

# Fitxa de Formulació Inorgànica - 2n ESO

Nomenclatura Sistemàtica (IUPAC)

**Instruccions:** Utilitza els prefixos multiplicadors (mono-, di-, tri-, tetra-, penta-, hexa-, hepta-). Recorda que en valencià, el prefix "mono-" només s'utilitza si és estrictament necessari per evitar ambigüitat.

## 1. ÒXIDS

Fórmula	Nomenclatura Sistemàtica
$Fe_2O_3$	Triòxid de diferre
$Na_2O$	Òxid de disodi
$SO_3$	
$CaO$	
$Cl_2O_7$	
$CO_2$	

## 2. HIDRURS

Fórmula	Nomenclatura Sistemàtica
$AlH_3$	Trihidrur d'alumini
$LiH$	Hidrur de liti
$CaH_2$	
$PbH_4$	
$MgH_2$	

## 3. HIDRÒXIDS

Fórmula	Nomenclatura Sistemàtica
$NaOH$	Hidròxid de sodi
$Cu(OH)_2$	Dihidròxid de coure

$Fe(OH)_3$	
$Al(OH)_3$	
$KOH$	

#### 4. SALES BINÀRIES

Fórmula	Nomenclatura Sistemàtica
$NaCl$	Clorur de sodi
$FeCl_3$	Triclorur de ferre
$CaF_2$	
$PbS_2$	
$KBr$	

#### 5. A LA INVERSA! ESCRIU LA FÓRMULA

1. Diclorur de magnesi:

---

2. Triòxid de sofre:

---

3. Tetrahidrur d'estany:

---

4. Dihidròxid de bari:

---

5. Dibromur de ferre:

---

6. Monòxid de carboni:

---