



ÓXIDOS Y PERÓXIDOS

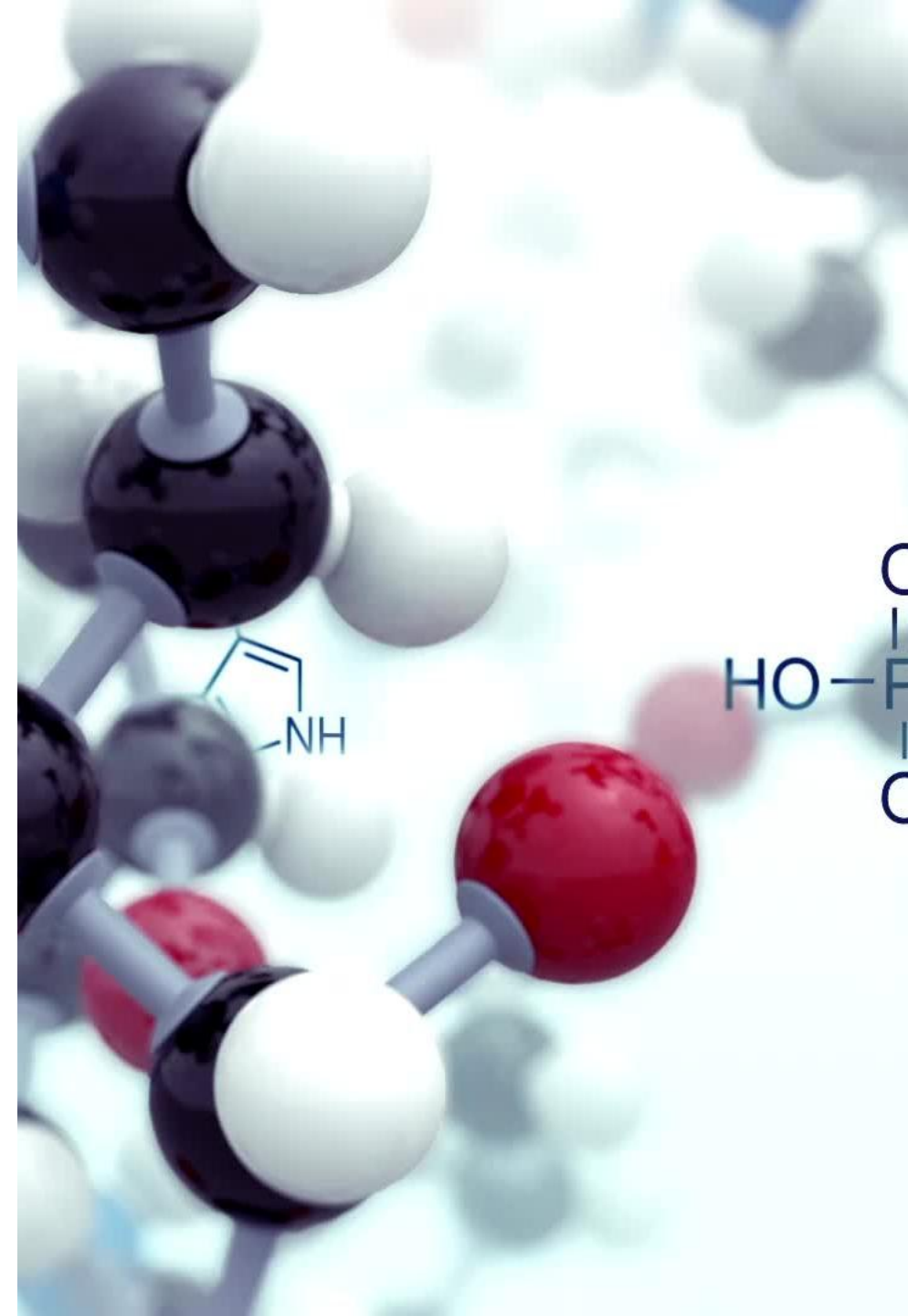
Clasificación y características
principales

4.2.1. ÓXIDOS METÁLICOS

- Resultan de la combinación de un metal con oxígeno.
- Generalmente son sólidos y presentan carácter básico.
- Ejemplo: óxido de calcio (CaO), óxido de hierro (Fe_2O_3).

4.2.2. ÓXIDOS NO METÁLICOS

- También llamados anhídridos.
- Se forman por la combinación de un no metal con oxígeno.
- Tienen carácter ácido al disolverse en agua.
- Ejemplo: dióxido de azufre (SO_2), trióxido de azufre (SO_3).



4.2.3. ÓXIDOS SALINOS

- Son óxidos de metales de transición con valencia fija.



