

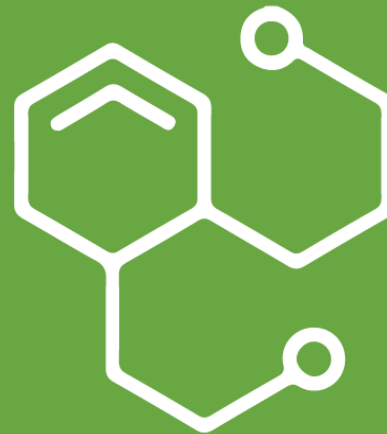


# CHEMISTRY

TOMO 8

2nd

SECONDARY



RETROALIMENTACIÓN



SACO OLIVEROS

**PREGUNTA:** 1 Halle el número de oxidación de los metales en los siguientes compuestos:

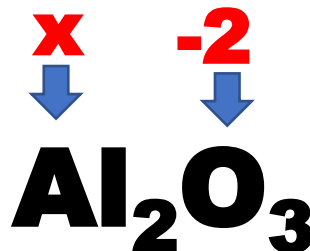


**RESOLUCIÓN:**

Recordar

TODO COMPUESTO  
(IÓNICO O MOLECULAR)

$$\Sigma E.O. = 0$$

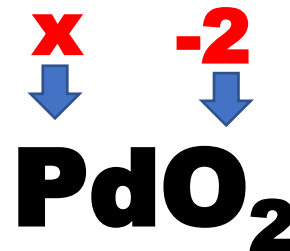


$$2 (\textcolor{red}{x}) + 3 (\textcolor{red}{-2}) = 0$$

$$2x - 6 = 0$$



$$x = +3$$



$$(\textcolor{red}{x}) + 2 (\textcolor{red}{-2}) = 0$$

$$x - 4 = 0$$



$$x = +4$$

PREGUNTA: **2** COMPLETAR:

Óxido básico →

OXIGENO

+ METAL

Óxido ácido →

OXIGENO

+ NO METAL

RESOLUCIÓN:

Recordar



PREGUNTA: **3** Escriba verdadero (V) o falso (F) según corresponda .

- a. Los óxidos son compuestos binarios. ( **V** )
- b. Cuando se combina el oxígeno con un metal se forma un anhídrido. ( **F** )
- c. El oxígeno cuando forma óxidos trabaja con estado de oxidación -2 ( **V** )

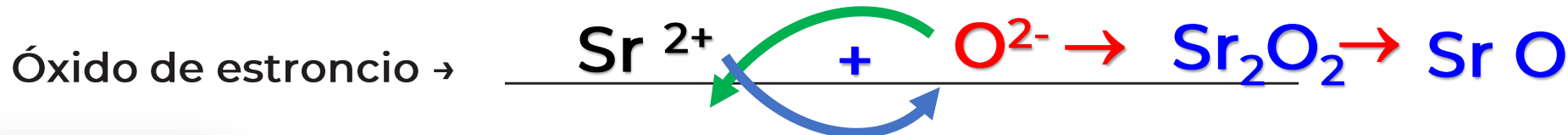
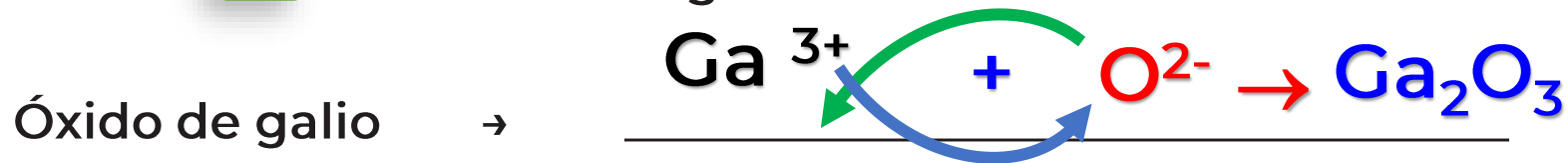
RESOLUCIÓN:

Recordar

Los óxidos son compuestos binarios que se forman cuando un metal o un no metal se combinan con el oxígeno.

Los óxidos no metálicos son compuestos de bajo punto de fusión que se forman al reaccionar un no metal con el oxígeno. Se denominan también anhídridos.

PREGUNTA: 4 Formule los siguientes óxidos.



RESOLUCIÓN:

Recordar

FORMULACIÓN



PREGUNTA: 5 Colocar el nombre de .



RESOLUCIÓN:

NOMENCLATURA

SISTEMÁTIC

STOCK

Uso de  
prefijos: di,  
tri, tetra.

