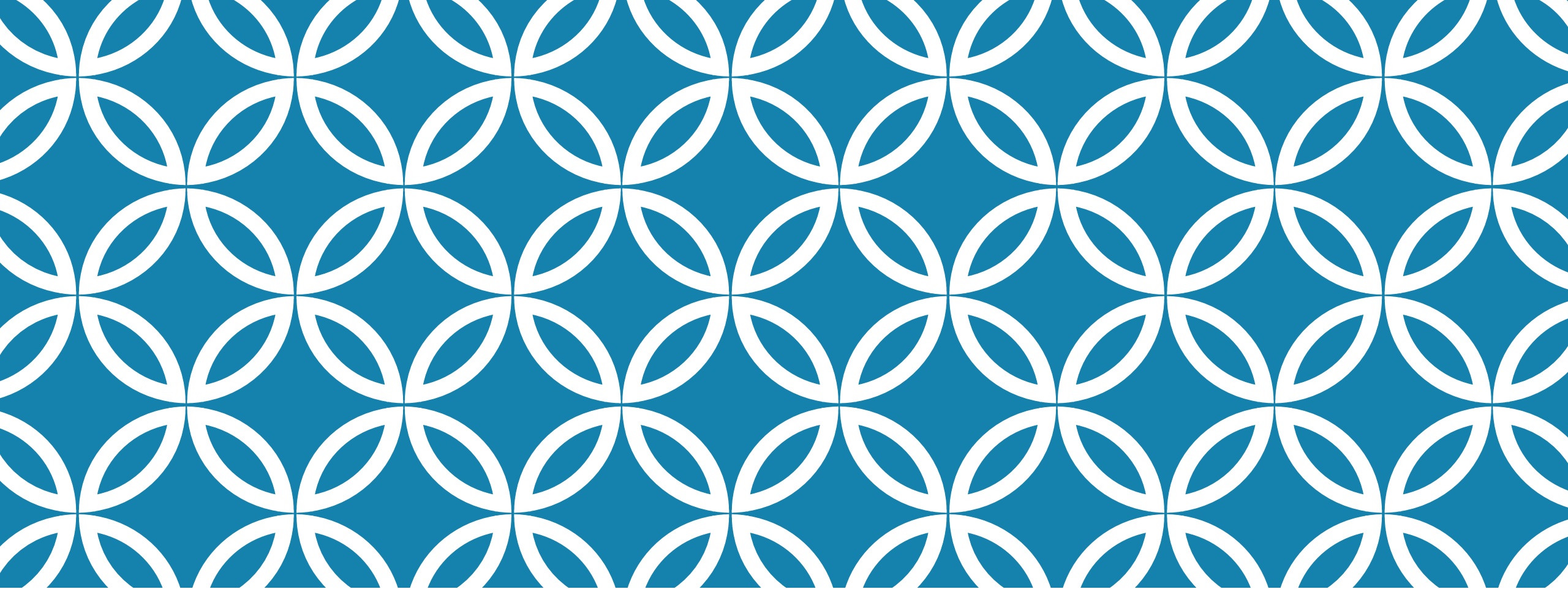




SALES OXISALES

Clasificación: Neutras, Dobles,
Mixtas, Ácidas y Básicas

4.6.1. SALES OXISALES NEUTRAS

Resultado de la neutralización total de un oxiácido por una base.



No contienen hidrógenos reemplazables ni grupos hidroxilo.



