



CHEMISTRY

TOMO 8

2nd

SECONDARY



RETROALIMENTACIÓN

 **SACO OLIVEROS**



PREGUNTA:

1

Halle el número de oxidación de los metales en los siguientes compuestos:

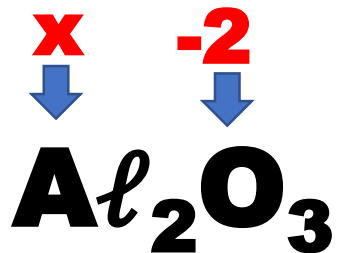


RESOLUCIÓN:

Recordar

TODO COMPUESTO
(IÓNICO O MOLECULAR)

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

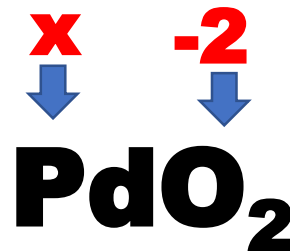


$$2 (\textcolor{red}{x}) + 3 (\textcolor{red}{-2}) = 0$$

$$2x - 6 = 0$$



$$x = 3+$$



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

$$x - 4 = 0$$



$$x = 4+$$



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**)

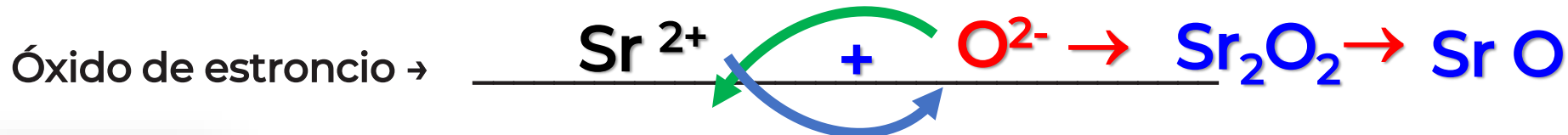
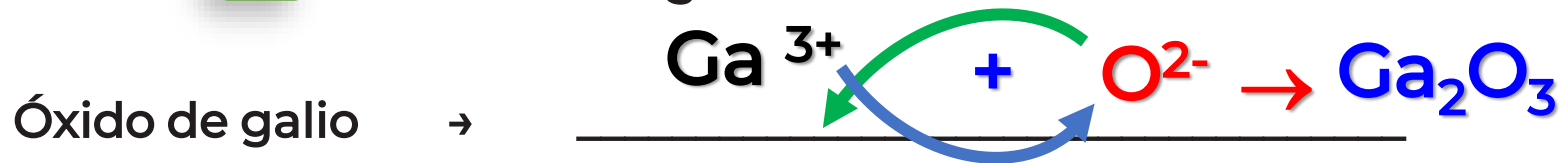
RESOLUCIÓN:

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 en sistemático y stock de:



RESOLUCIÓN:

NOMENCLATURA

SISTEMÁTICA

STOCK

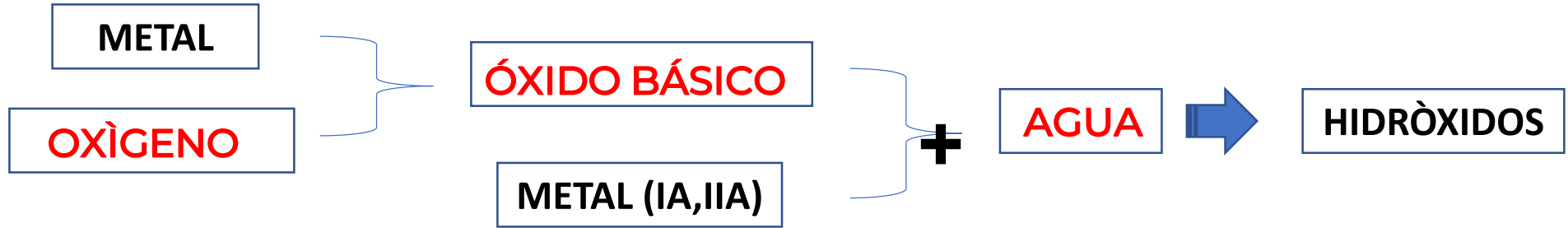
Uso de
prefijos: di,
tri, tetra.(E.O. en
romanos)**N. Sistemática:** monóxido de zinc**N. Stock:** óxido de zinc**N. Sistemática:** dióxido de platino**N. Stock:** óxido de platino (IV)



PREGUNTA:

