

Hidruros

Los hidruros son compuestos formados por átomos de hidrógeno y otro elemento químico, metales o no metales

Hidruros metálicos

Son combinaciones del hidrogeno con un metal, en donde el hidrogeno actua con valencia -1 y los metales actuan con valencia positiva. La formula de los hidruros es del tipo XH_n

Ejemplos

Formula con prefijos multiplicados con numeros romanos

KH	Hidruro de Potasio	Hidruro de Potasio
AlH ₃	Trihidruro de aluminio	Hidruro de aluminio
AuH	Hidruro de oro	Hidruro de oro (I)
CrH ₃	Trihidruro de cromo	Hidruro de cromo (III)
FeH ₂	Dihidruro de hierro	Hidruro de hierro (II)
FeH ₃	Trihidruro de hierro	Hidruro de hierro (III)
PtH ₄	Tetrahidruro de Platino	Hidruro de Platino (IV)

Hidruros no metálicos

Resultan de la unión de B, C, Si, N, P, As y Sb con hidrogeno. Aquí el hidrogeno tiene número de oxidación +1. Para estos compuestos se emplea la nomenclatura de composición y sustitución

Ejemplos:

Formula	Nomenclatura de Composición	Nomenclatura de Sustitución
BH_3	Trihidruro de boro	Borano
CH_4	Tetrahidruro de carbono	Metano
SiH_4	Tetrahidruro de silicio	Silano
NH_3	Trihidruro de nitrógeno	Azano o amoníaco
PH_3	Trihidruro de fósforo	Fosfano
AsH_3	Trihidruro de arsénico	Arsano
SbH_3	Trihidruro de antimonio	Estibano

N. Sistemática	N. Stock	N. Tradicional
LiH Hidruro de litio	Hidruro de litio(I)	Hidruro lítico
CrH ₃ Trihidruro de cromo	Hidruro de cromo(III)	Hidruro cromo
AgH Hidruro de Plata	Hidruro de Plata(I)	Hidruro argéntico
AuH ₃ Trihidruro de oro	Hidruro de oro(III)	Hidruro aúrico
CrH ₂ Dihidruro de cromo	Hidruro de cromo(II)	Hidruro cromo
CoH ₃ Trihidruro de cobalto	Hidruro de cobalto(III)	Hidruro cobáltico
FeH ₃ Trihidruro de hierro	Hidruro de hierro(III)	Hidruro férrico
MnH ₆ Hexahidruro de manganeso	Hidruro de manganeso(VI)	Hidruro permangánico
MgH ₂ Dihidruro de magnesio	Hidruro de magnesio(II)	Hidruro magnésico
HF Hidruro de flúor	Hidruro de flúor(I)	Hidruro fluorico