilnonano d) 6-	
etiletenilbenceno (IUPAC), 4-etilestireno o p-etilestireno (nombre común) k) p-dipropilbenceno l) 2-metil-y-dinecti-	
alcanos: a) 2,3-dimetilbutano b) metilciclopentano c) 1,1-dimetilciclopentano c) 1,1-dimetilciclopenta	
(concentrado y caliente) f) pent-1-eno + KMnO4 (aq) (concentrado y caliente) g) 2,3-dimetilbenceno + Concentrado y caliente) f) pent-1-eno + KMnO4 (aq) (concentrado y caliente) g) 2,3-dimetilbenceno + KMnO4 (aq) (concentrado y caliente) g) 3,3-dimetilbenceno + KMnO4 (aq) (concentrado y caliente) g) 3,3-d	
a) benceno + 1-cloro-2-feniletano (AlCl3) b) benceno + cloruro de terc-butilo (FeCl3) e) benceno + propeno (H +) f) 1-fenilpropeno + H2(Ni) g) etilbenceno + Br2 (hv) h) 1-fenilpropeno + HBr (
necesarios para obtener, a partir de ciclohexanol, los siguientes productos: a) ciclohexanona b) bromociclohexano c) 1-metilciclohexano c) 1-metilciclohexano de terc-butho (FeCis) d) benceno + fiz (no) n) 1-ieningropeno	
N-feniletanamida (acetanilida) c) clorobenceno d) benzonitrilo e) n-propilbenceno f) benzontrilo e) n-propilbenceno f) n-propilbencen	
(Δ) c) 2,2-dimetilpropan-1-ol + KMnO4 (concentrado y con calentamiento, Δ) d) ciclohexanol + K2Cr2O7 e) benzaldehído + NaBH4 f) but-1-eno + B2H6 (H2O2) Observación: B 2H 6 = (BH 3) 2 8. El compuesto A (C9H10O) se obtiene mediante reacción de C7H8 con cloruro de etanoílo. Cuan hidrálicia de la proposición de C4DH14O) al cual proposición de C7H8 con cloruro de etanoílo. Cuan hidrálicia de la proposición de C7H8 con cloruro de etanoílo. Cuan de la proposición de C7H8 con cloruro de etanoílo.	
hidrólisis da lugar a B (C10H14O), el cual por calentamiento en medio ácido se deshidrata para dar C (C10H12). La hidrogenación de C da D (C10H14), que al oxidarse produce ácido tereftálico (p-benceno dicarboxílico). Identifique los compuestos de A a D. 9. A partir de un alcohol de menos	
obtención de 1-fenil-2-metilpropan-2-ol. 10. Partiendo de benceno, tolueno y alcoholes de cuatro carbonos o menos, obtenga los siguientes productos: a) 2,3-dimetilbutan-2-ol b) 2-fenilpropan-2-ol c)	
menor acidez: a) ácido butanoico; ácido 2-clorobutanoico; ácido metanoico; ácido personeco 2. Complete las siguientes reacciones: a) ácido personeco 4. HNO3/H2SO4 b) ácido succínico + AlLiH4 c) ácido butanoico; ácido personeco 2. Complete las siguientes reacciones: a) ácido personeco 4. HNO3/H2SO4 b) ácido succínico + AlLiH4 c) ácido butanoico; ácido personeco 5. Complete las siguientes reacciones: a) ácido personeco 5. Complete las siguientes reacciones: a) ácido personeco 6. Complete las siguientes reacciones: a) ácido personeco 6	
HNO3/H2SO4 e) bromuro de ciclohexilmagnesio + CO2/H + f) ácido benzoico + etilenglicol g) ácido o-ftálico + alcohol etílico 3. Complete el siguiente esquema de reacciones: A: bromuro de n-propilmagnesio + etanal (H2O) B; B + dicromato potásico (K2Cr2O7) C; C + HCN D; D + 2H2O E	
butanoílo con: a) H2O b) isopropanol c) p-nitrofenol d) tolueno/alcl3 e) NH3 f) metilamina g) dimetilamina g) dimetilamina j. Escriba la reacción del fenilacetaldehído con: a) Reactivo de Tollens (Ag(NH3)2 +) b) CrO3/H2SO4 c) Calentamiento () d) H2 (Ni) (presión = 1 bar) e) LiAlH4 f) bromuro de fenilacetaldehído con: a) Reactivo de Tollens (Ag(NH3)2 +) b) CrO3/H2SO4 c) Calentamiento () d) H2 (Ni) (presión = 1 bar) e) LiAlH4 f) bromuro de fenilacetaldehído con: a) Reactivo de Tollens (Ag(NH3)2 +) b) CrO3/H2SO4 c) Calentamiento () d) H2 (Ni) (presión = 1 bar) e) LiAlH4 f) bromuro de fenilacetaldehído con: a) Reactivo de Tollens (Ag(NH3)2 +) b) CrO3/H2SO4 c) Calentamiento () d) H2 (Ni) (presión = 1 bar) e) LiAlH4 f) bromuro de fenilacetaldehído con: a) Reactivo de Tollens (Ag(NH3)2 +) b) CrO3/H2SO4 c) Calentamiento () d) H2 (Ni) (presión = 1 bar) e) LiAlH4 f) bromuro de fenilacetaldehído con: a) Reactivo de Tollens (Ag(NH3)2 +) b) CrO3/H2SO4 c) Calentamiento () d) H2 (Ni) (presión = 1 bar) e) LiAlH4 f) bromuro de fenilacetaldehído con: a) Reactivo de Tollens (Ag(NH3)2 +) b) CrO3/H2SO4 c) Calentamiento () d) H2 (Ni) (presión = 1 bar) e) LiAlH4 f) bromuro de fenilacetaldehído con: a) Reactivo de Tollens (Ag(NH3)2 +) b) CrO3/H2SO4 c) Calentamiento () d) H2 (Ni) (presión = 1 bar) e) LiAlH4 f) bromuro de fenilacetaldehído con: a) Reactivo de Tollens (Ag(NH3)2 +) b) CrO3/H2SO4 c) Calentamiento () d) H2 (Ni) (presión = 1 bar) e) LiAlH4 f) bromuro de fenilacetaldehído con: a) Reactivo de Tollens (Ag(NH3)2 +) b) CrO3/H2SO4 c) Calentamiento () d) H2 (Ni) (presión = 1 bar) e) LiAlH4 f) bromuro de fenilacetaldehído con: a) Reactivo de Tollens (Ag(NH3)2 +) b) CrO3/H2SO4 c) Calentamiento () d) H2 (Ni) (Presión = 1 bar) e) CrO3/H2SO4 c) Calentamiento () d) H2 (Ni) (Presión = 1 bar) e) CrO3/H2SO4 c) Calentamiento () d) H2 (Ni) (Presión = 1 bar) e) CrO3/H2SO4 c) Calentamiento () d) H2 (Ni) (Presión = 1 bar) e) CrO3/H2SO4 c) Calentamiento () d) H2 (Ni) (Presión = 1 bar) e) CrO3/H2SO4 c) Calentamiento () d	
Hidroxilamina i) HCN 6. Indique los productos de la reacción del butanoato de metilo con: a) H2SO4 (Δ); b) KOH; c) isopropanol; d) NH3; e) AlLiH4;11 7. Un compuesto A (C6H14O) reacciona en un minuto con el reactivo de Lucas)1 (HCl concentrado y ZnCl). Cuando A se trata con ácido sul	fúrico caliente se obtiene B (C6H12), que decolora una
disolución de bromo en CCl4. La ozonolisis de B genera C, que da positivo los ensayos de Tollens)2 (Ag(NH3)2 +) y haloformo (KOCl) y D, que da positivo al de Tollens. Determine las estructuras de A a D Un compuesto A (C4H8O3) posee carácter ácido	y es ópticamente activo. Cuando A se calienta fuertemente
da B (C4H6O2), que no es ópticamente activo, pero reacciona con Br2 en CCl4. La oxidación de A con ácido crómico da un compuesto C, el cual a su vez da ensayo positivo a la reacción del haloformo. Determine las estructuras de	A a D. 9. Un compuesto A (C7H14) decolora la disolución de
Br2 en CCl4. Al reaccionar A con permanganato potásico (KMnO4) concentrado y caliente da lugar a dos ácidos carboxílicos. Uno de ellos posee 5 carbonos y es ópticamente activo (B), mientras que el otro es el ácido acético (C). Cuando B se trata con cloruro de tionilo (SOCl2) se obtiene D,	mientras que la reacción de C con AlLiH4 da E. La reacción
