

Actividades repaso formulación inorgánica 1º BACHILLERATO.IES As Telleiras

Nombra o formula según corresponda:

- Óxido de cobre (II)
- Fe_2O_3 (nº oxidación)
- Heptaóxido de dicloro
- CaO (nº oxidación)
- Óxido de estroncio
- PtO_2 (nº oxidación)
- Óxido de hierro (II)
- Al_2O_3 (nº oxidación)
- Monóxido de carbono
- CO_2 (sistemática)
- Hidruro de aluminio
- CoH_3 (nº oxidación)
- Tetrahidruro de plomo
- NaH (nº oxidación)
- Hidruro de oro (III)
- ZnH_2 (nº oxidación)
- Dihidruro de cromo
- PtH_2 (nº oxidación)
- Hidruro de níquel (III)
- BeH_2 (sistemática)
- Trihidruro de cromo
- Amoníaco
- HCl (nómbrale de las dos formas que hemos visto)
- Ácido sulfhídrico
- PH_3 (nombre vulgar)
- Bromuro de hidrógeno
- HI (nómbrale de las dos formas que hemos visto)
- Metano

- HF(g)
- Seleniuro de hidrógeno
- Cloruro de sodio
- MnCl_2 (nº oxidación)
- Sulfuro de plata
- FeBr_2 (nº oxidación)
- sulfuro de aluminio
- CoCl_3 (nº oxidación)
- Seleniuro de mercurio (II)
- Cu Cl (nº oxidación)
- Cloruro de amonio
- Hidróxido de cinc
- $\text{Pb}(\text{OH})_4$ (nº oxidación)
- Trihidróxido de oro
- $\text{Cd}(\text{OH})_2$ (nº oxidación)
- Hidróxido de mercurio (II)
- $\text{Pt}(\text{OH})_2$ (nº oxidación)
- Hidróxido de amonio
- Àcido sulfúrico
- HClO_3
- Àcido fosfórico
- H_2CO_3
- Àcido nítrico
- HIO_4
- Àcido hipocloroso
- HIO_2
- Àcido dicrómico
- HMnO_4
- Àcido fosforoso
- Sulfato de sodio

- CaSO_3
- Nitrato de magnesio
- AgClO_4
- carbonato de magnesio
- $\text{Ca}(\text{ClO})_2$
- Dicromato de potasio
- KMnO_4
- Nitrito de bario
- FeCO_3
- Nitrato de amonio
- Cation plata
- Fe^{2+}
- Cation oro (I)
- K^+
- Cation calcio
- Cr^{3+}
- Cation platino (IV)
- Cl^-
- Ion sulfuro
- F^-
- Ion seleniuro
- I^-
- Ion amonio
- ClO_4^-
- Ion nitrato
- HSO_4^-
- Ion hipoclorito
- SO_4^{2-}
- Ion carbonato