

PROPIEDADES TÍPICAS DE LOS ÁCIDOS Y BASES

ÁCIDOS

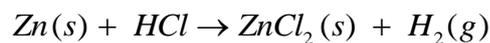
Propiedades típicas de los ácidos:

- **Tienen sabor ácido.**
- **Actúan sobre los indicadores coloreados, haciendo que cambien de color.**

Moja la varilla en la disolución de ácido clorhídrico y toca con la misma un trozo de papel indicador. Se pondrá de color rojo intenso. Manifestando así que estamos frente a un ácido.

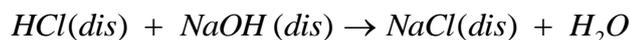
- **Reaccionan con los metales desprendiendo hidrógeno.**

Añade unas gotas de ácido clorhídrico (HCl) al tubo de ensayo que contiene limaduras de cinc. Se desprende un gas que es hidrógeno. La reacción que transcurre:



- **Reaccionan con las bases produciendo sales.**

Añade una gota de indicador fenolftaleína a la disolución de hidróxido de sodio que hay en el tubo de ensayo. Se pondrá de color rojo. Añadimos gota a gota la disolución de ácido clorhídrico hasta que la disolución resultante se vuelva incolora. La reacción que transcurre:



- **Cuando están concentrados, pueden destruir la piel y el pelo.**

BASES (ÁLCALIS)

Propiedades típicas de las bases:

- **Sabor desagradable, amargo.**
- **Actúan sobre los indicadores coloreados, de forma contraria a los ácidos.**

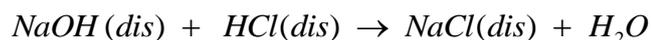
Moja la varilla en la disolución de hidróxido de sodio (NaOH) y toca con la misma un trozo de papel indicador. Se pondrá de color azul intenso. Manifestando así que estamos frente a una base.

- **No desprenden hidrógeno en contacto con los metales.**

Añade unas gotas de hidróxido de sodio (NaOH) al tubo de ensayo que contiene limaduras de cinc. Veremos que no ocurre nada.

- **Reaccionan con los ácidos produciendo sales.**

Añade una gota de indicador fenolftaleína a la disolución de ácido clorhídrico que hay en el tubo de ensayo. No ocurre nada. Añadimos gota a gota la disolución de hidróxido de sodio (NaOH) hasta que la disolución resultante se vuelva de color rojo.



- **Cuando están concentrados, pueden destruir la piel y el pelo mucho más fácilmente que los ácidos.**