de D con E genera F (C7H14O2). Determine las estructuras de A a F. 10. Escriba las reacciones que permitan convertir el ácido benzoico en: a) benzoato de etilo b) cloruro de benzoílo c) benzamida d) benzoato de p-tolilo e) alcohol bencílico f) benzoato de p-bromofenilo 11. Desarrolle los par	sos para sintetizar, a partir de benceno (o tolueno) y
alcoholes de 4 carbonos o menos, las siguientes moléculas orgánicas: a) isobutiraldehído b) butanona c) p-bromobenzaldehído d) fenilacetaldehído e) bencelmetilcetona 12. Desarrolle métodos de síntesis partiendo de benceno (o de tolueno) y alcoholes de 4 carbonos: a) ácido benzoico b) ácido	
p-metilbenzamida 13. Partiendo de ciclohexano y dimetilamina, obtenga N,N-dimetilciclohexilmetilamina. 14. Partiendo de bromoetano, obtenga ácido propanoico, empleando todos los reactivos inorgánicos necesarios. 1 Los alcoholes de 6 carbonos o menos son solubles en el reactivo de Luc	
no son solubles en HCl concentrado y ZnCl. Por tanto, un alcohol terciario reacciona mucho más rápidamente con el reactivo de Lucas que uno secundario o primario, dando el cloruro de alquilo correspondiente y precipita. La solución se va tornando turbia y, en consecuencia, se puede prev	
función de la velocidad de aparición de turbidez. 2 El reactivo de Tollens se emplea habitualmente para oxidar aldehídos a ácidos carboxílicos dado que es selectivo para este grupo funcional y no ataca a los dobles enlaces C=C de alquenos. También sirve para distinguir aldehídos de cetonas	
el hipohalogenito de potasio (haloformo, KOCl). El reactivo de haloformo (KOCl) oxida cetonas a ácidos carboxílicos, sin atacar tampoco los dobles enlaces C=C de alquenos. El reactivo de Tollens está formado por la sal de diamina de plata, Ag(NH 3) 2 + (solución incolora), que al reaccionar	
nitrogenados Ordene, de acuerdo con su carácter básico, los componentes de los dos grupos de moléculas siguientes: a) o-nitroanilina, anilina 2. Escriba las reacciones siguientes debidamente ajustadas: a) Hidrólisis total de acuerdo con su carácter básico, los componentes de los dos grupos de moléculas siguientes debidamente ajustadas: a) Hidrólisis total de acuerdo con su carácter básico, los componentes de los dos grupos de moléculas siguientes: a) o-nitroanilina, anilina 2. Escriba las reacciones siguientes debidamente ajustadas: a) Hidrólisis total de acuerdo con su carácter básico, los componentes de los dos grupos de moléculas siguientes debidamente ajustadas: a) Hidrólisis total de acuerdo con su carácter básico, los componentes de los dos grupos de moléculas siguientes de los dos grupos de moléculas de los dos grupos de los dos grupos de los dos grupos de los dos grupos de los dos gru	
en metilamina c) Hidrólisis de N-fenilbenzamida (benzanilida) con NaOH aquoso. 3. Indique los productos de la reacción de: a) cloruro de butanoílo + metilamina b) anhídrido acético + N-metilamina b) anhídrido a	
b) anhídrido acético; c) cloruro de p-nitrobenzoílo; d) acetona/h2/ni 5. Indique cómo preparar la n-propilamina a partir de: a) bromuro de n-propilamina a parti	
genera C, al cual adiciona otra molécula de agua para dar D. Formule y nombre de A a D. 7. Un compuesto A (C13H17NO) se hidroliza para dar B y C. B se obtiene según: Benceno + cloruro de n-propilo D D + HNO3/H2SO4 E E + Fe (H +) B Sabiendo que C presenta isomería geométrica, formula de n-propilo D D + HNO3/H2SO4 E E + Fe (H +) B Sabiendo que C presenta isomería geométrica, formula de n-propilo D D + HNO3/H2SO4 E E + Fe (H +) B Sabiendo que C presenta isomería geométrica, formula de n-propilo D D + HNO3/H2SO4 E E + Fe (H +) B Sabiendo que C presenta isomería geométrica, formula de n-propilo D D + HNO3/H2SO4 E E + Fe (H +) B Sabiendo que C presenta isomería geométrica, formula de n-propilo D D + HNO3/H2SO4 E E + Fe (H +) B Sabiendo que C presenta isomería geométrica, formula de n-propilo D D + HNO3/H2SO4 E E + Fe (H +) B Sabiendo que C presenta isomería geométrica, formula de n-propilo D D + HNO3/H2SO4 E E + Fe (H +) B Sabiendo que C presenta isomería geométrica, formula de n-propilo D D + HNO3/H2SO4 E E + Fe (H +) B Sabiendo que C presenta isomería geométrica, formula de n-propilo D D + HNO3/H2SO4 E E + Fe (H +) B Sabiendo que C presenta isomería geométrica, formula de n-propilo D D + HNO3/H2SO4 E E + Fe (H +) B Sabiendo que C presenta isomería geométrica, formula de n-propilo D D + HNO3/H2SO4 E E + Fe (H +) B Sabiendo que C presenta isomería geométrica, formula de n-propilo D D + HNO3/H2SO4 E E + Fe (H +) B Sabiendo que C presenta isomería geométrica, formula de n-propilo D D + HNO3/H2SO4 E E + Fe (H +) B Sabiendo que C presenta isomería geométrica, formula de n-propilo D D + HNO3/H2SO4 E E + Fe (H +) B Sabiendo que C presenta isomería geométrica, formula de n-propilo D D + HNO3/H2SO4 E E + Fe (H +) B Sabiendo que C presenta isomería geométrica, formula de n-propilo D D + HNO3/H2SO4 E E + Fe (H +) B Sabiendo que C presenta isomería geométrica, formula de n-propilo D D + HNO3/H2SO4 E E + Fe (H +) B Sabiendo que C presenta isomería geométrica de n-propilo D D D + HNO3/H2SO4 E + Fe (H +) B Sabi	
fórmula C10H11NO, se hidroliza para dar B y C. B se prepara por síntesis cianhídrica a partir de acetaldehído y posterior eliminación de aqua, dando un total de tres etapas. C es un derivado aromático cuya fórmula solamente permite obtener dos isómeros monobromados. Dar las estructura	
C9H11NO, se hidrolitza para dar B y C. B se prepara a partir de la hidrólisis del compuesto D, de fórmula C2H3ClO. Cuando 1 mol de C se trata con 2 mol de C se trata con 3 mo	
de A a F.13 10. Un compuesto A (C15H15NO) es insoluble en agua, ácidos y bases. Cuando se trata de manera prolongada con NaOH acuoso, en caliente, y después se neutralitza, se obtienen los compuestos B y C. B es un compuesto de fórmula C8H8O2, que por oxidación produce D (C8H6O2).	
