FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO
FORMULACIÓN INORGÁNICA

HIDRUROS METÁLICOS Y NO METÁLICOS

Cualquier error de concepto supondrá no valorar el apartado, así como el errar en el nombre o símbolo de un elemento. Cuidado con las faltas ortográficas y los números se indicarán seguidos del elemento, ejemplo: FeH3. Todos los nombres se indicarán en minúsculas y soló se usarán números romanos o nombre propio, por ejemplo: dihidruro de berilio, hidruro de oro (III).

1. Nombra:

Fórmula	Prefijos	Estados de oxidación o nombre
CuH		
HCl		
CoH_3		
BeH_2		
FeH_3		
CaH_2		
MgH_2		
HgH_2		
HBr		
BH_3		
AlH_3		
CH_4		
KH		
SiH_4		
AgH		
NH_3		
AuH		
H_2S		

GeH_4		
H_2Te		

2. Formula:

Fórmula	Prefijos	Estados de oxidación o nombre
	Trihidruro de hierro	
	Dihidruro de estroncio	
	Hidruro de litio	
	Trihidruro de arsénico	
	Dihidruro de cadmio	
	Hidruro de cobre	
	Tetrahidruro de plomo	
	Trihiduro de antimonio	
	Fluoruro de hidrógeno	
	Seleniuro de dihidrógeno	
		Hidruro de platino (IV)
		Hidruro de zinc
		Arsano
		Hidruro de cromo (II)
		Hidruro de rubidio
		Germano
		Hidruro de oro (III)
		Hidruro de cobre (II)
		Ácido telurhídrico
		Hidruro de plomo (II)