



FORMULACIÓN



¿Qué es? La formulación inorgánica es como poner nombres y escribir fórmulas de sustancias que están hechas con diferentes átomos, o sea, moléculas. Por ejemplo, el **agua** se llama **agua**, pero su fórmula es **H₂O** (porque tiene 2 átomos de hidrógeno y 1 de oxígeno).

¿Cómo se formula? Cuando hacemos **formulación inorgánica**, hay **tres maneras diferentes** de poner el nombre de las sustancias. ¡Es como tener tres estilos distintos para decir lo mismo!

TRADICIONAL

1 VALENCIA

Se pone **-ICO** Tras el elemento

K₂O **Oxido de potásico**
K₂O **Potasio oxidoa**

2 VALENCIA

OSO- Usa la valencia más pequeña
ICO- Usa la valencia más grande

FeO **Oxido ferroso**
Fe₂O₃ **Oxido ferrico**

3 VALENCIA

HIPO...OSO – usa la menor
OSO- usa la intermedia
ICO- usa la mayor

7 VALENCIA

HIPO...OSO – Usa valencia 1 y 2
OSO - Usa valencia 3 y 4
ICO – usa valencia 5 y 6
PER...ICO – usa valencia 7

SISTEMICA

1.- MONO

2-DI

3-TRI

4-TETRA

5- PENTA

6-HEXA

7- HEPTA

Ni₂O₃

Ni₂ **Dinikel** **O₃** **trioxido**

Trioxido de dinikel

Dinikel trioxidoa

Li₂O

Li₂ **Dilitio** **O** **monoxido**

Monoxido de dilitio

Dilitio monoxidos

Mg H₂

Mg **Magnesio** **H₂** **dihidruo**

Dihidruo de magnesio

Magnesio dihidruoa

STOCK

En lugar del **prefijo numérico**, se coloca **entre paréntesis**, e inmediatamente después del nombre y el **estado de oxidación** del elemento (en números romanos). Si solo tienen una valencia no se pone

Ni₂ O₃

El 2 es la valencia de O y el 3 la valencia de Ni
El Níquel entonces tiene (III)

Oxido de Níquel (III)
Níquel (III) oxidoa

Cr O₃

Cr no tiene número y hay que averiguarlo
El Cr tiene valencia +2 +3 -6 y O +2
Por lo tanto, Cr (2) y O (6) para poder simplificar

Oxido de cromo (VI)
Kromo (VI) oxidoa