

# Ejercicios formulación Inorgánica

---

Los exámenes de Selectividad llevan siempre una pregunta de formulación (inorgánica y orgánica) con seis sustancias. La pregunta vale 1'5 puntos y suelen descontar 0'5 puntos por cada fallo.

Formula o nombra los compuestos siguientes:

Sulfuro de hierro (III)	$\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$
Peróxido de sodio	$\text{Ni}(\text{OH})_3$
Dióxido de azufre	KHS
Fosfato de magnesio	$\text{Cu}(\text{OH})_2$
Nitrito de plata	$\text{Na}_3\text{PO}_4$
Óxido de aluminio	$\text{Mg}(\text{OH})_2$
Cloruro de estaño (II)	$\text{BaO}_2$
Hidróxido de cinc	$\text{Fe}_2\text{O}_3$
Carbonato de sodio	$\text{Zn}(\text{OH})_2$
Sulfato de bario	$\text{CaH}_2$
Sulfato de amonio	$\text{NaClO}_2$
Óxido de cobre (I)	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
Cloruro de calcio	$\text{Pb}(\text{NO}_2)_2$
Hidróxido de berilio	$\text{K}_2\text{SO}_3$
Hipoclorito de estroncio	$\text{Ag}_2\text{CrO}_4$
Óxido de níquel (II)	$\text{Cl}_2\text{O}$
Sulfuro de cobre (II)	$\text{CaHPO}_4$
Hidróxido de níquel (III)	$\text{N}_2\text{O}_5$
Dióxido de titanio	$\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$
Nitrito de hierro (II)	$\text{PbO}_2$
Ácido nítrico	$\text{HClO}$
Óxido de cromo (III)	$\text{Fe}_2\text{S}_3$
Peróxido de bario	$\text{HIO}$
Sulfato de manganeso (II)	$\text{Cu}_2\text{O}$

## Ejercicios formulación Inorgánica

---

Clorato de hierro (II)	$\text{CrBr}_3$
Fluoruro de plata	$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
Nitrato de amonio	$\text{Al}_2\text{S}_3$
Hidróxido de bario	$\text{LiHCO}_3$
Ácido perclórico	$\text{PbSO}_3$
Peróxido de estroncio	$\text{BaSO}_4$
Fosfato de sodio	$\text{KNO}_3$
Hidróxido de bismuto	$\text{HI}$
Fosfato de calcio	$\text{NaHCO}_3$
Hidróxido de cobre (II)	$\text{Mn}(\text{OH})_2$
Sulfuro de hidrógeno	$\text{H}_2\text{SeO}_3$
Nitrito de plata	$\text{RbClO}_4$
Hidrogenosulfato de potasio	$\text{BaCl}_2$
Óxido de vanadio (V)	$\text{NaH}_2\text{PO}_4$
Cromato de estaño (IV)	$\text{Tl}_2\text{O}_3$
Fluoruro de vanadio (III)	$\text{Bi}_2\text{O}_3$
Nitrato de cobre (II)	$(\text{NH}_4)_2\text{S}$
Hidróxido de cesio	$\text{BaCO}_3$
Hidróxido de hierro (III)	$\text{H}_2\text{O}_2$
Sulfato de potasio	$\text{NaNO}_2$
Permanganato de bario	$\text{AgF}$
Hidróxido de platino (IV)	$\text{KMnO}_4$
Hidrogenocarbonato de sodio	$\text{CsHSO}_3$
Sulfuro de plomo (II)	$\text{Al}_2\text{O}_3$
Ácido clórico	$\text{H}_2\text{CrO}_4$
Hidróxido de plata	$\text{MnI}_2$
Fluoruro de hidrógeno	$\text{FeSO}_4$
Nitrato de magnesio	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
Dihidrogenofosfato de aluminio	$\text{HgS}$
Cloruro de estaño (IV)	$\text{H}_3\text{BO}_3$
Sulfuro de potasio	$\text{Cu}(\text{BrO}_2)_2$
Ácido brómico	$\text{SbH}_3$
Cromato de plata	$\text{Bi}(\text{OH})_3$

---

## Ejercicios formulación Inorgánica

---

Seleniuro de hidrógeno	$\text{NO}_2$
Ácido crómico	$\text{Na}_2\text{O}_2$
Hidróxido de litio	$\text{Ni}(\text{ClO}_3)_2$
Nitrito de sodio	$\text{NH}_4\text{Cl}$
Hidrogenocarbonato de potasio	$\text{SO}_2$
Hidruro de berilio	$\text{TiO}_2$
Yoduro de oro (III)	$\text{KOH}$
Peróxido de hidrógeno	$\text{HBrO}_3$
Óxido de cobalto (II)	$\text{Sn}(\text{OH})_4$
Dicromato de potasio	$\text{HBrO}_2$
Nitrato de hierro (II)	$\text{PH}_3$
Sulfuro de hidrógeno	$\text{Cr}(\text{OH})_3$
Ácido nitroso	$\text{As}_2\text{O}_3$
Yoduro de níquel (II)	$\text{HMnO}_4$
Sulfito de aluminio	$\text{ZrO}_2$
Ácido hipocloroso	$\text{WO}_3$
Fosfato de plata	$\text{NH}_4\text{F}$
Bromuro de cadmio	$\text{PbO}_2$
Sulfato de calcio	$\text{NaOH}$
Hidróxido de antimonio (V)	$\text{CF}_4$
Perclorato de berilio	$\text{V}_2\text{O}_5$
Ácido sulfúrico	$\text{H}_2\text{S}$
Hipoclorito de sodio	$\text{HClO}_3$
Dicromato de hierro (III)	$\text{Sr}(\text{OH})_2$
Permanganato de cobalto (II)	$\text{KH}_2\text{PO}_4$
Ácido bórico	$\text{OsO}_4$
Seleniuro de hidrógeno	$\text{LiH}$
Hidróxido de calcio	$\text{Br}_2\text{O}_5$
Ácido fosfórico	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
Monóxido de carbono	$\text{MnS}$
Nitrito de cobre (II)	$\text{LiOH}$
Fluoruro de calcio	$\text{H}_2\text{S}$
Trióxido de wolframio	$\text{NaHSO}_4$

---

## Ejercicios formulación Inorgánica

---

Hidróxido de magnesio	$\text{SrO}_2$
Peróxido de rubidio	$\text{AlH}_3$
Hidrogenocarbonato de calcio	$\text{MoO}_3$
Hidrogenosulfito de cobre (II)	$\text{BeH}_2$
Ácido hipobromoso	$\text{HClO}_4$
Óxido de estaño (IV)	$\text{Fe(OH)}_2$
Óxido de níquel (III)	$\text{KClO}_4$
Hidróxido de estroncio	$\text{CaBr}_2$
Óxido de calcio	$\text{Zn(NO}_2)_2$
Sulfuro de manganeso (III)	$\text{PbBr}_2$
Hidrogenocarbonato de cadmio	$\text{CaO}_2$
Ácido dicrómico	$\text{Na}_2\text{SO}_4$
Amoníaco	$\text{SnS}_2$
Cianuro de calcio	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
Hidruro de oro (III)	$\text{Rb}_2\text{O}_2$