(E.O. en  
romanos)



**N. Sistemática:** monóxido de zinc

**N. Stock:** óxido de zinc



**N. Sistemática:** dióxido de platino

**N. Stock:** óxido de platino (IV)



PREGUNTA:

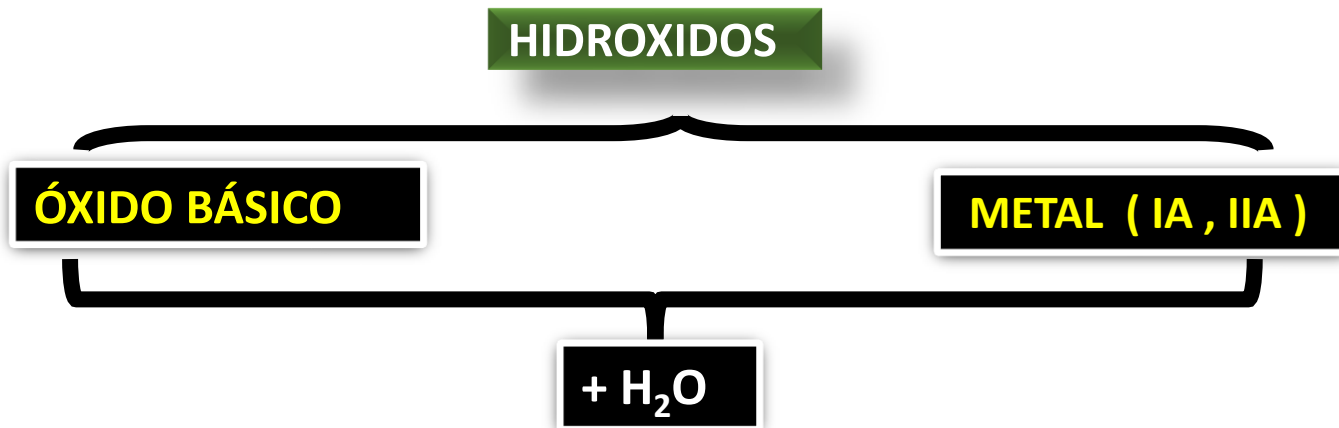
6

Los hidróxidos son compuestos ternarios que a temperatura ambiente son sólidos. Al tacto son jabonosas o resbalosas, poseen sabor caustico o amargos, completar el cuadro .



RESOLUCIÓN:

Recordar



PREGUNTA: **7** Colocar el nombre de .



RESOLUCIÓN:

NOMENCLATURA

SISTEMÁTIC

STOCK

Uso de  
prefijos: di,  
tri, tetra.

(E.O. en  
romanos)



**N. Sistemática:** Dihidróxido de cadmio

**N. Stock:** Hidróxido de cadmio

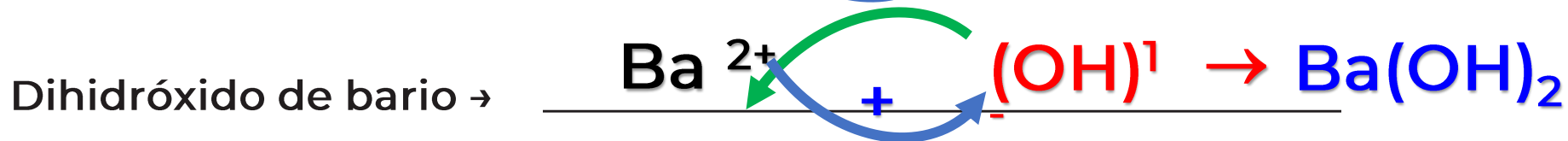


**N. Sistemática:** trihidróxido de níquel

**N. Stock:** Hidróxido de níquel (III)



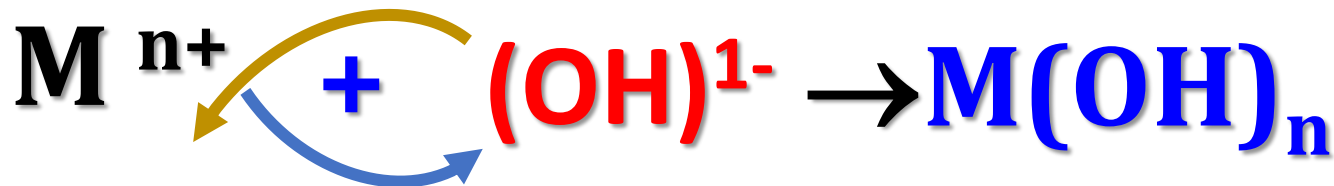
PREGUNTA: **8** Formule los siguientes hidróxidos.



RESOLUCIÓN:

Recordar

FORMULACIÓN



PREGUNTA:

9

¿Cuál será el nombre de un hidróxido de estaño cuya atomicidad es 9?

RESOLUCIÓN:



FORMULACIÓN

LA ATOMICIDAD :

$$\begin{aligned} 2(x) + 1 &= 9 \\ 2(x) &= 8 \\ x &= 4 \end{aligned}$$



N. Sistemática:

tetrahidróxido  
de estaño

N. Stock:

Hidróxido de estaño (IV)



PREGUNTA:

10

Relacione correctamente.

a. Hidróxido de plomo (IV)

( ) ~~Pb(OH)~~<sub>2</sub>

b. Trióxido de dihierro

( ) ~~Pb(OH)~~<sub>4</sub>

c. Dihidróxido de plomo

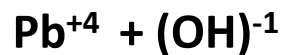
( ) ~~Cu(OH)~~<sub>2</sub>

d. Hidróxido de cobre (II)

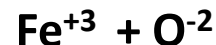
( ) ~~Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>~~

RESOLUCIÓN:

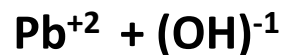
Hidróxido de plomo (IV)



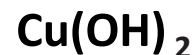
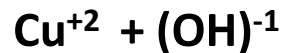
Trióxido de dihierro



Dihidróxido de plomo



Hidróxido de cobre (II)



GRACIAS

