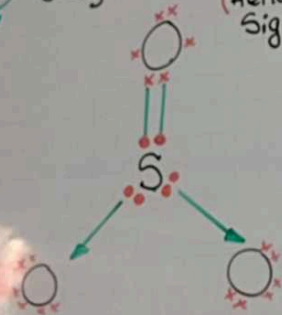
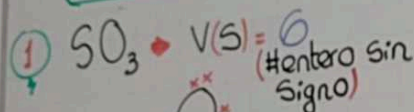
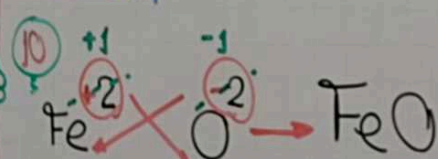
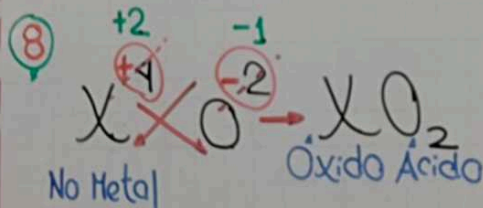
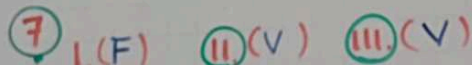
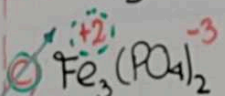
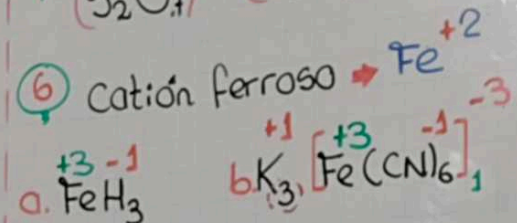
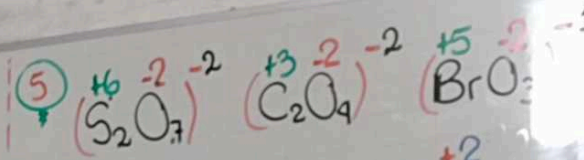
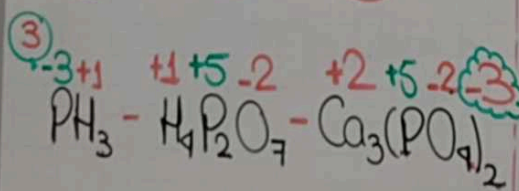
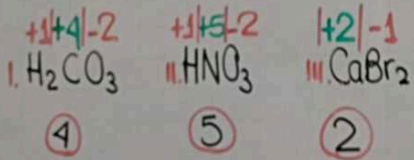


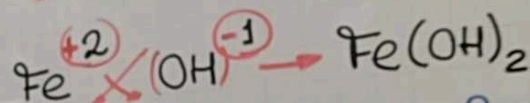
# Nomenclatura Química



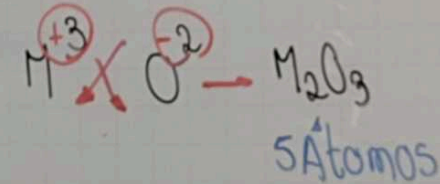
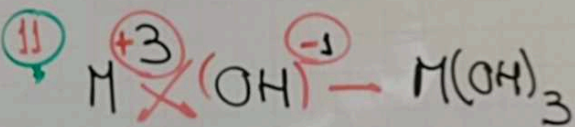
2 En la mayoría de compuestos  
Valencia = |E.O|



N. clásica : Óxido Ferroso  
 N. stock : Óxido de Hierro (II)  
 N. IUPAC (sistemática) : Monóxido de Hierro



N. clásica : Hidróxido ferroso  
 N. stock : Hidróxido de Hierro (II)  
 N. IUPAC : Dihidróxido de Hierro



## Formas de Obtención de Hidróxidos

Ox. Básico +  $\text{H}_2\text{O} \rightarrow$  Hidróxido  
 Metal Activo (IA, IIA) +  $\text{H}_2\text{O} \rightarrow$  Hidróxido +  $\text{H}_2(\text{g})$

roso

Hierro (II)

e Hierro

2

roso

Hierro (II)

e Hierro

3

óxidos

lo

+ H<sub>2</sub>(g)

### Anfóteros

Elementos

Mn

Cr

V

Metal

No Metal

+2 +3

+4 +6 +7

+2 +3

+3 +6

+2 +3

+4 +5

12

Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

Ox. Básico

K<sub>2</sub>O

Ox. Básico

### Oxácidos

Anhídrido +

∴ Forma

P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> - Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