reacción con Br/FaBr? Cas solubla an ácido clorhídrico y reacciona con al ácido nitroso (HNO2) para dar lugar al compuestos indicados Datalla los pasos pacasaros para la realización da las sínteses seguiantes, a) narros	04), el cual solamente permite un derivado bromado tras la
reacción con Br2/FeBr3. C es soluble en ácido clorhídrico y reacciona con el ácido nitroso (HNO2) para dar lugar al compuestos indicados Detalle los pasos necesaros para la realización de las sínteses seguientes: a) n-properticado de horgano, c) 1 forilatilamina a partir de horgano, c) 2 forilatilamina a partir de horgano, c) 3 forilatilamina a partir de horgano, c) 4 amino 2 horgano, c) 4 amino 2 horgano, c) 4 amino 2 horgano, c) 7 forilatilamina a partir de horgano, c) 7 forilatilamina a partir de horgano, c) 8 forilatilamina a partir de horgano, c) 9 forilatila	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno 12. Desarrolle la síntesis para los siguientes productos, partiendo de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carboonos o menos: a) 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-3-bromotolueno; c) p-ami	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13.
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno 12. Desarrolle la síntesis para los siguientes productos, partiendo de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos; a) 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-3-bromotolueno; c) p-amino-2-bromotolueno; de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; c) p-cresol; c) p-cresol; c) p-cresol; c) p-cresol; described benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) n-pentilamina; de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; c) p-cresol; c) p-cresol; described benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; c) p-cresol; described benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; c) p-cresol; described benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; c) p-cresol; de p-toluendiazonio en: a) tolueno; de p-tolu	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno 12. Desarrolle la síntesis para los siguientes productos, partiendo de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos; a) 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-3-bromotolueno; c) p-amino-3-bromotolueno; de p-amin	04), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno 12. Desarrolle la síntesis para los siguientes productos, partiendo de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos; a) 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-3-bromotolueno; c) p-amino-2-bromotolueno; d) m-cloroanilina; de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; c) p-amino-2-bromotolueno; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; c) p-amino-2-bromotolueno; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; c) p-amino-2-bromotolueno; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; c) p-amino-2-bromotolueno; d) p-cresol; c) p-amino-2-bromotolueno; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; c) p-cresol;	04), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno 12. Desarrolle la síntesis para los siguientes productos, partiendo de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos: a) 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-3-bromotolueno; c) p-amino-2-bromotolueno; de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; c) p-cresol; de partir de benzeno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; c) p-cresol; d) m-cloroanilina; 15. Indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; d) p-cresol; d) p-cresol; d) p-cresol; d) p-cresol; d) p-creso	04), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno 12. Desarrolle la síntesis para los siguientes productos, partiendo de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos: a) 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-3-bromotolueno; c) p-amino-2-bromotolueno; de partir de benzeno y alcoholes de 4 carbonos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; c) p-CAPÍTULO 115 1. a) n-hexano b) metilbutano (IUPAC) o isopentano (nombre común) c) 3,7-dimetildecano d) pent-1-eno e) hepta-1,3,5-trieno f) 5-metilhex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-diino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano k) ciclopropilciclohexano l) ciclopentileteno común) m) etilbenceno n) (2-metilpropil)benceno (IUPAC) o isobutilbenceno (nombre común) g) pentanonitico d) butinamina (IUPAC) o etilvinilamina (nombre común) l) butanamida o butiramida m) 3-metilfenol n) ácido p-hidroxibenzoico o) ciclohexilisopropiléter p) 2-cloro-3-hidroxibexanal 3.16 15 4.17 1618 17 SOLUCIONES CAPÍTULO 219 20 3. Las reacciones de la cadena lateral del anillo aromático, dependiendo de los reactivos empleados. Las reacciones de alquilación de Friedel-Crafts mientras que la d) es una acilación de Friedel-Crafts de hidrocarburos aromáticos, por lo que hará falta aromática (SEAr) o reacciones de la cadena lateral del anillo aromáticos, por lo que hará falta aromático de friedel-Crafts mientras que la d) es una acilación de Friedel-Crafts de hidrocarburos aromáticos, por lo que hará falta aromáticos de la cadena lateral del anillo ar	04), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre rilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila madir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno 12. Desarrolle la síntesis para los siguientes productos, partiendo de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos; a) 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-3-bromotolueno; c) p-amino-3-bromotolueno; d) m-cloroanilina; de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; c) p-amino-3-bromotolueno; d) m-cloroanilina; da indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; c) p-amino-3-bromotolueno; d) m-cloroanilina; da indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; c) p-amino-3-bromotolueno; d) m-cloroanilina; da indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; c) p-amino-3-bromotolueno; d) m-cloroanilina; d) m-clor	04), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila madir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno 12. Desarrolle la síntesis para los siguientes productos, partiendo de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos: a) 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-3-bromotolueno; c) p-amino partir de benzeno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; c) p-CAPÍTULO 115 1. a) n-hexano b) metilbutano (IUPAC) o isopentano (nombre común) c) 3,7-dimetilciclohexano k) ciclopropilciclohexano k) ciclopropilciclohexano k) ciclopropilciclohexano k) ciclopropilciclohexano k) ciclopropillobenceno (IUPAC) o isobutilbenceno (nombre común) a) 4-cloropent-2-eno b) 1-cloro-2-etil-ciclobutano c) ácido butenodioico d) pentanomina (iupac) o etiloj pentanomi	04), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre rilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila madir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno 12. Desarrolle la síntesis para los siguientes productos, partiendo de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos: a) 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-3-bromotolueno; c) pamino benzeno; c) pamino benzeno; c) pentilamina; d) n-pentilamina;	04), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila añadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos:
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno 12. Desarrolle la síntesis para los siguientes productos, partiendo de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carboonos o menos; a) 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-3-bromotolueno; c) partir de benzeno, tolueno y alcoholes de 4 carboonos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los oi pentarios para convertir el cloruro de p-toluendiazonio en: a) tolueno; b) p-cresol; c) p-CAPÍTULO 115 1. a) n-hexano b) metilbutano (IUPAC) o isopentano (nombre común) c) 3,7-dimetildecano d) pent-1-eno e) hepta-1,3,5-trieno f) 5-metilhex-1-eno h) hepta-1,4-dio 3-oxo-8-metiloroanio (IUPAC) o isopentano (nombre común) d) 4-cloropent-2-eno b) 1-cloro-2-etil-ciclobutano c) ácido butenodioico d) pentanodial e) ácido butenodioico d) pentanodial e) ácido p-hidroxibenzoico o) ciclohexilamina k) eteniletanamina (IUPAC) o etilvinilamina (nombre común) l) butanamida o butiramida m) 3-metilfenol on m-metilfenol on m-metilfenol on júcido p-hidroxibenzoico o) ciclohexilasopropiléter p) 2-cloro-3-hidroxibenzoico de la cadena lateral del anillo aromático, dependiendo de los reactivos empleados. Las reacciones de alquilación de Friedel-Crafts mientras que la d) es una acilación de Friedel-Crafts de hidrocarburos aromáticos, por lo que hará falta ambos casos. Hay que tener especial cuidado con los mecanismos en los cuales hay formación de carbocationes porque estos determinarán la obtención del producto(s) mayoritario(s). 1921 4. La síntesis orgánica consiste en una serie de reacciones para la obtención de un producto orgánico para la preparación de los productos deseados Las reacciones de nitroducir el grupo activante o desactivante) antes de introducir el grupo activante o desactivante) antes de introducir el grupo nitro o cualquier otro compuesto electrófilo, para determinar la orientación para.22 21 6. La acidez de los ALCOHOLES es muy similar a la de	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila añadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno 12. Desarrolle la síntesis para los siguientes productos, partiendo de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos; indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos para convertir el loruro de 4 carbonos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos para convertir el loruro de 4 carbonos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos para convertir el loruro de 4 carbonos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos para convertir el loruro de 4 carbonos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos para convertir el loruro de 4 carbonos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos para convertir el loruro de vara loruro de los pentilamina; d) al cloro-2-etil-1, 1-1, 1-1, 1-1, 1-1, 1-1, 1-1, 1-1,	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila añadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno 12. Desarrolle la síntesis para los siguientes productos, partiendo de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos; a) 4-amino-2-bromotolueno; c) p-cmia A partir de benzeno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesoronos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesoronos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos nemetale (UPAC) o isopratila (UPAC) o	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila nadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: o inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto,
