

EJERCICIO DE FORMULACIÓN ORGÁNICA 4º DE ESO

Hay 29 ejercicios resueltos, que en realidad representan 58 ejercicios resueltos ya que también se pueden hacer al revés, es decir mirando la fórmula obtener el nombre.

Tener en cuenta que el número localizador puede estar de la forma 2-butanol o butan-2-ol

1	3-metilheptano
2	metilpropano
3	dimetilpropano
4	4-etil-5-propiloctano
5	Penta-1,3-dieno
6	
7	3-metilpent-1-eno
8	
9	
10	3-etil-6-metilhept-2-eno
11	4-metilpentan-1-ol
12	1,2-propanodiol
13	1-butanol
14	2-metilpropan-2-ol
15	
16	
17	3,5-dimetil-3-hexanol
18	butanal
19	3-etilpentanodial
20	
21	etanodial
22	propanodial
23	metanal
24	
25	
26	2-pantanona
27	
28	Ác. etanoico
29	Ác. propanoico
30	Ác. propenoico
31	Ác. propinoico
32	Ác. But-2-enoico
33	metilamina
34	dimetilamina
35	trimetilamina
36	N-metilpropilamina
37	N-etil-N-metilpropilamina
38	Etanamida

SOLUCIONES

1	$\begin{array}{ccccccccc} \text{CH}_3 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_3 \\ & & & & & & & & & & \\ & \text{CH}_3 & & & & & & & & & \end{array}$	
2	$\begin{array}{ccccc} \text{CH}_3 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_3 \\ & & & & \\ \text{CH}_3 & & & & \end{array}$	
3	$\begin{array}{ccccc} & & \text{CH}_3 & & \\ & & & & \\ & & \text{CH}_3 & - & \text{CH}-\text{CH}_3 \\ & & & & \\ & & \text{CH}_3 & & \end{array}$	
4	$\begin{array}{ccccccccc} & & \text{CH}_3 & & & & & & \\ & & & & & & & & \\ & & \text{CH}_2 & & & & & & \\ & & & & & & & & \\ & & \text{CH}_3-\text{CH}_2 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH}-\text{CH}_2 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_3 \\ & & & & & & & & & & & \\ & & & & & & \text{CH}_2 & & & & & \\ & & & & & & & & & & & \\ & & & & & & \text{CH}_2 & & & & & \\ & & & & & & & & & & & \\ & & & & & & \text{CH}_2 & & & & & \\ & & & & & & & & & & & \\ & & & & & & \text{CH}_2 & & & & & \end{array}$	
5	$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$	
6		
7	$\begin{array}{ccccccc} & & \text{CH}_3 & & & & \\ & & & & & & \\ & & \text{H}_2\text{C}=\text{CH} & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2-\text{CH}_3 \end{array}$	
8		
9		
10	$\begin{array}{ccccccccc} & & & & \text{CH}_3 & & & & \\ & & & & & & & & \\ & & & & \text{CH}_3-\text{CH}=\text{C} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ & & & & & & & & \\ & & & & \text{CH}_2 & & & & \\ & & & & & & & & \\ & & & & \text{CH}_3 & & & & \end{array}$	
11	$\begin{array}{ccccccc} & & \text{CH}_3 & & & & \\ & & & & & & \\ & & \text{H}_3\text{C} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2\text{OH} \end{array}$	
12	$\text{CH}_3-\text{CHOH}-\text{CH}_2\text{OH}$	
13	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$	
14	$\begin{array}{ccccccc} & & \text{CH}_3-\text{CHOH}-\text{CH}_2 & & & & \\ & & & & & & \\ & & \text{CH}_3 & & & & \end{array}$	
15		
16		

17	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\underset{ }{\text{COH}}}-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\underset{ }{\text{CH}}}-\text{CH}_3$	
18	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CHO}$	
19	$\text{CHO}-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_2}{\underset{ }{\text{CH}}}-\text{CH}_2-\text{CHO}$ CH_3	
20		
21	$\text{OHC}-\text{CHO}$	
22	$\text{OHC}-\text{CH}_2-\text{CHO}$	
23	$\text{H}-\text{CHO}$	
24		
25		
26	$\text{CH}_3-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	
27		
28	$\text{H}-\text{COOH}$	
29	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{COOH}$	
30		
31		
32	$\text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}-\text{COOH}$	
33	CH_3-NH_2	
34	$\text{CH}_3-\text{NH}-\text{CH}_3$	
35	$\text{CH}_3-\underset{\text{CH}_3}{\underset{ }{\text{N}}}-\text{CH}_3$	
36	$\text{CH}_3-\text{NH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	
37	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\underset{ }{\text{N}}}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	
38	$\text{CH}_3-\text{CO}-\text{NH}_2$	