

EVALUACIÓN

BASES FUERTES Y DÉBILES



Estimado/a estudiante,

Agradecemos tu atención en el tema expuesto y te deseamos éxitos en la evaluación, recuerda que:

Nunca debes dudar de todo lo que eres capaz de lograr, mientras tú dudas de tu capacidad otros están asombrados por tu gran potencial.

¡Cree en ti!

1. ¿Qué iones se encuentran en mayor concentración en una base ?

- A) Iones (H^+)
- B) Hidroxilo (OH^-)
- C) Iones (Na^+)
- D) Iones (Ca^+)

2. ¿ De los siguientes compuestos cual es una base fuerte?

- A) $NaOH$
- B) $Cu(OH)_2$
- C) $Mg(OH)_2$
- D) $Al(OH)_3$

3. ¿Cuál es una propiedad de las bases fuertes ?

- A) Son altamente corrosivas
- B) No son buenos conductores de electricidad
- C) tienen sabor dulce
- D) Se disocian en agua liberando iones (H^+)

4. ¿ De los siguientes compuestos cual no es una base débil?

- A) Metilamina
- B) Amoniaco
- C) Urea
- D) Fenol

5. Seleccione el enunciado correcto:

- A) La base es una sustancia que puede aceptar iones de Hidrógeno en agua.
- B) Las bases son incapaces de neutralizar un ácido.
- C) la base es una sustancia que al disolverse en un medio acuoso libera iones hidroxilo (OH^-).
- D) Las bases débiles se disocian completamente en agua liberando iones (OH^-).