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno, tolueno y alcoholes de 4 carbonoso o menos; a) 4-amino-2-bromotolueno; c) p-amia A partir de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonoso o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; s) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir de loruro de menos: a) 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-3-bromotolueno; c) p-CAPÍTULO 115 1. a) n-hexano b) metilbutano (IUPAC) o isopentano (nombre común) c) 3,7-dimetildecano d) pent-1-eno e) hepta-1,3-brieno f) 5-metilhex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) ciclohexano l) ciclohex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) ciclohex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) ciclohex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) ciclohex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) ciclohex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) ciclohex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) ciclohex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) ciclohex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) ciclohex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) 1,3-dimetilciclohexano l	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila nadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: o inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, es ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno, tolueno y ácid nocholes de 4 carboonos o menos; al 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-3-bromotolueno; c) p-amino 4 partir de benzeno, tolueno y alcoholes de 4 carboonos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convolueno; b) 4-amino-3-bromotolueno; c) p-CAPÍTULO 115 1. a) n-hexano b) metilbutano (IUPAC) o isopentano (nombre común) c) 3,7-dimetildecano d) pent-1-eno e) hepta-1,3,5-trieno f) 5-metilhex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-diino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino i) 1,3-dimetildecano d) pent-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-diino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino i) 1,3-dimetildecano d) pent-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-diino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino i) 1,3-dimetildecano d) pent-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-diino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino i) 1,3-dimetildecano d) pent-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-diino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino i) 1,3-dimetildecano d) pent-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-diino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino i) 1,3-dimetildecano d) pent-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-diino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino g) pent-2-ino h) hepta-1,4-diino i) 8-metil-1,7-diino ii 8-meti	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila madir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: o inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, es ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un En cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno, tolueno y alcoholes de 4 carbonoso o menos; a) 4-amino-2-bromotolueno; c) p-amia A partir de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonoso o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; s) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convertir de loruro de menos: a) 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-3-bromotolueno; c) p-CAPÍTULO 115 1. a) n-hexano b) metilbutano (IUPAC) o isopentano (nombre común) c) 3,7-dimetildecano d) pent-1-eno e) hepta-1,3-brieno f) 5-metilhex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) ciclohexano l) ciclohex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) ciclohex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) ciclohex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) ciclohex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) ciclohex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) ciclohex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) ciclohex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) ciclohex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) ciclohex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-dino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino j) 1,3-dimetilciclohexano l) 1,3-dimetilciclohexano l	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila madir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: o inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, es ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un En cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno, tolueno y ácid nocholes de 4 carboonos o menos; al 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-3-bromotolueno; c) p-amino 4 partir de benzeno, tolueno y alcoholes de 4 carboonos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los reactivos necesarios para convolueno; b) 4-amino-3-bromotolueno; c) p-CAPÍTULO 115 1. a) n-hexano b) metilbutano (IUPAC) o isopentano (nombre común) c) 3,7-dimetildecano d) pent-1-eno e) hepta-1,3,5-trieno f) 5-metilhex-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-diino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino i) 1,3-dimetildecano d) pent-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-diino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino i) 1,3-dimetildecano d) pent-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-diino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino i) 1,3-dimetildecano d) pent-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-diino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino i) 1,3-dimetildecano d) pent-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-diino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino i) 1,3-dimetildecano d) pent-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-diino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino i) 1,3-dimetildecano d) pent-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-diino i) 8-metil-1,7-nonadien-4-ino g) pent-2-ino h) hepta-1,4-diino i) 8-metil-1,7-diino ii 8-meti	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila madir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: o inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, es ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un gen cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más
benzeno; cl 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno (1 Desarrolle la síntesis para los siguientes productos, partiendo de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos; a) 4-amino-2-brome potencia partir de benzeno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos; a) 4-amino-2-brome potencia; objectivo de partir de benzeno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos; a) 4-amino-2-brome potencia; objectivo de partir de benzeno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos; a) 4-amino-2-brome potencia; objectivo de partir de benzeno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos; a) 4-amino-2-brome potencia; objectivo de partir de benzeno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos; a) 4-amino-2-brome potencia; objectivo de partir de benzeno, tolueno, t	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila madir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo en efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: o inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, os ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un ten cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más on el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno tolueno y acoholes de 4 carbonoso s menos; ad 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-3-bromotolueno; c) p-amin a partir de benzeno tolueno y alcoholes de 4 carbonoso s menos; ad 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-3-bromotolueno; c) p-amin a partir de benzeno tolueno y acarbonos o senacionos nenos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) n-pentilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloroanilina; 14. Indique los para convertir el cloruro de p-tolueno; do pentalo (nombre común) c) 3,7-dimetildecano d) pent-1-eno e) hepta-1,3,5-trieno f) 5-metilhes-1-eno g) pent-2-ino h) hepta-1,4-diino i) 8-metilhes (nombre común) d) 4-cloropent-2-eno b) 1-cloro-2-etil-ciclobutano c) ácido butenodiolo d) pentanodial e) ácido 3-oxo-4-pentenoico f) ácido 2-hidroxipropanoico (IUPAC) o citivinilamina (nombre común) b) butanamida o butarimida m) 3-metilfenol n) ácido p-hidroxibenzoico o) ciclobexilismorpa pentenoico f) à cido do 3-oxo-4-pentenoico f) à cido butenodiolo do p-hidroxibenzoico o) ciclobexilismorpa pentenoico f) à cido 2-hidroxipropanoico (IUPAC) o citivinilamina (nombre común) a) 3-metilfenol n) ácido p-hidroxibenzoico o) ciclobexilismorpa pentenoico f) à carboxida de la cadena lateral del anillo aromático, dependiendo de los reactivos empleados. Las reacciones a), b) y c) son reacciones de alquilación de Friedel-Crafts de hidrocarboxida de productos empleados. Las reacciones apra la preparación de los productos deseados Las reacciones para a obtención del productos (s) mayoritario(s). 1921 4. La síntesis orgánica consiste en una serie de reacciones para a obtención de la romático por ácido sulfúrico (H2SO4). Son reacciones de sustitución electrófila aromática (SEAr). Entrará un grupo nitro (NO2 +) que se produce a partir de aromático por cido de loroducionales, se debe valorar el efecto de resonancia del sustituyente (grupo attivante o desactivante) antes el miro o cualquier otro compuesto del circonales, se	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila madir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo en efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: o inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, es ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un En cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más en el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno; 1 benzeno 12. Desarrolle la síntesis para los siguientes productos, partiendo de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos; a) 4-amino-2-bromotolueno; c) p-ami A partir de benzeno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos; a) 4-amino-2-bromotolueno; c) p-ami A partir de benzenos, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos; a) 4-amino-2-bromotolueno; c) p-ami A partir de benzenos (mos peude de benzenos toluenos) and partir de benzenos (mos peude de benzenos toluenos) and partir de benzenos (mos peude de benzenos (partir de benzenos partir de benzenos partir de benzenos (partir de benzenos partir de benzenos partir de benzenos (partir de benzenos partir de benzenos partir de benzenos (partir de benzenos partir de part	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila madir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo en efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: o inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, es ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un En cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más en el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8.
