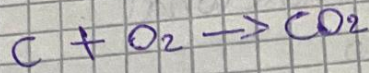


hidrácidos

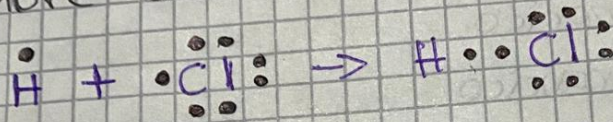
24/03/21

Acido que no contiene oxígeno, es un compuesto binario formado por hidrógeno (H), un elemento no-metálico y un halógeno, este grupo de elementos se señalan de color rojo en la figura 7 de la tabla periódica y esta constituido por fluor (F), cloro (Cl), bromo, yodo I y astato (At)

Carbono + Oxígeno \rightarrow Dioxido de carbono



Palabra Hidróxido + Preposición "de" + Nombre del metal



Comparten 1 electrón

Nomenclatura Tradicional

En estado Gaseoso	En Solución
Raíz del elemento	Raíz del elemento
+ Sufijo "uro" + de +	+ Sufijo "uro" + de +
Hidrógeno	Hidrógeno
HCl(g) Cloruro de Hidrogeno	HF(ac) Acido Fluorhídrico
HBr(g) Bromuro de Hidrogeno	H ₂ S(ac) Acido Sulfhídrico
HI(g) Yoduro de Hidrogeno	H ₂ Se(ac) Acido Selenhídrico

Estado Gaseoso

DD MM AA

En Solución

HF	Acido fluorhidrico	Fluoruro de Hidrogeno
HCl	Acido clorhidrico	Cloruro de Hidrogeno
HBr	Acido Bromhidrico	Bromuro de Hidrogeno
HI	Acido Yodhidrico	Yoduro de Hidrogeno
H_2S	Acido Sulfhidrico	Sulfuro de dihidrogeno
H_2Se	Acido Selenhidrico	Seleniuro de dihidrogeno
H_2Te	Acido Telurhidrico	Telururo de dihidrogeno