

Tema 3: Formulación de inorgánica y de orgánica, apartados 6-8.

1. Coloca cada nombre con su fórmula en la siguiente tabla de **formulación de inorgánica**:

Fórmula	Nombre	Arrastra
NaH	Monohidruro de sodio, Hidruro de sodio	Trihidruro de hierro Ácido clorhídrico Óxido de cobre (I) Óxido de azufre (VI) Hidróxido de aluminio Hidruro de aluminio Pentafluoruro de bromo Cloruro de aluminio Tetrahidruro de dinitrógeno Fluoruro de hidrógeno Hidruro de sodio Dióxido de dihidrógeno Dihidróxido de hierro Fluoruro de calcio Bromuro de cobre (II) Hidruro de cobre (I) Yoduro de potasio Sulfuro de níquel (II) Ácido sulfhídrico Monóxido de cobre Ácido yodhídrico Óxido de hierro (II) Monofluoruro de litio Óxido de sodio Dióxido de carbono Trihidruro de boro Trióxido de dialuminio Bromuro de hidrógeno
AlH ₃	Trihidruro de aluminio, Hidruro de aluminio	
CuH	Monohidruro de cobre, Hidruro de cobre (I)	
N ₂ H ₄	Tetrahidruro de dinitrógeno	
FeH ₃	Trihidruro de hierro, Hidruro de hierro (III)	
BH ₃	Trihidruro de boro	
H ₂ S	Sulfuro de hidrógeno, Ácido sulfhídrico	
HF	Fluoruro de hidrógeno, Ácido fluorhídrico	
HCl	Cloruro de hidrógeno, Ácido clorhídrico	
HBr	Bromuro de hidrógeno, Ácido bromhídrico	
HI	Yoduro de hidrógeno, Ácido yodhídrico	
Na ₂ O	Monóxido de disodio, Óxido de sodio	
Al ₂ O ₃	Trióxido de dialuminio, Óxido de aluminio	
CuO	Monóxido de cobre, Óxido de cobre (II)	
Cu ₂ O	Monóxido de dicobre, Óxido de cobre (I)	
FeO	Monóxido de hierro, Óxido de hierro (II)	
SO ₃	Trióxido de azufre, Óxido de azufre (VI)	
CO ₂	Dióxido de carbono, Óxido de carbono (IV)	
H ₂ O ₂	Dióxido de dihidrógeno, Peróxido de hidrógeno	
LiF	Monofluoruro de litio, Fluoruro de litio	
CaF ₂	Difluoruro de calcio, Fluoruro de calcio	
AlCl ₃	Tricloruro de aluminio, Cloruro de aluminio	
CuBr ₂	Dibromuro de cobre, Bromuro de cobre (II)	
KI	Monoyoduro de potasio, Yoduro de potasio	
NiS	Monosulfuro de níquel, Sulfuro de níquel, Sulfuro de níquel (II)	
BrF ₅	Pentafluoruro de bromo, Fluoruro de bromo (V)	
Fe(OH) ₂	Dihidróxido de hierro, Hidróxido de hierro (II)	
Al(OH) ₃	Trihidróxido de aluminio, Hidróxido de aluminio	

2. Coloca cada nombre con su fórmula en la siguiente tabla de **formulación de orgánica**:

Fórmula	Nombre	Arrastra
$ \begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} $	2,2,4-Trimetilpentano	2-Metilpenta-1-eno
$ \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} $	2,2-Dimetilbutano	3-Etil-3-metilpenta-2-ol
$ \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array} $	3-Etil-3-metilpenta-2-ol	2-Etil-5-metil-3-propilhexa-1-eno
$ \begin{array}{c} \text{CH}_2 = \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} $	2-Metilpenta-1-eno	3-Etil-3-metilpenta-1,4-diino
$ \begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{C} = \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} $	2-Metilbut-2-eno	3-Etil-3,5-dimetilhexa-1-ino
$ \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{COH} - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} $	3-Etil-3-metil-1-penten-2-ol	2-Metilbut-2-eno
$ \begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH} \equiv \text{C} - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} $	3,3,5-Trimetilhexa-1-ino	3-Etil-3-metil-1-penten-2-ol
$ \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH} \equiv \text{C} - \text{C} - \text{C} \equiv \text{CH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} $	3-Etil-3-metilpenta-1,4-diino	2,2-Dimetilbutano
$ \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_2 = \text{C} - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array} $	2-Etil-5-metil-3-propilhexa-1-eno	2,2,4-Trimetilpentano
$ \begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH} \equiv \text{C} - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array} $	3-Etil-3,5-dimetilhexa-1-ino	