

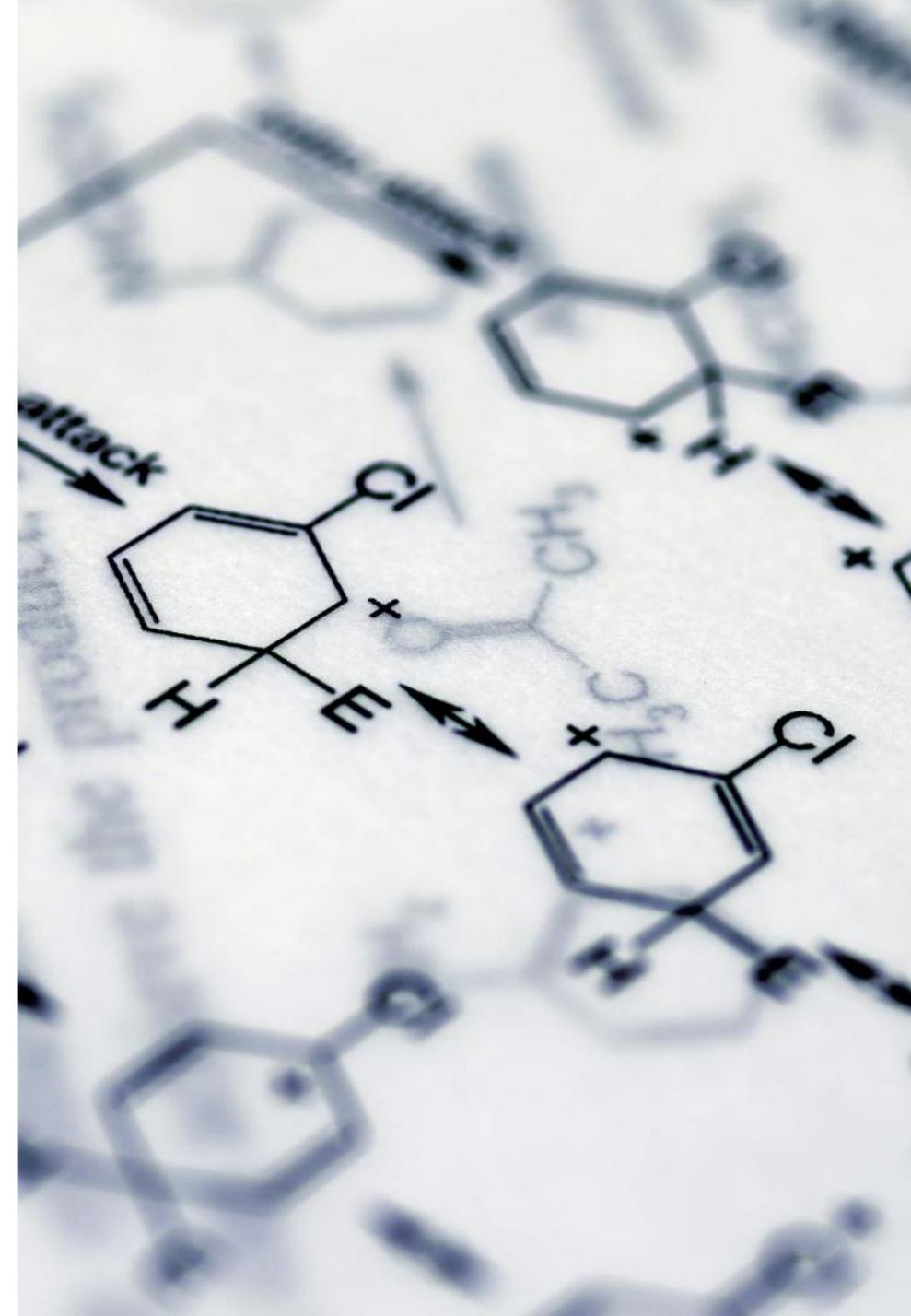


ÁCIDOS

Clasificación y características de los ácidos

4.3.1. ÁCIDOS HALOIDEOS

- Formados por hidrógeno y un halógeno (F, Cl, Br, I).
- No contienen oxígeno.
- Se nombran con la palabra 'ácido' seguida del nombre del halógeno con la terminación '-hídrico'.
- Ejemplo: ácido clorhídrico (HCl), ácido fluorhídrico (HF).



4.3.2. OXIÁCIDOS

- Formados por hidrógeno, oxígeno y un elemento central (no metal o metal de transición).

- Derivan de los oxoácidos.

- Se nombran según el número de oxidación del elemento central (con sufijos -oso o -ico).

- Ejemplo: ácido sulfúrico (H_2SO_4), ácido nitroso (HNO_2).