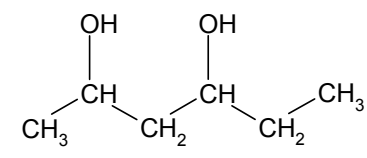
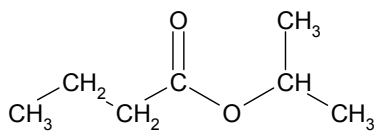


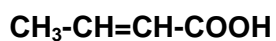
Unidade 11. Exercicios de apoio

1. Formulación orgánica.

- Exemplo 1: Sinala o nome correcto para estes compostos:

<p>1.</p>  <p> <input type="checkbox"/> a) 2,4-hexanol <input type="checkbox"/> b) 2,4-hexanodiol <input type="checkbox"/> c) 3,5-hexanodiol </p>	<p>2.</p> <p>CH₃-CH₂-CHO</p> <p> <input type="checkbox"/> a) propanol <input type="checkbox"/> b) etanal <input type="checkbox"/> c) propanal </p>
<p>3.</p> <p>CH₃-CH₂-CH₂-CO-NH-CH₃</p> <p> <input type="checkbox"/> a) N-metilbutanamida <input type="checkbox"/> b) N-metilpropanamida <input type="checkbox"/> c) N-metilpropanamina </p>	<p>4.</p> <p>CH₃-C≡N</p> <p> <input type="checkbox"/> a) cianuro de etilo <input type="checkbox"/> b) metanonitrilo <input type="checkbox"/> c) etanonitrilo </p>
<p>5.</p> <p>CH₃-CHBr-CH₃</p> <p> <input type="checkbox"/> a) 2-bromo-propeno <input type="checkbox"/> b) 2-bromo-propano <input type="checkbox"/> c) 1-bromo-propano </p>	<p>6.</p> <p>CH₃-CHOH-CH₃</p> <p> <input type="checkbox"/> a) 2-propenol <input type="checkbox"/> b) 2-propanol <input type="checkbox"/> c) 2-propanal </p>
<p>7.</p> <p>CH₃-CH₂-CH₂-COOH</p> <p> <input type="checkbox"/> a) butanol <input type="checkbox"/> b) ácido propanoico <input type="checkbox"/> c) ácido butanoico </p>	<p>8.</p>  <p> <input type="checkbox"/> a) butanoato de isopropilo <input type="checkbox"/> b) propanoato de isopropilo <input type="checkbox"/> c) isopropilato de butilo </p>

9.



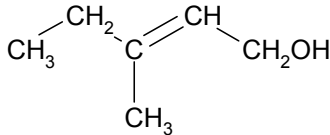
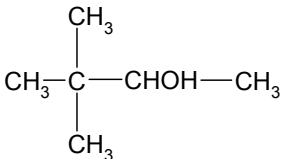
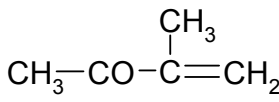
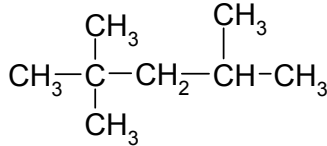
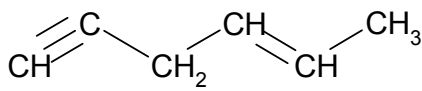
- ☐ a) ácido 2-butenoico
- ☐ b) ácido 2-butanoico
- ☐ c) ácido 2-propenoico

10.



- ☐ a) ácido 3-oxopropanoico
- ☐ b) ácido 3-oxipropanoico
- ☐ c) ácido 3-hidroxipropanoico

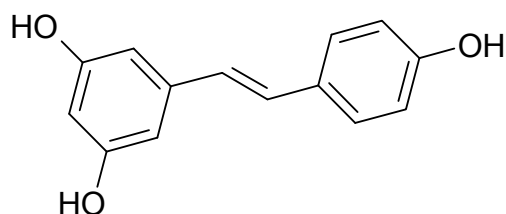
- Exemplo 2: Sinala o nome correcto para estes compostos:

