

Lee el taller de funciones inorgánicas en: <https://leerciencia.net/funciones-inorganicas/>

Después, contesta el cuestionario. Las respuestas están explícitas en el texto. Subraya la respuesta correcta

- ¿Qué tipo de óxido se forma cuando el oxígeno se combina con un no metal?
 - Óxido básico
 - Óxido ácido
 - Peróxido
- Menciona una propiedad física común de la mayoría de los óxidos básicos.
 - Son gases a temperatura ambiente
 - Son sólidos a temperatura ambiente
 - Son líquidos a temperatura ambiente
- ¿Qué ácido se forma cuando el dióxido de azufre (SO_3) reacciona con agua?
 - Ácido sulfúrico
 - Ácido sulfhídrico
 - Ácido sulfuroso
- ¿Cuál es el estado de oxidación del no metal en todos los ácidos hidrácidos?
 - Su mayor estado de oxidación
 - Su menor estado de oxidación
 - Siempre es -2
- El compuesto puro $\text{HCl}(\text{g})$ se llama _____, mientras que su solución acuosa se llama _____.
 - Ácido clorhídrico / Cloruro de hidrógeno
 - Cloruro de hidrógeno / Ácido clorhídrico
 - Ácido hidrociónico / Cloruro de sodio
- ¿Qué productos se forman en la reacción de neutralización entre un ácido y una base?
 - Sal y agua
 - Óxido y agua
 - Hidrógeno y oxígeno
- ¿Qué catión y qué anión forman la sal común NaCl ?
 - Na^+ y ClO^-
 - K^+ y Cl^-
 - Na^+ y Cl^-
- Según la teoría de Brønsted-Lowry, un ácido se define como cualquier sustancia que puede:
 - Donar un protón (H^+)
 - Aceptar un protón (H^+)
 - Donar un electrón
- ¿Por qué se dice que la función sal es la más numerosa?
 - Porque todas las sales son solubles en agua
 - Porque resultan de la combinación de muchos cationes y aniones diferentes
 - Porque son las más fáciles de sintetizar
- El agua oxigenada (H_2O_2) pertenece a la familia de los:
 - Hidruros
 - Peróxidos
 - Óxidos ácidos
- Los hidruros metálicos, como el NaH , son especialmente conocidos por ser:
 - Muy estables al aire y al agua
 - Agentes reductores
 - Ácidos fuertes
- ¿Qué función inorgánica se considera la menos conocida para el público general?
 - Las sales
 - Los óxidos ácidos
 - Los hidruros
- El alumbre de potasio ($\text{KAl}(\text{SO}_4)_2$) es un ejemplo clásico de:
 - Una sal neutra
 - Una sal doble
 - Un hidruro no metálico
- ¿Qué producto de la descomposición del ácido carbónico (H_2CO_3) es el responsable de la efervescencia en los refrescos?
 - Agua (H_2O)
 - Dióxido de carbono (CO_2)
 - Hidrógeno (H_2)
- El hidróxido de magnesio ($\text{Mg}(\text{OH})_2$) es el componente activo de un antiácido común llamado:
 - Agua oxigenada
 - Leche de magnesia
 - Cal apagada