



**Nombre del alumno: Michelle Alexandra Orrego
escalante**

Materia: Química II

Tema: Ácidos y bases

Fecha: 9 de abril del 2025

Especialidad: Enfermería

Ácidos y bases

Clasificación

Ácidos:

- Fuertes: se ionizan totalmente (ej. HCl)
- Débiles: se ionizan parcialmente (ej. CH₃COOH)
- Monopróticos o polipróticos: según cuántos H⁺ liberan

Bases:

- Fuertes: se disocian totalmente (ej. NaOH)
- Débiles: se disocian parcialmente (ej. NH₃)
- Monobásicas o polibásicas: según cuántos OH⁻ liberan

definición:

Ácido: Sustancia que libera iones H⁺ en solución.

Base: Sustancia que libera iones OH⁻ en solución.

¿Que es un ácido y una base?

Un ácido tiene iones H⁺ y produce un pH menor a 7.

Una base tiene iones OH⁻ y produce un pH mayor a 7.

propiedades:

Propiedades de los ácidos:

- Sabor agrio
- pH menor a 7
- Corroen metales
- Conducen electricidad
- Cambian el papel tornasol azul a rojo

Propiedades de las bases:

- Sabor amargo
- Tacto jabonoso
- pH mayor a 7
- Disuelven grasas
- Cambian el papel tornasol rojo a azul

pH scale