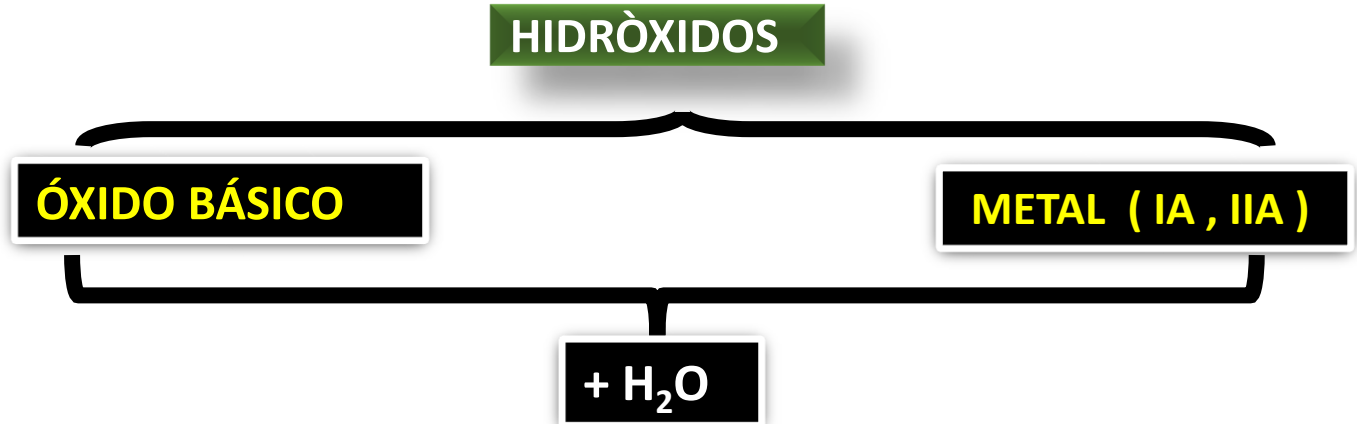
6

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



RESOLUCIÓN:

Recordar





PREGUNTA: 7 Colocar el nombre de sistemático y stock



RESOLUCIÓN:

NOMENCLATURA

SISTEMÁTICA

STOCK

Uso de
prefijos: di,
tri, tetra.

(E.O. en
romanos)



N. Sistemática: Dihidróxido de cadmio

N. Stock: Hidróxido de cadmio

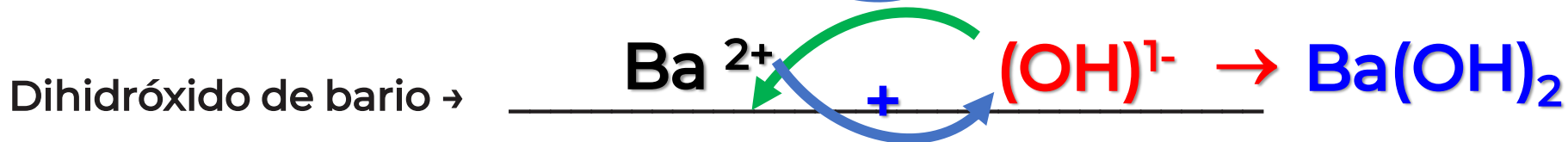


N. Sistemática: trihidróxido de níquel

N. Stock: Hidróxido de níquel (III)



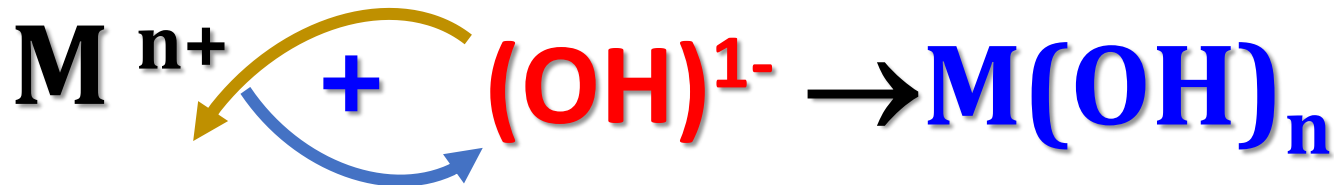
PREGUNTA: 8 Formule los siguientes hidróxidos.



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

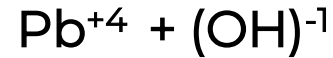
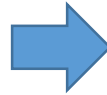
Relacione correctamente.

- a. Hidróxido de plomo (IV)
- b. Trióxido de dihierro
- c. Dihidróxido de plomo
- d. Hidróxido de cobre (II)

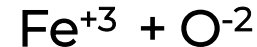
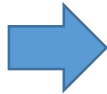
- (**c**) $\text{Pb}(\text{OH})_2$
- (**a**) $\text{Pb}(\text{OH})_4$
- (**d**) $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- (**b**) Fe_2O_3

RESOLUCIÓN:

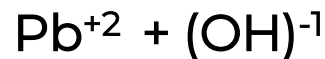
Hidróxido de plomo (IV)



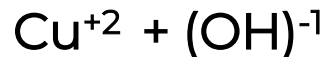
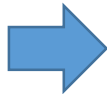
Trióxido de dihierro



Dihidróxido de plomo



Hidróxido de cobre (II)



GRACIAS

