



PRÁCTICA QUÍMICA INORGÁNICA

1. UNE LA FÓRMULA CON LA FUNCIÓN QUÍMICA QUE CORRESPONDE

- | | |
|-----------------------------------|-------------------|
| • $\text{Cl}_2 \text{O}_7$ | • ÁCIDO HIDRÁCIDO |
| • $\text{Al}(\text{OH})_3$ | • OXISAL BÁSICA |
| • $\text{H}_2 \text{SeO}_4$ | • HIDROSAL NEUTRA |
| • SnO_4 | • ÁCIDO OXÁCIDO |
| • HCl | • OXISAL DOBLE |
| • $\text{BaGa}_2(\text{SeO}_2)_4$ | • ÓXIDO |
| • AlOHTeO_4 | • OXISAL NEUTRA |
| • KBrO_3 | • ANHÍDRIDO |
| • NaCl | • HIDRÓXIDO |

2. SELECCIONA LA RESPUESTA CORRECTA



➤ Cuál de las fórmulas corresponde al anhídrido sulfúrico:

- a. SeO_2 b. SO_2 c. SO_3 d. SO

➤ Cuál de las fórmulas corresponde al óxido estáñico:

- a. SnO_2 b. SO_2 c. SnO d. SO_3

➤ Cuál de las fórmulas corresponde al ácido nítrico:

- a. HNO_2 b. HNO_3 c. HNO_3 d. HNO_2

➤ Cuál de las fórmulas corresponde al bromuro de potasio:

- a. KBr b. PBr c. SnO d. SO_3

➤ Cuál de las fórmulas corresponde al óxido níqueloso- níquelico :

a. $\text{N}_3 \text{O}_4$ b. $\text{Ni}_2 \text{O}_3$ c. Ni O d. $\text{Ni}_3 \text{O}_4$



➤ Cuál de las fórmulas corresponde al ácido clorhídrico:

a. H Cl O_3 b. H Cl O c. H Cl O_4 d. H Cl

➤ Cuál de las fórmulas corresponde al Bromato cobaltoso:

a. Co Br b. $\text{Co (Br O}_3)_2$ c. $\text{Co}_3 \text{O}_4$ d. H Br O_3

3. COMPLETA CON LA RESPUESTA CORRECTA.

- Un anhídrido es la combinación de un con el oxígeno.
- El nombre de la siguiente fórmula química Na Cl en nomenclatura tradicional es
- El nombre de la fórmula química C O_2 en nomenclatura IUPAC es
- El nombre de la fórmula química $\text{H}_2 \text{Mn}_2 \text{O}_7$ en nomenclatura tradicional es
- Un hidróxido es la combinación de un metal con el
- La valencias de plomo son
- El potasio corresponde a la familia de los de los metales.
- El hierro corresponde a la familia de los de los metales.
- El nombre de la siguiente fórmula química $\text{Pb (OH)}_3 \text{Br O}_2$ en nomenclatura tradicional es

