



REPASO FORMULACIÓN INORGÁNICA

4º ESO

<http://web.educastur.princast.es/proyectos/fisquiweb/Formulacion/Inorganica/Menu.htm>

<http://www.alonsoformula.com/inorganica/>

PAG 228 LIBRO EDELVIVES 4º ESO

☀ EXPLICA COMO SE FORMULAN CADA UNO DE LOS COMPUESTOS
QUE APARECE EN EL ESQUEMA.

☀ FORMULA O NOMBRA:

1. Formula los siguientes compuestos :

- Ácido hipobromoso
- Fosfina
- Sulfato ferroso
- Perclorato de aluminio
- Trióxido de diniquel
- Dihidruro de cobalto
- Bromuro cobáltico
- Dihidrógeno pentaoxodiarseniato (III) de estroncio
- Hidrógeno Sulfuro cálcico
- Ácido sulfhídrico
- Trioxocarbonato (IV) de cadmio
- Peróxido de hidrógeno
- Sulfito de amonio
- Hidrogenotrioxocarbonato (IV) de berilio
- Hidróxido ferroso

2. Nombra los siguientes compuestos :

- NH_4Br
- CaO
- NaCl
- Hg_2SO_2
- H_2SeO_3
- CuS
- AuHS
- NH_3
- SnO_2
- AuOH
- MgCO_3
- NH_4NO_3
- SnH_2

- a) Ácido perclórico
- b) Borano
- c) Seleniato cobaltoso
- d) Perclorato de cobre(II)
- f) Cromato de cadmio
- g) Yoduro aúrico
- h) Dihidrógeno pentaoxodiarseniato (III) de estroncio
- i) Sulfuro férrico
- j) fosfato cúprico
- k) Trioxocarbonato (IV) de hierro (III)
- l) Hidróxido bórico
- m) Peróxido de litio

2. Nombra los siguientes compuestos utilizando la nomenclatura tradicional :

- n. NH_4Cl
- o. MgHPO_2
- p. $\text{Mn}_2(\text{CrO}_4)_3$
- q. $\text{Hg}(\text{ClO}_2)_2$
- s. FeTe
- t. AuHS
- u. PH_3
- w. PtO_2
- x. $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- y. H_3PO_4