<p>1.</p>  <p> <input type="checkbox"/> a) 3-metil-3-penten-5-ol <input type="checkbox"/> b) 3-etil-2-buten-1-ol <input type="checkbox"/> c) 3-metil-2-penten-1-ol </p>	<p>2.</p> <p>CH₂=CH-COH</p> <p> <input type="checkbox"/> a) propenol <input type="checkbox"/> b) propenal <input type="checkbox"/> c) propenil </p>
<p>3.</p>  <p> <input type="checkbox"/> a) 2,2-dimetil-3-butanol <input type="checkbox"/> b) 3,3-dimetil-2-butanal <input type="checkbox"/> c) 3,3-dimetil-2-butanol </p>	<p>4.</p>  <p> <input type="checkbox"/> a) metil-butenona <input type="checkbox"/> b) metil-buteno <input type="checkbox"/> c) metil-butenol </p>
<p>5. CH₃-CHOH-CH₂-OH</p> <p> <input type="checkbox"/> a) 2,3-propanodiol <input type="checkbox"/> b) 1,2-propanodiol <input type="checkbox"/> c) 2,3-propanodia </p>	<p>6. CH₂=CH-CH₂-CH₂-COOH</p> <p> <input type="checkbox"/> a) ácido 1-pentinoico <input type="checkbox"/> b) ácido 4-pentinoico <input type="checkbox"/> c) ácido 4-pentinoico </p>
<p>7.</p>  <p> <input type="checkbox"/> a) 2,2,4-trimetil-pentano <input type="checkbox"/> b) 2,2-dimetil-4-metil-pentano <input type="checkbox"/> c) 2,4,4-trimetil-pentano </p>	<p>8.</p>  <p> <input type="checkbox"/> a) 2-hexen-5-ino <input type="checkbox"/> b) 4-hexen-1-ino <input type="checkbox"/> c) 1-hexin-4-eno </p>
<p>9. CH₃-CH₂-CHOH-CH₃</p> <p> <input type="checkbox"/> a) 2-butanal <input type="checkbox"/> b) 3-butanol <input type="checkbox"/> c) 2-butanol </p>	<p>10. CH₃-CH=CH-COOH</p> <p> <input type="checkbox"/> a) ácido 2-butenico <input type="checkbox"/> b) ácido butenico <input type="checkbox"/> c) ácido 3-butenico </p>

2. Isomería

- **Exemplo 1:** Escribe a fórmula desenvolvida de:
 - a. Un isómero de posición do 1-iodopropano.
 - b. Un isómero de función do 1-propanal.
 - c. Un isómero de cadea do ciclohexano.
- **Exemplo 2:** Indica se o 2-bromo-butano presenta algún tipo de isomería. En caso afirmativo, indica de qué tipo e debuxa os isómeros.

Exemplo 3: Indica se o compoñente “estrela” do viño, o res veratrol (figura) presenta isomería cis ou trans. Debuxa a fórmula do outro isómero.



Quincena 11. Exercicios de apoio (Coa solución)

1. Formulación orgánica.

- Exemplo 1:

Solución:

Nº	Resposta correcta
1	B
2	C
3	A
4	C
5	B
6	B
7	C
8	A
9	A
10	C

- Exemplo 2

Solución:

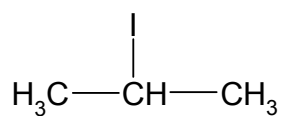
Nº	Resposta correcta
1	C
2	B
3	C
4	A
5	B
6	C
7	A
8	B
9	C
10	A

2. Isomería

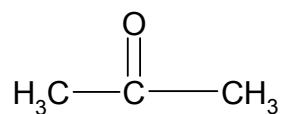
- Exemplo 1:

Solución:

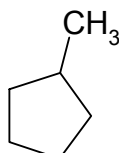
a. 2-iodo propano



b. 2-propanona (Acetona)

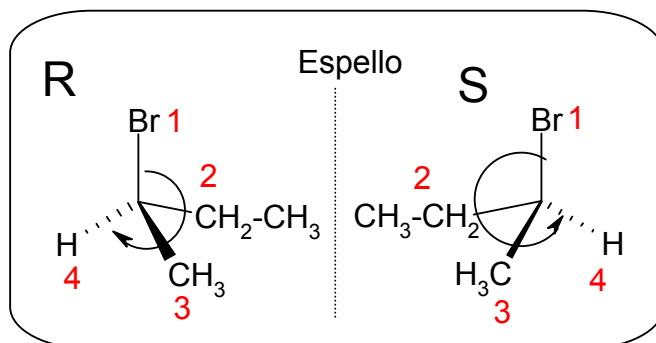
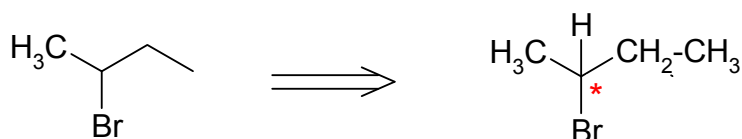


c. Metilciclopentano



• Exemplo 2:

Solución: Se debuxamos o composto como o da figura da dereita, podemos ver que o carbono (carbono asimétrico sinalado en vermello) ten catro substituintes diferentes, e polo tanto, presentará isomería óptica. Dous enenatiómeros.



• Exemplo 3:

Solución: O isómero dado é o Trans, polo tanto, debuxamos o Cis.