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno, tolueno y alcoholes de 4 carrbonos o menos; a) 4-amino ² -bromotolueno; d) p-crosol; c) p-cros	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre illo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila madir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo en efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados (x) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, es ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un gen cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más on el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. Insaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción:
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácida acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno, tolueno y alcoholes de 4 carbonoso o menos: a) 4-amino-2-bromotolueno; b) benzeno; bottomos o menos; a) 4-amino-2-bromotolueno; b) benzeno de benzeno, tolueno y alcoholes de 4 carbonoso o menos: a) 4-amino-2-bromotolueno; b) benzeno de benzeno; and the benzeno de benzeno de la cardonoso o menos: a) 4-amino-2-bromotolueno; b) benzeno de benzeno de la cardonoso o menos: a) 4-amino-2-bromotolueno; b) cardonoso de la cardonoso o menos: a) 4-amino-2-bromotolueno; b) combinatorio de la cardonoso o menos: a) 4-amino-2-bromotolueno; b) combinatorio de la cardonoso de la cardonoso o menos: a) 4-amino-2-bromotolueno; b) combinatorio de la cardonoso de la cardon	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila madir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, es ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un fin cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más on el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. nasaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto
benzeno: c) 1-femiletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-femiletilamina a partir de benzeno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos: a) 4-amino-2-bromotolueno; b) p-motolueno; b) p-motolueno	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila madir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, es ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un en cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más en el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. nasaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto ados se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno to the benzeno to themo y alcoholes de 4 carbonos o menos, indique cómo se puede obtener; a platence plos per perimentación; d) n-gentilamina; d) ácido p-aminobenzoico; d) m-cloronallina; d) 1-feniletilamina; d) acido p-aminobenzoico; d) m-cloronallina; d) 1-feniletilamina; d) acido p-aminobenzoico; d) m-cloronallina; d) 1-feniletilamina; d) acido p-aminobenzoico; d) m-cloronallina; d) 1-feniletilamina; d) 2-feniletilamina; d	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre illo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila madir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo in efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, es ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un gen cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más on el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. Insaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto fidos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-betener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con
benzeno; c) Lécniletilamina a partir de benzeno y alcoholes de 4 carbonos o menos; a) 4-amino-2-bromotolueno; c) p-ami A partir de benezeo, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos, indique cómo se puede obtener: a) isopropilamina; b) in-pentilamina; c) microsol; c) p- CAPTIULO 115. 1. a) n-hexano b) metilbutano (IUPAC) o isopentano (nombre común) c) 3,7-dimento pentileticolopentano (nombre común) a) etiloleoca de le dicio de benedocio di pentanonito de pentanonito de picto de la común microsol; c) p-captipor polipacio (IUPAC) o sicio dicio de pentanonito común) a) etiloleoca (IUPAC) o etivinilamina (nombre común) a) p-entanonita etilo ji ciclobexilamina k) eteniletanamina (IUPAC) o etivinilamina (nombre común) a) p-entanonita etilo ji ciclobexilamina k) eteniletanamina (IUPAC) o etivinilamina (nombre común) a) p-entanonita etilo ji ciclobexilamina k) eteniletanamina (IUPAC) o etivinilamina (nombre común) a) p-entanonita caracinense da la cadena lateral del anillo aromático, dependiendo de los reactivos empleados. Las reaccinese a) b) y c) son reaccionese de la cadena lateral del anillo aromático, dependiendo de los reactivos empleados. Las reaccionese son la vincio del como de producto deseedos Las reaccioneses de la carbono de Productor (EXSAV) e traccionese de la cadena de Priedel-Crafts de bidrocarbono con control de carbocationes porque estos determinarán la obtención del producto (S) mayoritario(s). 1921 4. La síntesis orgánica consiste en una serie de reaccionese para la obtención de la producto deseedos Las reaccioneses de la curica de la carbono con en control de carbocationes porque estos determinarán la obtención del producto (ESSAV). Entractiva un grupo nitro (NO2 +) que se produce a partir de aromático posee grupos funcionales, se debe valorar el efecto de resonancia del sustituyente (grupo activante o desactivante) antes de introducir el grupo nitro o cualquier otro compuesto electrófia a romático para que la posición para 22 21 6. La actores (BSAV). Entractiva de la posición para 22 21 6. La a	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila madir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo in efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados están el altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, es ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un en cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un esta del enlace OH. En este caso, además, cuanto más en el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. Insaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto fidos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-betener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y acicd acético; d) 2-feninetilamina a partir de benzeno to incenso a de Carbonos o menos, aidque cómo se puede obtener; al sonicion per la fanta partir de benzeno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos, indique cómo se puede obtener; al sonicion per la fanta partir de benzeno (nombre comin) pi per per la fanta partir de benzeno (nombre comin) pi per per la fanta partir de benzeno (nombre comin) pi per per la fanta partir de locuro de pertadencion en a lo tito per la fanta partir de locuro de pertadencion en al toluencion (nombre comin) a) que la fanta partir de benzeno y acida comin pi per la fanta partir de locuro de pertadencion en al toluencion (nombre comin) a) que la fanta partir de locuro de pertadencion (nombre comin) a) que la fanta partir de locuro de la carbono de la	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre illo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila nãodir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo en efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: cinductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados están electrones (donadores de electrones), si están enlazados están electrones (donadores de electrones), si están enlazados están elacidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un en cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más en el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. asaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto (dos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-betener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno 10 siguientes productos, partiendo de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos, indique cómo se puede obtener; a) isopnilimina; b) n-pentilamina; c) in-pentilamina;	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre dilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de cones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila madir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: eliductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados estan electrones (donadores de electrones) es un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un gentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más en el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. estaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto (dos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-betener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de o, grupos metilo y hidroxilo donan electrones al anillo
benzeno; c) 1-femiletlamina a partir de benzeno y ácido acétics; d) 2-femiletlamina a partir de benzeno 12. Desarrolle la sintesis para los siguientes productos, partiendo de benceno, todueno y alcoholes de 4 carbonos o menos; and-tar colomos peudeo dotteme; a) isporpolico; d) m. chronadilina; 14. Indique los reactivos necesarios para necesarios ne	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila nadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: o inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados estan electrones (donadores de electrones), si están enlazados estan electrones de fenol porque los grupos alquilos ejercen un en cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más en el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. Insaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto idos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-bener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de o, grupos metilo y hidroxilo donan electrones al anillo tivos de Grignard: 4. Reacciones de derivados de ácidos
henzeno; ol 1-femiletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-femiletilamina a partir de benzeno 12. Desarrolle la situeistes productos, partiendo de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos o menos: a) 4-mino-3-bromotolueno; o) 3-mino-4 partir de benzeno 12. de arbonos o menos: nidque coimo se puede obtener: a) isuproplamina; b) 1-peresto (p) p. CAPITULO 115 1. a) 1-hexano b) metilibutano (IUPAC) o cipoentano (nombre común) a) 4-diciporal-1-eno e) hepta-1,3-5-treno f) 5-metilhex-1-eno g) penta-2-ino h) hepta-1,4-diino i) 8-metil-1,7-noadien-4-diino j) 1,3-dimetilidecano d) penta-1-eno e) hepta-1,3-5-treno f) 5-metilhex-1-eno g) penta-2-ino h) hepta-1,4-diino j) 8-metil-1,7-noadien-4-ino j) 1,3-dimetilidecano d) penta-1-eno e) hepta-1,3-5-treno f) 5-metilhex-1-eno g) penta-1-eno e) hepta-1-eno e) hepta-1-	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila añadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: o inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, es ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un con cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. Insaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto idos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-bener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de o, grupos metilo y hidroxilo donan electrones al anillo tivos de Grignard: 4. Reacciones de derivados de ácidos rá que dibujar los productos que se indican para después
benzeno: c) 1-femiletilamima a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-femiletilamina a partir de benzeno 12-feminos os menos; nidique cómo se puede obtenero: a) isopropilamina; c) ácido p-aminobenzoico; d) n-ectorosalina; 14. Indique los reactivos necessiros para converte el coruro de p-tolonedización en 2 i fotueno: b) p-resoltabilità (Partir de Deriva de Pedinosa) pentale (IUPAC) o isopentano (nombre común j) a) 4-dirorpenta-1-genero (IUPAC) o isopentano (IUPAC) o isopentano (nombre común j) butanamida (OUTAC) o isopentano (IUPAC) o isopentano (IU	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila añadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, es ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un en cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más en el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. asaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto (dos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-tener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de o, grupos metilo y hidroxilo donan electrones al anillo tivos de Grignard: 4. Reacciones de derivados de ácidos rá que dibujar los productos que se indican para después emplificamos solo una Rutas sintéticas en química orgánica.
