



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. N_3O_4 b. Ni_2O_3 c. NiO d. Ni_3O_4



➤ Cuál de las fórmulas corresponde al ácido clorhídrico:

a. HClO_3 b. HClO c. HClO_4 d. HCl

➤ Cuál de las fórmulas corresponde al Bromato cobaltoso:

a. CoBr b. $\text{Co}(\text{BrO}_3)_2$ c. Co_3O_4 d. HBrO_3

3. COMPLETA CON LA RESPUESTA CORRECTA.

• Un anhídrido es la combinación de un el oxígeno.

• El nombre de la siguiente fórmula química NaCl es

• El nombre de la fórmula química CO_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 $\text{Pb}(\text{OH})_3\text{BrO}_2$ en nomenclatura tradicional es

