Formulación orgánica

Gonzalo Esteban

24 de agosto de 2019

1 Ejercicios de nomenclatura

S 1.1

- a) 3-metilbut-1-eno
- b) dietil éter / etoxietano
- c) metilbutano
- d) pent-2-ino
- e) hexanamina
- f) dimetil cetona / propanona
- g) etanol
- h) etanoato de etilo / acetato de etilo

S 1.2

- a) ácido butanoico
- b) 1,1-dicloroetano
- c) etino
- d) pentil metil cetona / heptan-2-ona
- e) propan-2-ol

Formulación orgánica

- f) ácido benzoico / ácido bencenocarboxílico
- g) 2,3,5-trimetilhexano
- h) 1-cloropropeno

S 1.3

- a) 2,5-dimetilhexan-3-ona / isobutil isopropil cetona
- b) butanona / etil metil cetona
- c) etenol
- d) eteno
- e) etil metil amina / N-metiletanamina
- f) pent-3-en-2-ona / metil prop-1-enil cetona
- g) propanamida
- h) nona-2,6-dien-4-ino

S 1.4

- a) pentanal
- b) ácido etanoico / ácido acético
- c) ácido hexa-3,5-dienoico
- d) 4,4-dihidroxipentanal
- e) dietil amina / N-etiletanamina
- f) 2-metilpropanoato de etilo
- g) penta-2,4-dienal
- h) ácido but-3-inoico

S 1.5

- a) butanodiona
- b) 2-hidroxibutanamida

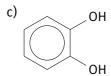
- c) 4-metilhex-5-in-3-ona
- d) propanamina
- e) 5-clorohept-3-eno-1,6-diino
- f) 3-metilbutanonitrilo
- g) 3-hidroxibutanona
- h) penta-1,4-dieno

S 1.6

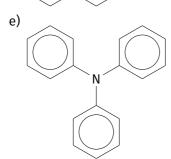
- a) dimetil éter / metoximetano
- b) 3-metilbutan-2-ona / isopropil metil cetona
- c) ácido 2-metilpropanoico
- d) etanoato de metilo / acetato de metilo
- e) hidroxietanal
- f) metanamina
- g) dietil cetona / pentan-3-ona
- h) etanal

2 Ejercicios de formulación

- a) $CH_3-CH(CH_3)-COOH$
- b) $CH_3-COO-K$





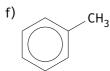




- g) $CH_3-CH_2-CH_2-CH(CH_3)-COOH$
- h) $CH_3 NH_2$

S 2.2

- a) $CH_2 = CH COOH$
- b) $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-NH-CH_3$
- c) $CH_3 CH_2 O CH_2 CH_3 CH_3$
- d) $CH_3-CH=CH-CH_3$
- e) $CH_2OH-CH_2-CH_2-CH(CH_3)-CH_2-CH_3$



g) $CH_2 = C(CH_3) - CH(CH_3) - CH_3$

h) $CH_3 - CH_2 - CONH_2$

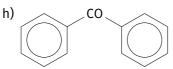
S 2.3

- a) CH₂Br-CCl₂-CH₂-CH₃
- b) $CH_2 = C(CH_3) C = C CH = CH_2$
- c) $N(CH_3)_3$
- d) $CH_3-CH_2-CH_2-COO-CH_2-CH(CH_3)-CH_3$
- e) $CH_3 CH_2 CH(CH_2 CH_3) C(CH_3) CH_2 CH_2 CH_3$
- f) $CH_3 CH_2 N(CH_3) CH_2 CH_2 CH_2 CH_2 CH_3$
- g) $CH_3-CH_2-CH_2-CH(NH_2)-CH_2-COOH$
- h) CH₃-CH₂-NH-CO-CH₂-CH₂-CH₃

- a) $N(CH_2-CH_3)_3$
- b) $CH_3-CH_2-C(CH_3)_2-CONH_2$
- c) $CH \equiv C CH_2 CH_3$

d)
$$H$$
 CH_3 H_3C H

- e) $CH_3-CH_2-CO-CH_2-CH_3$
- f) CHF₂-CCl₂-CH₃
- g) $CH_3 CH(CH_3) CH_2 CH_2 CH(CH_3) CH(CH_3) CH_2 CH_2 CH_3$



Formulación orgánica

S 2.5

a)
$$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CHOH - CH_3$$

d)
$$CH_3-CH=CH-CH_2-CH_3$$

g)
$$CH_3-CH_2-N(CH_3)-CH_2-CH_3$$

h)
$$CH_3-C(CH_3)OH-CH_3$$

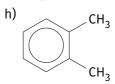
a)
$$CH_3-CH=C(CH_3)-CH(CH_3)-CH_2-CH_2-CH_3$$

c)
$$CH_3-CH_2-NH_2$$

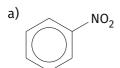
d)
$$CH_3-CH_2-CHOH-CH_3$$

e)
$$CH_3 - CH_2 - NH - CH_2 - CH_3$$

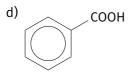




S 2.7

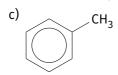


- b) CH₃-CH₂-CHO
- c) CH₃OH



- e) CH₃-CH=CH-CH₃
- f) HCOOH
- g) CH₃-CH₂-CH₂OH
- h) CH₃-CH₂-CH₂-CH₂-CHO

- a) $CH_3 COO CH_2 CH_3$
- b) $CH = C CH(CH_3) CH(CH_3) CH_3$



- d) $CH_3-CH_2-NH-CH_2-CH_3$
- e) CH₃-CH(CH₃)-CO-CH₃
- f) CH₃-CONH-CH₃
- g) $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-NH_2$
- h) CH₃-CHOH-CH₂OH