

ACIDOS, HIDRACIDOS OXACIDOS

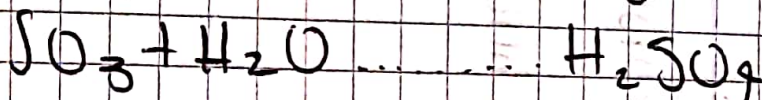
son sustancias, que en disolución, incrementan la concentración de iones de hidrógeno. Hay algunos ácidos que pueden ser gases como el ácido alcohólico formico por el cloro y el hidrógeno.

HIDRACIDOS

Es un compuesto binario formado por hidrógeno y un elemento no metálico o un hidrógeno o aniónico.
HCl cloro con hidrógeno

OXACIDOS

Se obtienen por acción de un óxido ácido con el agua son compuestos ternarios que tiene las siguientes fórmulas generales



EJEMPLOS

Ácido perclórico (HClO₄)

Ácido clórico (HClO₃)

Ácido cloroso (HClO₂)

Ácido hipocloroso (HClO)

Ácido clorhídrico (HCl)

calor de arj6@gmail.com

ACTIVIDAD

Formulas	TRADICIONAL	STOCK	Sistemática
H_3PO_4	Acido fosforico	Acido pentafofosorico (V)	Pentoxo fosforico
H_2AsO_4	Acido Arsenoso	Acido pentaarsenico (V)	Pentabisenico (V)
$HBrO_3$	Acido bromico	Acido triobromico	Pentabromico (V)
$HClO$	Acido hipocloroso	Acido otoclorico (I)	Otocloro (I) de hidroso