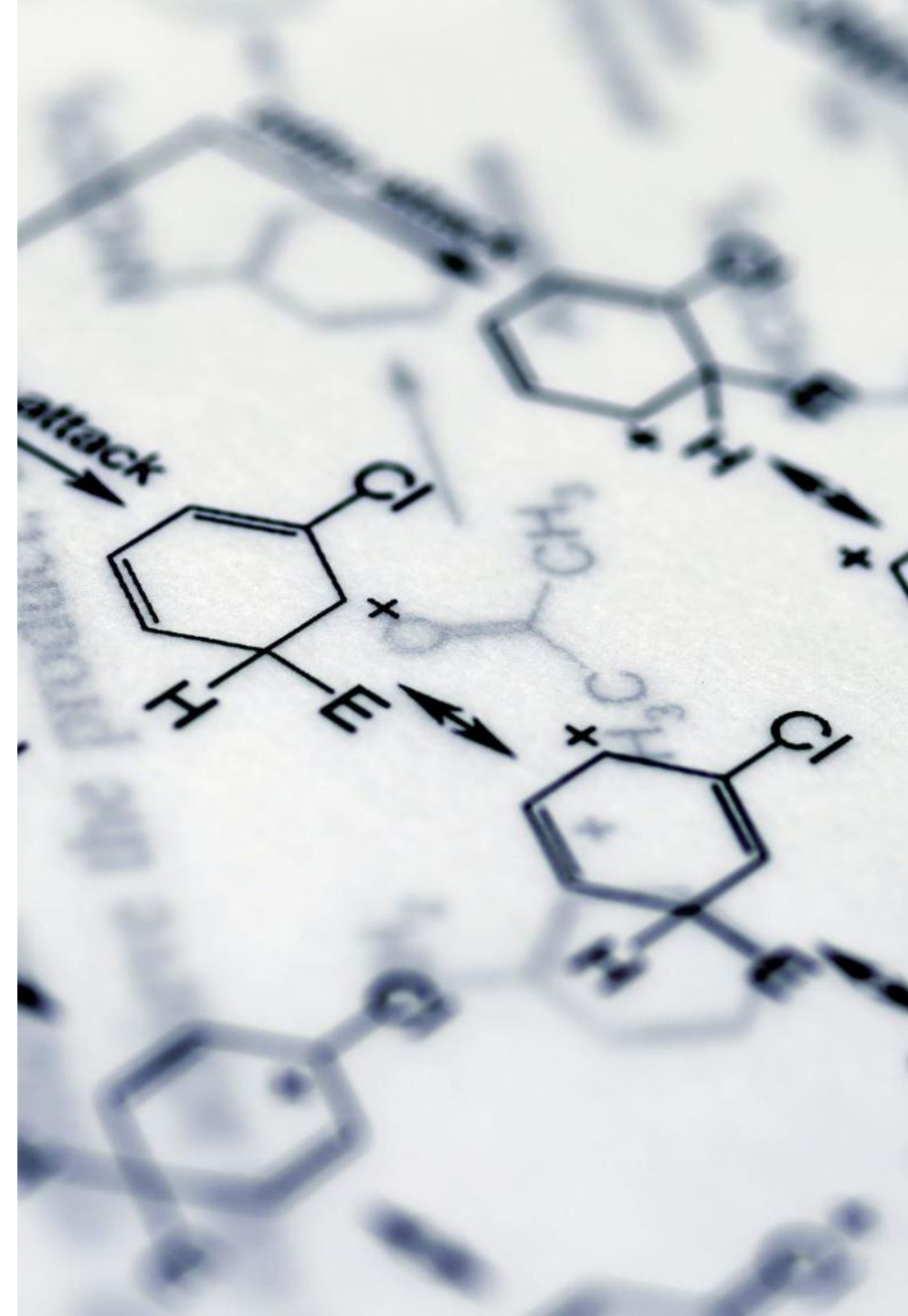
- Presentan carácter intermedio entre ácido y base.



- Ejemplo: óxido de zinc (ZnO), óxido de cobre (CuO).

4.2.4. ÓXIDOS NEUTROS

- No reaccionan ni con ácidos ni con bases.
- Suelen ser gases a temperatura ambiente.
- Ejemplo: monóxido de carbono (CO), óxido nitroso (N_2O).



4.2.5. PERÓXIDOS

- Compuestos que contienen el ion peróxido (O_2^{2-}).
- Libera oxígeno fácilmente, lo que los hace oxidantes.
- Ejemplo: peróxido de hidrógeno (H_2O_2), peróxido de sodio (Na_2O_2).

