

2/03/2021  
 Profesor/a Compañer y formular de manera adecuada los hidroxidos

Elementos ternarios que se disuere con los compuestos de un óxido metálico más agua, su fórmula general es MOH  
 Ejemplos: se escribe a la izquierda el metal así que el más electropositivo

- Hidroxido de Hierro (III)  $Fe(OH)_3$

Aktividad 1 Módulo 1

Formula	Sistemática	Trad.escanal	Stock
$Ca(OH)_2$	Hidroxido de calcio	Hidroxido de calcio (II)	Hidroxido de calcio (II)
$Cr(OH)_3$	Hidroxido de cromo	Hidroxido de cromo (III)	Hidroxido de cromo (III)
$Pb(OH)_2$	Hidroxido de plomo	Hidroxido de plomo (II)	Hidroxido de plomo (II)
$Sr(OH)_2$	Hidroxido de estroncio	Hidroxido de estroncio (II)	Hidroxido de estroncio (II)

Normas

- 1 Hidroxido níquel(II)  $Ni(OH)_2$
- 2 Hidroxido níquel(II)  $Ni(OH)_2$
- 3 Hidroxido de hierro (III)  $Fe(OH)_3$
- 4 Hidroxido mangánico  $Mn(OH)_2$
- 5 Hidroxido de cromo(III)  $Cr(OH)_3$
- 6 Hidroxido de zinc  $Zn(OH)_2$
- 7 Hidroxido mercurio (II)  $Hg(OH)_2$
- 8 Hidroxido plumboso  $Pb(OH)_2$
- 9 Hidroxido cromo  $Cr(OH)_3$
- 10 Hidroxido cuproso  $Cu(OH)_2$

2da

4/03/2021  
 Profesor/a Compañer y formular de manera adecuada los hidroxidos

Actividad 2  
 Hidroxido de plomo -  $Pb(OH)_2$   
 Hidroxido mercurio -  $Hg(OH)_2$   
 Hidroxido plumboso -  $Pb(OH)_2$   
 Hidroxido de zinc -  $Zn(OH)_2$   
 Hidroxido cúprico -  $Cu(OH)_2$

Actividad 3  
 Hidrogeno con un metal  $HX$

Nombre: Hidrogeno trad.escanal  $HX$  del elemento + sufijo "in de + hidrogeno"  
 ejemplo: Cloruro de hidrogeno

En solución ácido + base del elemento + hidr. + en solución

Formula  $HCl$   $H_2S$   
 cloruro de hidrogeno  $H_2S$   $H_2SO_3$   
 ácido clorhídrico  $H_2SO_4$   $H_2SO_4$

Normas  
 Oxácidos:  $CO_2$   $SO_2$   $SO_3$   $H_2O \rightarrow H_2SO_4$   
 $H_2O$   
 $H_2O$   
 $H_2O$

Normas

Completar la siguiente tabla.

Fórmula	Tradicional	Stock	Sistemática
$H_3PO_4$	Acido perfosfórico	Acido oxofosforico (V)	tetraxido fosforico (V) de hidrógeno
$H_3AsO_4$	Acido perarsénico	Acido oxoarsénico (V)	tetraxido arsénico (V) de hidrógeno
$HBrO_3$	Acido perbromico	Acido oxobromico (V)	trioxo bromato (V) de hidrógeno
$HIO_2$	Acido yodoso	Acido oxoyodoso (II)	dióxido yodato (II) de hidrógeno
$HBr$	Acido bromico	Acido oxobromico (I)	oxo bromato (I) de hidrógeno
$HI$	Acido yodico	Acido oxoyodico (I)	oxo yodato (I) de hidrógeno
$HClO_3$	Acido hipoclorico	Acido oxoclorico (I)	oxo (I) cloro (I) de hidrógeno

Completar las siguientes reacciones.

