

Relación nº 2. Hidruros (ácidos hidrácidos).

1.- Da nombre a los siguientes hidruros:

Compuesto	Nomenclatura sistemática	N.STOCK o Número de oxidación	Nomenclatura tradicional/Comun/IUPAC
LiH			
AlH ₃			
AgH			
AuH ₃			
CrH ₂			
CoH ₃			
FeH ₃			
MnH ₂			
CrH ₃			
HF			
H ₂ Se			
CH ₄			
SiH ₄			
NH ₃			
PH ₃			
AsH ₃			
CuH			
BaH ₂			
CaH ₂			
MgH ₂			
AlH ₃			
BeH ₂			
GaH ₃			
CsH			
GeH ₄			
RbH			
SnH ₄			
NaH			

2.- Formula los siguientes hidruros:

Compuesto	Fórmula
Hidruro de manganeso (IV)	
Dihidruro cálcico	
Trihidruro de hierro	
Hidruro de hierro (II)	
Hidruro de bismuto (III)	
Tetrahidruro de estaño	
Trihidruro de cromo	
Dihidruro de níquel	
Hidruro de sodio	
Hidruro de cobalto (III)	
Trihidruro de cobalto	
Dihidruro cesio	
Trihidruro de Aluminio	

Compuesto	Fórmula
Hidruro de hafnio (IV)	
Dihidruro de bario	
Hidruro de hierro (III)	
Hidruro de mercurio	
Hidruro de oro	
Dihidruro de rodio	
Hidruro de platino (III)	
Hidruro de cobre (II)	
Dihidruro de estaño	
Hidruro de Zinc (II)	
hidruro de francio	
Hidruro de Indio (III)	
Hidruro de Molibdeno (II)	

3.- Busca las fórmulas química que corresponden a los siguientes hidruros nombrados con nombres vulgares o IUPAC.

Compuesto	Fórmula
Amoniaco/Azano	
fosfina	
arsina	
estibina	
metano	
silano	