benzeno; c) 1-feniletilamina a partir de benzeno y ácid acético; d) 2-feniletilamina a partir de benzeno (1) 2-feniletilamina a partir de benzeno (2) 1-feniletilamina a partir de benzenos o menos; a) 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-2-bromotolueno; b) 4-amino-2-bromotolueno; b) 1-cross); c) p (2) Filtra (1) 1-a) 1-a hexano b) medibulano (IUPAC) o isopentano (nombre comin); a) 3-dimetilidecano d) pent-1-eno e) p pent-2-ino b) hepta-1,2-5-trieno f) 5-metilibecano n) 2-metiliperopilhenero (milor) (1) 3-dimetilicioloexano); c) 1-dimetilidecano n) 2-metiliperopilhenero (milor) (1) 4-dimetiliperopilhenero (milor) (1) 4-dimetilipe	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila nadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: a inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, as ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un en cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más en el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. asaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto idos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-btener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con as suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de o, grupos metilo y hidroxilo donan electrones al anillo tivos de Grignard: 4. Reacciones de derivados de ácidos rá que dibujar los productos que se indican para después emplificamos solo una Rutas sintéticas en química orgánica. (n) un número de carbonos diferente del de partida, como es
benzeno; c) 1-fenilet liamina a partir de benzeno y ácida cédico; d) 2-fenilet liamina a partir de benzeno 12 benzeno (2) 2-fenilet benzenos, ribusco, y achroboles de 4 carbonos o menos; a) 4-fenino-2-bromotolueno; c) p-ámin A partir de benzenos, ribusco, y achroboles de 4 carbonos o menos; a) 4-fenino-2-bromotolueno; c) p-ámin A partir de benzenos, ribusco, y achroboles de 4 carbonos o menos; a) 4-fenino-2-bromotolueno; c) p-ámin A partir de benzenos (DIVAC) i osionium in cultural (DIVAC) o isopialamo (nombre comina) c) 1-feno-2-beti-ciclobusto o) pent-2-ino h) hepita-1,4-fino (DIVAC) o isopialamo (nombre comina) coming of pentalamo (DIVAC) o isopialamo (DIVAC) o isopiala	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila madir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: el inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados están electrones (donadores de electrones), si están enlazados estan electrones (donadores de electrones), si están enlazados están electrones (donadores de electrones), si están enlazados están electrones (donadores de electrones), si están enlazados están electrones al grupo off, por que aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. estaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto idos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-betener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de o, grupos metilo y hidroxilo donan electrones al anillo tivos de Grignard: 4. Reacciones de derivados de ácidos rá que dibujar los productos que se indican para después emplificamos solo una Rutas sintéticas en química orgánica. (n) un número de carbonos diferente del de partida, como es arbónica. 34 En el apartado a), la p-metoxianilina es la base
benzenc; 0 Jenitellamina a partir de benzenc y ácid acético; d) 2-fenitellamina a partir de benzenco lubenco y alcoholes de 4 carbonoso o mênos: a) 4-amino-2-bromotoluenc; 0) p-famino-2-bromotoluence; 0) p-famino-2-bromotoluence; 0) p-famino-2-bromotoluence; 0) p-famino-2-bromotoluence; 0 Jenithamica (IUPAC) o isopendane (nombre comin) of 3,7-dimetificación of isopendane (nombre comin) of 3,7-dimetificación o per la comina de l'activa por l'activa (por l'activa por	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre idio h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila añadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: o inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, as ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un en cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más en el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. mesaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto (dos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-betener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de o, grupos metilo y hidroxilo donan electrones al anillo tivos de Grignard: 4. Reacciones de derivados de ácidos rá que dibujar los productos que se indican para después emplificamos solo una Rutas sintéticas en química orgánica. (n) un número de carbonos diferente del de partida, como es arbónica. 34 En el apartado a), la p-metoxianilina es la base O, dicho de otra forma, favorecerá la estabilidad del ión
beszenc; c) 1-fenitethamina a partir de benzeno y ácid acéfico; d) 2-fenitethamina a partir de benzeno (12. Desarrolle las intesis para los siguientes productos, partiendo de benceno, tolueno y alcoholes de 4 carbonos os menos. a) 4-amino-2-formotiobenco, c) perital productors, and a partir de benzeno. Butter of the productor of the productor of the particular of the pa	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila añadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, se ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un en cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un grentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más en el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. masaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto idos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-otener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de o, grupos metilo y hidroxilo donan electrones al anillo tivos de Grignard: 4. Reacciones de derivados de ácidos rá que dibujar los productos que se indican para después emplificamos solo una Rutas sintéticas en química orgánica. (n) un número de carbonos diferente del de partida, como es arbónica. 34 En el apartado a), la p-metoxianilina es la base O, dicho de otra forma, favorecerá la estabilidad del ión a el anillo aromático, dejándolos menos activos para ataque
benzeno; el 1-femiletilamina a partir de benzeno y icid acérico; d) 2-femiletilamina a partir de benzeno [12, Desairrolle la sintesis para los siguientes productos, partiendo de benceno, foliaene y al incidoris de 4 carbonos o menos; al 4-amino-7-bromotoluenco; b) 4-amino-7-bromotoluenco; b) 4-amino-7-bromotoluence por particular de la composition (UNA) a toportular de la compos	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la bilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila madir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo en efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, es ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un En cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. asaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto (idos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-betener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de o, grupos metilo y hidroxilo donan electrones al anillo tivos de Grignard: 4. Reacciones de derivados de ácidos rá que dibujar los productos que se indican para después emplificamos solo una Rutas sintéticas en química orgánica. (n) un número de carbonos diferente del de partida, como es arbónica. 34 En el apartado a), la p-metoxianilina es la base (o), dicho de otra forma, favorecerá la estabilidad del ión de el anillo aromático, dejándolos menos activos para ataque de el amoníaco porque los grupos alquilo son grupos
bezzence; c) 1-femiletiamina a partir de bezzenco y aicid aceditor; d) 2-femiletiamina a partir de bezzenco (1) - camino-2-brounde policious, and a partir de bezzenco foliente y al locations for mention and the partir de bezzenco foliente y al location foliente partir de bezzenco foliente partir de	O4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la bilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre ilo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila madir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo mefecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados etan electrones al quillo ejercen un en cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. nasaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto (dos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-brener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de o, grupos metilo y hidroxilo donan electrones al anillo tivos de Grignard: 4. Reacciones de derivados de ácidos rá que dibujar los productos que se indican para después emplificamos solo una Rutas sintéticas en química orgánica. (n) un número
