



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 H_2O (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

Ni₂O₃ Dinikel O₃ trioxido

Trioxido de dinikel

Li₂O

Li₂O Dilitio O monoxido

Dinikel trioxidoa

Mg H₂

Mg H₂ Magnesio H₂ dihidruro

Monoxido de dilitio

Dilitio monoxidos

Dihidruro de magnesio

Magnesio dihidruroa

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

Ni₂O₃

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

Oxido de Nikel (III)
Nikel (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