Ox. Ácido Ox. Ácido

MgO - SO<sub>2</sub>

Ox. Básico Ox. Ácido

### ≈ Oxo ácidos

H<sub>2</sub>O → Oxácido

Práctica

Elementos	Fórmula	# Átomos de Oxígeno
E.O Impar	HEO <sub>x</sub>	$x = \frac{E.O + 1}{2}$
E.O Par	H <sub>2</sub> EO <sub>y</sub>	$y = \frac{E.O + 2}{2}$
B-P-As-Sb	H <sub>3</sub> EO <sub>z</sub>	$z = \frac{E.O + 3}{2}$

### Ácidos Polihidratados

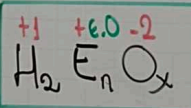
Anhídrido + n H<sub>2</sub>O → Ac. Polihidratado

Prefijos	E.O Impar	E.O Par
Meta	1 Anh + 1 H <sub>2</sub> O	1 Anh + 1 H <sub>2</sub> O
Piro	1 Anh + 2 H <sub>2</sub> O	2 Anh + 1 H <sub>2</sub> O
Orto	1 Anh + 3 H <sub>2</sub> O	1 Anh + 2 H <sub>2</sub> O

### Poliócidos

n Anhídridos + H<sub>2</sub>O → Poliócido

∴ Forma Práctica



n: Prefijo

### Peroxi

ácido

### Tioácido

Prefijo

Tio

Ditio

...

Sulfo

13

a. Ac. Bo

b. Ac. Pero

c. Ac. Nitr

d. Ac. Brom

e. Ac. Hip



Fórmula	# Átomos de Oxígeno
$\text{HEO}_x$	$x = \frac{\text{E.O} + 1}{2}$
$\text{H}_2\text{EO}_y$	$y = \frac{\text{E.O} + 2}{2}$
$\text{H}_3\text{EO}_z$	$z = \frac{\text{E.O}}{2}$

### ácidos

$\text{H}_2\text{O} \rightarrow$  Ac. Polihidratado

Impar	E.O Par
$+ 1\text{H}_2\text{O}$	$1\text{Anh} + 1\text{H}_2\text{O}$
$+ 2\text{H}_2\text{O}$	$2\text{Anh} + 1\text{H}_2\text{O}$
$+ 3\text{H}_2\text{O}$	$1\text{Anh} + 2\text{H}_2\text{O}$

$\text{H}_2\text{O} \rightarrow$  Poliacido

$\frac{\text{E.O} - 2}{n} \text{O}_x$

$n$ : Prefijo

### Peroxiácidos

Oxácido +  $\text{O}^{-1} \rightarrow$  Peroxiácido

### Tioácidos

Prefijos	Sustitución de
Tio	$1^{\circ}\text{O} \times 1^{\circ}\text{S}$
Ditio	$2^{\circ}\text{O} \times 2^{\circ}\text{S}$
$\vdots$	$\vdots$
Sulfo	Todos

13

a. Ac. Bórico ( $\text{B}: +3$ )  $\rightarrow \text{H}_3\text{BO}_3$

b. Ac. Peryódico ( $\text{I}: +7$ )  $\rightarrow \text{HIO}_4$

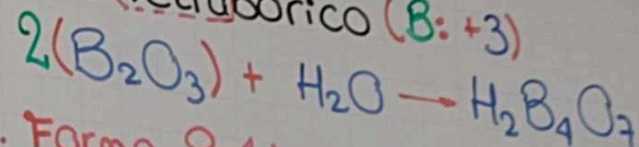
c. Ac. Nítrico ( $\text{N}: +5$ )  $\rightarrow \text{HNO}_3$

d. Ac. Brómico ( $\text{Br}: +5$ )  $\rightarrow \text{HBrO}_3$

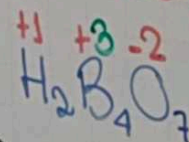
e. Ac. Hiposelenioso ( $\text{Se}: +2$ )  $\rightarrow \text{H}_2\text{SeO}_2$

14

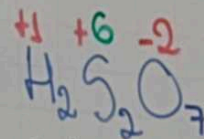
a. Ac. Tetrabórico ( $\text{B}: +3$ )



$\therefore$  Forma Práctica



b. Ac. Disulfúrico ( $\text{S}: +6$ )



c. Ac. Ortoperclórico ( $\text{Cl}: +7$ )