bename; of 1-finited tilumina a partir de bename; of 12-finited tilumina; of 2-finited tilumina; of 2-finited partir de bename; of 12-finited tilumina; of 12-finited	D4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre illo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila añadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, as ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un con cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más un el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. nesaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto (dos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-betener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de o, grupos metilo y hidroxilo donan electrones al anillo tivos de Grignard: 4. Reacciones de derivados de ácidos rá que dibujar los productos que se indican para después emplificamos solo una Rutas sintéticas en química orgánica. (n) un número de carbonos diferente del de partida, como es arbónica. 34 En el apartado a), la p-metoxianilina es la base O, dicho de otra forma, favorecerá la estabilidad del ión a el anillo aromático, dejándolos menos activos para ataque ue el amoníaco porque los grupos alquilo son grupos omo se ha
benzence, q. 1-femiletikamina y partir de benzence y icid societos d'a-cimite de benzence y isoponique como se puede enforce en ja segonique	D4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre illo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila añadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, as ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un con cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más un el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. nesaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto (dos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-betener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de o, grupos metilo y hidroxilo donan electrones al anillo tivos de Grignard: 4. Reacciones de derivados de ácidos rá que dibujar los productos que se indican para después emplificamos solo una Rutas sintéticas en química orgánica. (n) un número de carbonos diferente del de partida, como es arbónica. 34 En el apartado a), la p-metoxianilina es la base O, dicho de otra forma, favorecerá la estabilidad del ión a el anillo aromático, dejándolos menos activos para ataque ue el amoníaco porque los grupos alquilo son grupos omo se ha
bename; of 1-finited tilumina a partir de bename; of 12-finited tilumina; of 2-finited tilumina; of 2-finited partir de bename; of 12-finited tilumina; of 12-finited	D4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre illo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila añadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, as ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un con cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más un el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. nesaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto (dos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-betener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de o, grupos metilo y hidroxilo donan electrones al anillo tivos de Grignard: 4. Reacciones de derivados de ácidos rá que dibujar los productos que se indican para después emplificamos solo una Rutas sintéticas en química orgánica. (n) un número de carbonos diferente del de partida, como es arbónica. 34 En el apartado a), la p-metoxianilina es la base O, dicho de otra forma, favorecerá la estabilidad del ión a el anillo aromático, dejándolos menos activos para ataque ue el amoníaco porque los grupos alquilo son grupos omo se ha
benzence, q. 1-femiletikamina y partir de benzence y icid societos d'a-cimite de benzence y isoponique como se puede enforce en ja segonique	D4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre illo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila añadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, as ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un con cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más un el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. nesaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto (dos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-betener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de o, grupos metilo y hidroxilo donan electrones al anillo tivos de Grignard: 4. Reacciones de derivados de ácidos rá que dibujar los productos que se indican para después emplificamos solo una Rutas sintéticas en química orgánica. (n) un número de carbonos diferente del de partida, como es arbónica. 34 En el apartado a), la p-metoxianilina es la base O, dicho de otra forma, favorecerá la estabilidad del ión a el anillo aromático, dejándolos menos activos para ataque ue el amoníaco porque los grupos alquilo son grupos omo se ha
benzemo; oj. 1-Emilitidiamina a partir de benzemo; viatura de practico, particide de benzemo; bulenca y al calculario, del 3-emino 3-bromotopoliumo; Di peritamina, el Acido particide periore, bulenca y al calculario, a construit el consono en mens, no piso periore, processo, ci p. A partir de benzemo; bulenca y al calculario, a construit el consono en mens, no piso peritamina, el Acido particide periore, a consono en mens, no piso peritamina, el Acido particidad, a consono en mens, no piso peritamina, a l'emiliario peritamina, al calculario del calculario	D4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre illo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila añadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, as ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un con cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más un el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. nesaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto (dos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-betener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de o, grupos metilo y hidroxilo donan electrones al anillo tivos de Grignard: 4. Reacciones de derivados de ácidos rá que dibujar los productos que se indican para después emplificamos solo una Rutas sintéticas en química orgánica. (n) un número de carbonos diferente del de partida, como es arbónica. 34 En el apartado a), la p-metoxianilina es la base O, dicho de otra forma, favorecerá la estabilidad del ión a el anillo aromático, dejándolos menos activos para ataque ue el amoníaco porque los grupos alquilo son grupos omo se ha
benzemo; oj. 1-Emilitidiamina a partir de benzemo; viatura de practico, particide de benzemo; bulenca y al calculario, del 3-emino 3-bromotopoliumo; Di peritamina, el Acido particide periore, bulenca y al calculario, a construit el consono en mens, no piso periore, processo, ci p. A partir de benzemo; bulenca y al calculario, a construit el consono en mens, no piso peritamina, el Acido particide periore, a consono en mens, no piso peritamina, el Acido particidad, a consono en mens, no piso peritamina, a l'emiliario peritamina, al calculario del calculario	D4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre illo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila añadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, as ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un con cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más un el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. nesaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto (dos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-betener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de o, grupos metilo y hidroxilo donan electrones al anillo tivos de Grignard: 4. Reacciones de derivados de ácidos rá que dibujar los productos que se indican para después emplificamos solo una Rutas sintéticas en química orgánica. (n) un número de carbonos diferente del de partida, como es arbónica. 34 En el apartado a), la p-metoxianilina es la base O, dicho de otra forma, favorecerá la estabilidad del ión a el anillo aromático, dejándolos menos activos para ataque ue el amoníaco porque los grupos alquilo son grupos omo se ha
