



FICHA DE APLICACIÓN

Tema: Hidruros e hidróxidos

Instrucciones: Lee detenidamente cada una de las siguientes preguntas y responde de manera acertada

1. Escribe el nombre tradicional de los siguientes hidróxidos

- a) $\text{Al}(\text{OH})_3$: _____
- b) $\text{Ca}(\text{OH})_2$: _____
- c) $\text{Au}(\text{OH})_3$: _____
- d) $\text{Hg}(\text{OH})_2$: _____

2. Los hidróxidos se forman al hacer reaccionar

- a) metal + oxígeno
- b) óxido + H_2O
- c) anhídrido + OH
- d) metal + O

3. Identifica la fórmula del hidróxido ferroso:

- a) $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- b) $\text{Ge}(\text{OH})_2$
- c) $\text{Fe}(\text{OH})$
- d) $\text{Fe}(\text{OH})_2$

4. Relaciona cada nombre con su respectiva fórmula:

Anhídrido carbonoso	Cl_2O_7
Anhídrido fosforoso	N_2O_3
Anhídrido nitroso	CO
Anhídrido hiperclorico	P_2O_3

5. Relaciona las fórmulas de hidróxidos con cada nombre:

hidróxido ferroso	$\text{Fe}(\text{OH})_3$
hidróxido cobaltico	$\text{Pb}(\text{OH})_4$
hidróxido plúmbico	$\text{Fe}(\text{OH})_2$
hidróxido férrico.	$\text{Co}(\text{OH})_3$

6. ¿Cuál es la fórmula del óxido de litio?

- a) Li_2O
- b) LiO_2
- c) LiO
- d) Li_2O_3

Prof. Rosa Nelly Ayaucán García