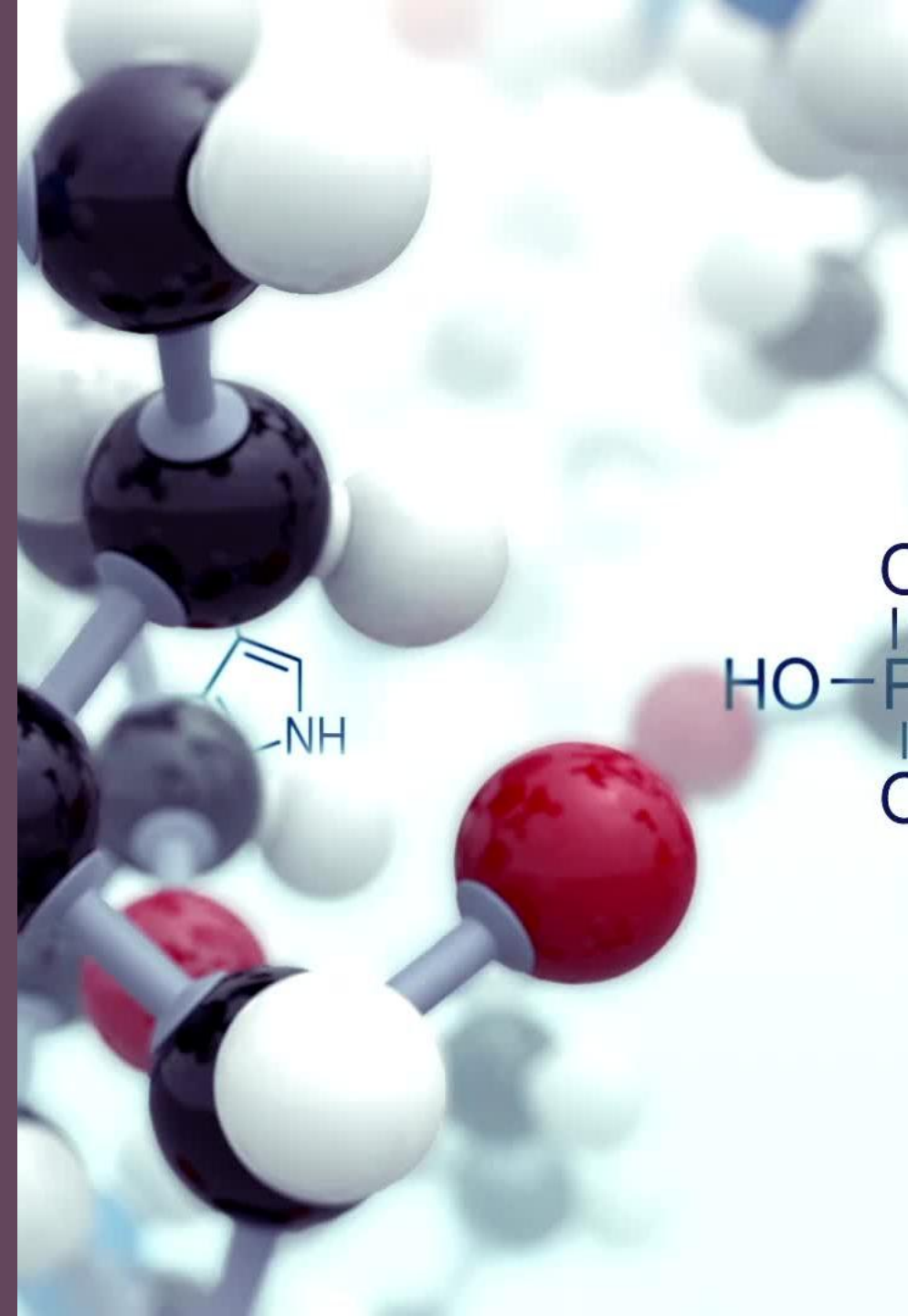
Ejemplo: nitrato de potasio (KNO_3), fosfato de calcio ($\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$).

Periodic Table of the Elements

- Contienen dos cationes metálicos distintos combinados con un mismo anión oxácido.
- Se forman al mezclar dos bases con un oxiácido.
- Ejemplo: alumbre de cromo y potasio ($\text{KCr}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$).

4.6.3. SALES OXISALES MIXTAS

- Contienen dos aniones derivados de distintos oxiácidos combinados con un mismo catión.
- Ejemplo: nitrato fosfato de sodio ($\text{Na}_2\text{NO}_3\text{PO}_4$).



4.6.4. SALES OXISALES ÁCIDAS

- Derivan de la neutralización parcial de un oxiácido.
- Conservan uno o más hidrógenos ionizables.
- Ejemplo: hidrogenofosfato de sodio (Na_2HPO_4).

4.6.5. SALES OXISALES BÁSICAS

- Derivan de la neutralización incompleta de una base por un oxiácido.
- Contienen grupos hidroxilo (OH^-) en su estructura.
- Ejemplo: hidroxinitrato de bismuto (BiONO_3).