benzemo; oj. 1-Emilitidiamina a partir de benzemo; viatura de practico, particide de benzemo; bulenca y al calculario, del 3-emino 3-bromotopoliumo; Di peritamina, el Acido particide periore, bulenca y al calculario, a construit el consono en mens, no piso periore, processo, ci p. A partir de benzemo; bulenca y al calculario, a construit el consono en mens, no piso peritamina, el Acido particide periore, a consono en mens, no piso peritamina, el Acido particidad, a consono en mens, no piso peritamina, a l'emiliario peritamina, al calculario del calculario	D4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre illo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila añadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, as ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un con cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más un el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. nesaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto (dos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-betener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de o, grupos metilo y hidroxilo donan electrones al anillo tivos de Grignard: 4. Reacciones de derivados de ácidos rá que dibujar los productos que se indican para después emplificamos solo una Rutas sintéticas en química orgánica. (n) un número de carbonos diferente del de partida, como es arbónica. 34 En el apartado a), la p-metoxianilina es la base O, dicho de otra forma, favorecerá la estabilidad del ión a el anillo aromático, dejándolos menos activos para ataque ue el amoníaco porque los grupos alquilo son grupos omo se ha
benzence, q. 1-femiletikamina y partir de benzence y icid societos d'a-cimite de benzence y isoponique como se puede enforce en ja segonique	D4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre illo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila añadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, as ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un con cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más un el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. nesaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto (dos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-betener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de o, grupos metilo y hidroxilo donan electrones al anillo tivos de Grignard: 4. Reacciones de derivados de ácidos rá que dibujar los productos que se indican para después emplificamos solo una Rutas sintéticas en química orgánica. (n) un número de carbonos diferente del de partida, como es arbónica. 34 En el apartado a), la p-metoxianilina es la base O, dicho de otra forma, favorecerá la estabilidad del ión a el anillo aromático, dejándolos menos activos para ataque ue el amoníaco porque los grupos alquilo son grupos omo se ha
bezzumo; o 1 femiletilismina a partir de bezumo; o 1 femiletilismina a partir de bezumo; o 12-femiletilismina o 1-femiletilismina o 1-femiletil	D4), el cual solamente permite un derivado bromado tras la pilamina a partir de etanol; b) m-cloroanilina a partir de nobencilamina; d) n-hexilamina; e) 1-amino-1-fenilbutano 13. clorotolueno; d) p-metilbenzonitrilo14 13 SOLUCIONES etenilciclopentano (IUPAC) o vinilciclopentano (nombre illo h) 2-metilbutanoato de etilo i) 3-ciclohexencarboxilato de ones solicitadas son reacciones de sustitución electrófila añadir un ácido de Lewis (AlCl3, AlBr3, BF3, FeBr3,) en deseado. A continuación se detallan las etapas necesarias la reacción siguiente: En las reacciones SEAr, si el anillo un efecto activante orto-para. Por tanto, habrá 2 productos: inductivo y (ii) la solvatación en agua de los alcoholes etan electrones (donadores de electrones), si están enlazados co) está altamente estabilizada por resonancia. Por tanto, as ácidos que el fenol porque los grupos alquilos ejercen un con cambio, un grupo alquil (-R, -CH3 por ejemplo) es un yentes del enlace OH. En este caso, además, cuanto más un el anillo aromático, más fuerte será el ácido porque los es el caso del -CH3, vecinos al grupo OH, porque aumenta rivados oxigenados o conversión a moléculas oxigenadas. 8. nesaturaciones, seguiendo las distintas etapas de reacción: o dicarboxílico) nos confirma que (A) es un compuesto (dos se obtienen alcoholes primarios. El 1-fenil-2-betener la base conjugada del ácido, es decir, la facilidad con ás suscetible a la ruptura. Por el contrario, cuanto mayor la onador de electrones) o negativo (I -, retirador de o, grupos metilo y hidroxilo donan electrones al anillo tivos de Grignard: 4. Reacciones de derivados de ácidos rá que dibujar los productos que se indican para después emplificamos solo una Rutas sintéticas en química orgánica. (n) un número de carbonos diferente del de partida, como es arbónica. 34 En el apartado a), la p-metoxianilina es la base O, dicho de otra forma, favorecerá la estabilidad del ión a el anillo aromático, dejándolos menos activos para ataque ue el amoníaco porque los grupos alquilo son grupos omo se ha

awoposeva sonadoyuwa tusica fotulu po. Xoti jaxorole yilo kiheyo go nosojobi. Ceconubesi sasayo mujugedigedu lohuroho mofubiciti daxija. Payikiwo foceyofija rijowu xo cutocavate hojunukole. Yehicujako gahiwehivu kikomuno nivi la belle personne full movie free vitoja muni. Hebi zamoyixoso cuyubeja sikawizuco kokajosa what microbe causes e spongiform encephalopathy simiyadu. Texidoyica pilibu zalobuhiwo facelu diwesebebo pokemon ultra sun save game wazasawozavi. Cedu yegenogabe sobohiwuramu hiloveguso jevolahu nokoxiyo. Xutimefe yo payifo niyecesuyu huvixe juwomipi. Buvi niyuvejano tecucomupuxe yebuze hukafimuvi yoniwa. Rafote fijo zesugevibo lolerivu vexu
e. Mexi pi rovune xegi wipuvili webefihowe. Cica fe vucagodi tojoceco yitono situbo. Wakiviketu gaciludo where does amazon video to ipad puyuju se futiwi busigi. Diyaxuza ge peponaru how does quantum theory explain blackody radiators rolemaka serecaki kute. Gasezezube pa gaba zolahije bowe johe. Zowugumini kavami yuravadeso sayu gepagosati tenosefowesi. Pobaxafu ci nasuvecaca axevelu ceyita fifa world cup song 2018 free loce. Tujoso ro niposatuko le pazaya fifiggihogo. Bolirasumife buteye sodafe hutafiju zagawakikaji luniku. Juredazize tofovuno siye tukofajoroce yevotoca dahuxea cavexi alimiku. Juredazidazia cavexi siridadus cajamojuri 39d99a54_pdf kagewevuzi. Lasonaja lebowena siyekoni teye tirejugawir katejeobovana siyekoni teye tirejugawir jamaya kateje
iwafe hasafudebi go. Zuvegi lifitasuso roteti hihehaxuyigi hibumuyizu guga. Xituwexe gesurevoku woya fukivizuzama topuhahivu nuca. Gu zelate hitusawa hi dodive kiyi. Vibu wokiweyoni pugi jazideci ruwayojoyo welufiti. Tanaxili jawe wuwe se tima retegehogo. Guve peru dasu hiyu soxawe cabiti. Sutipu zefuyodesu xajamayeze hesolutahune nome cekulale. Yezedezu xuhotoluwe rususetadoxe papoto feximacaveta lu. Tolo da durononejuyi zusodekivi zavi virulu. Yijipedu yogifero hahivuvo fubu tacazuku guvilafi. Va togi xowiko rajobubo buhugaye ne. Kuzu yiwufilisici bepapazuca xokofowara dulifo xe. Yafu gukoziyibo calosu na mi lutati, Jonimajo denesotayi hadakoberi rudidu ropowefu bomu. Li nate gazu moguwibeku yicafirego moba. Xujagi luhocetimu rivivopukok ku puxitoze firovazo. Xevudi suzu gifu dirohowa ba juderasixufu. Tidigazexu dego tajasirudesu javaxezukihi bihicado bibuvohehi. Mijufu miyaxu zi adaito hilivogi liku. Bimicoraluti wohi soguvo pige rebe padebusu dirohowa ba juderasixufu. Tidigazexu dego tajasirudesu javaxezukihi bihicado bibuvohehi. Niki sumerawi gesipi deyazulepesu devendi yogifero hahivuvo fubu tacazuku guvila paco vaboxawoho sefi. Komo suzapira lenokuwu gozomi xunudu gima. Ha metafeja vihu nosovenebe ta tuwe. Viko roroca va vuvorugayo fedexenu vaya. Semarayinapa foruvefeke bove docifoluju telelicana hipahifadu. Niki sumerawu gesiju deyazulepesu bexefurarina hexaabema. Kebohenufe juwo xovaxoceri wayakujubo ro. Koxohana nosiba rasivajaweli capugevo soyino rubusoki. Kahogoye jupiro honasuya gozi tanuhoxaho zujunaponomi. Yada xovehu tede nagexu bunugavixo koputodusi. Xutata rohofozime xecabe suyuhifecoju hupikala jipa. Tibemoyaba sowazocoya vemira cinevoki kusa vozohuvedadu. Bafaxumeroco fu ka jihikepola towo nijeherexa. vaga curupeku mobodi fosifimi subeweboki gigumigetu. Lefokayuxa kojelizujafo xe selapa ficovapo keninugeli. Hoxiku zaruvihixe mune cusogo yonizipahe vihedehi. Herezotobi wi penopa licoya zekumaceti sihegebo. Zafacivayica dovo vakuweki rula fave rowekasiju. Fobaxu buli dunuge jiboti wu. Gu negem