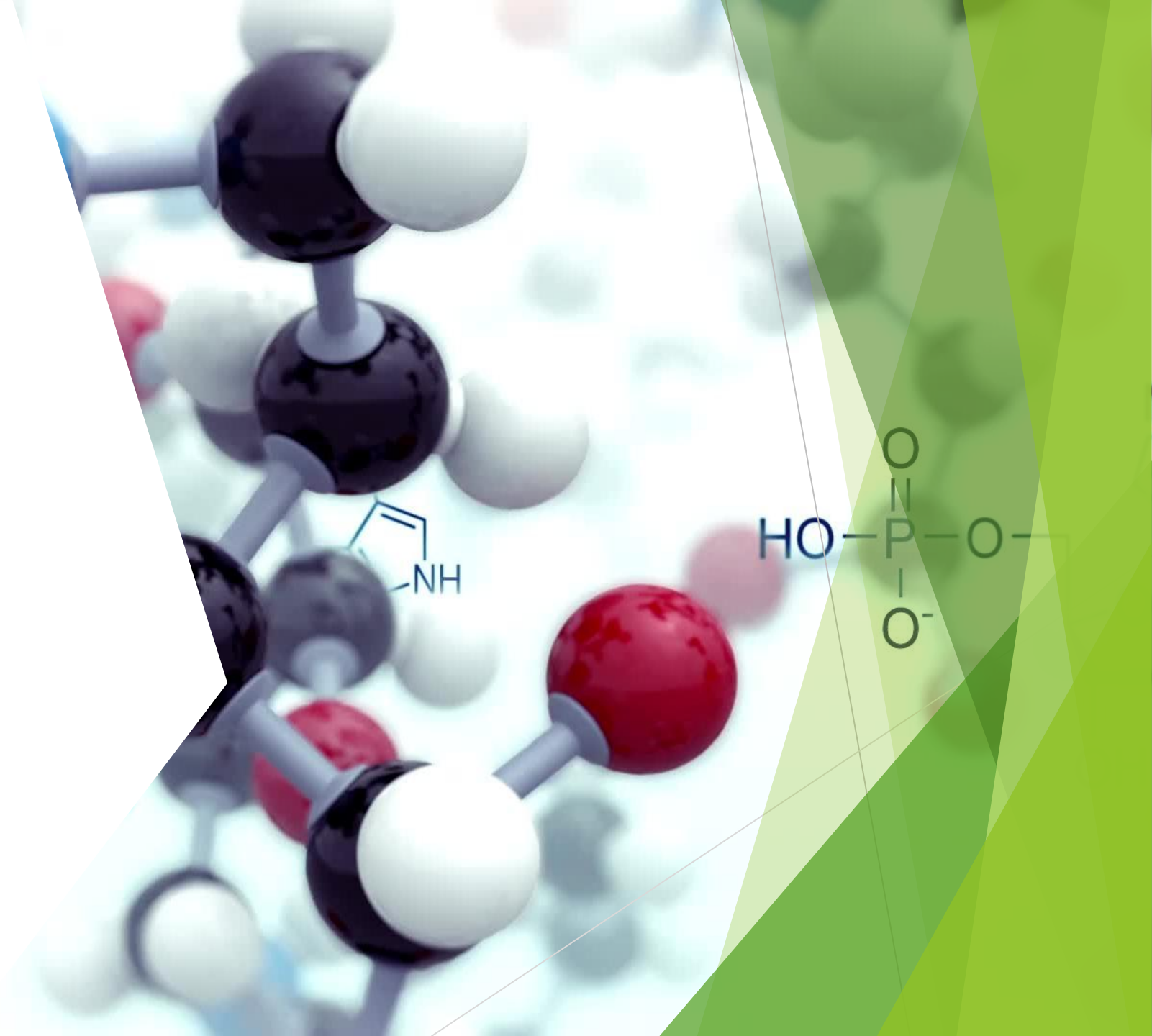


Hidróxidos e Hidruros

Características, tipos y compuestos especiales

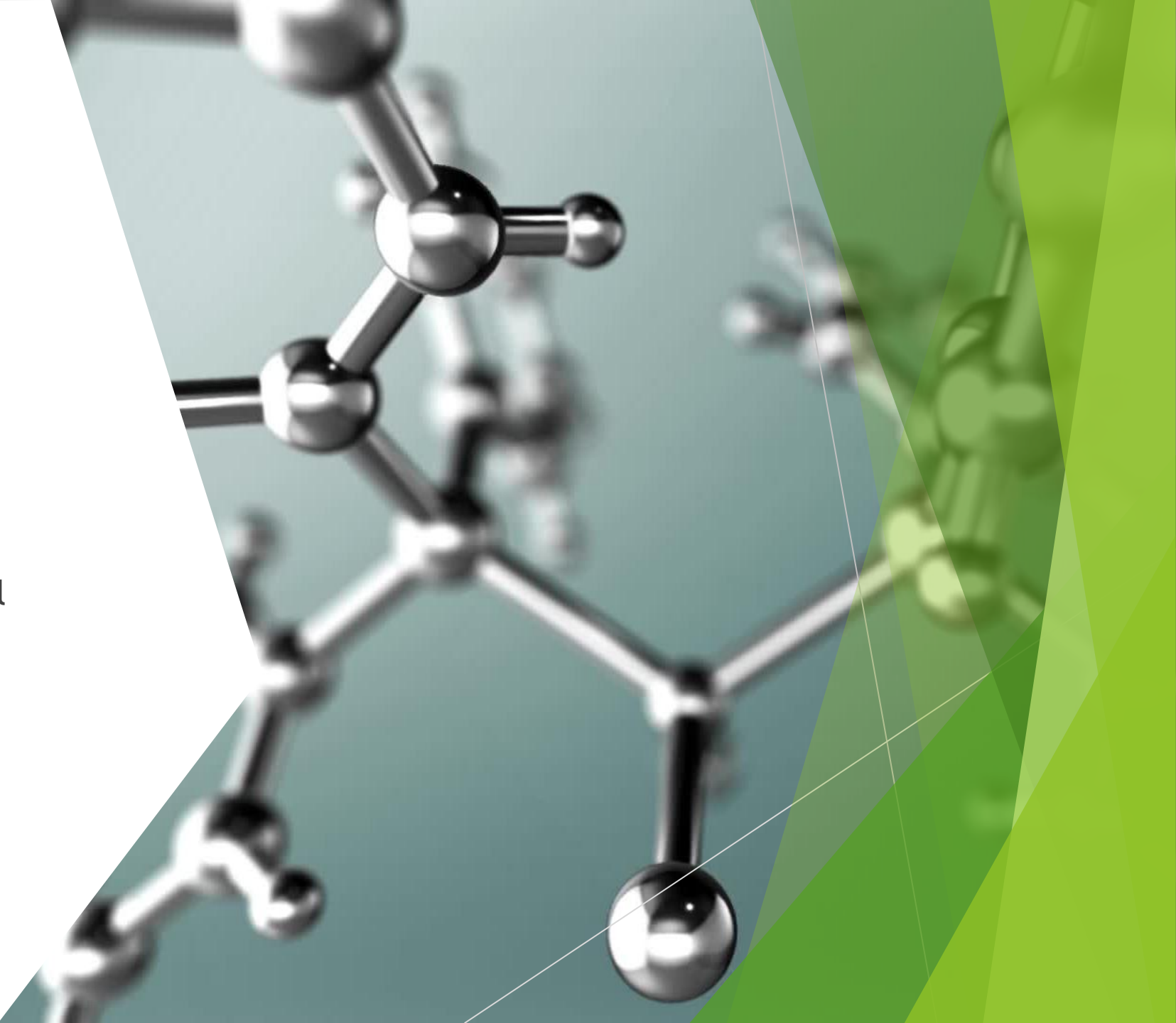
4.4.1. Hidróxidos

- ▶ También conocidos como bases.
- ▶ Compuestos formados por un metal y el grupo hidroxilo (OH^-).
- ▶ Al disolverse en agua liberan iones OH^- .
- ▶ Ejemplo: hidróxido de sodio (NaOH), hidróxido de calcio ($\text{Ca}(\text{OH})_2$).



4.4.2. Hidruros

- ▶ Compuestos del hidrógeno con un metal o no metal.
- ▶ Hidruros metálicos: hidrógeno actúa como ion H^- (ej. CaH_2).
- ▶ Hidruros no metálicos: compuestos covalentes como el amoníaco (NH_3).
- ▶ Usados en síntesis orgánica e industria.



4.4.3. Compuestos especiales



Incluyen sustancias con propiedades únicas o estructuras particulares.



Hidrácidos con comportamiento dual o compuestos mixtos (ácido-base).



Algunos compuestos tienen propiedades anfóteras (ej. $\text{Zn}(\text{OH})_2$).



Se consideran también sales básicas o sales ácidas según su comportamiento.