

## REPASO FORMULACIÓN INORGÁNICA

Nombra los siguientes compuestos:

- a)  $\text{MgO}_2$ :
- b)  $\text{CuOH}$ :
- c)  $\text{AgNO}_3$ :
- d)  $\text{H}_2\text{S}_{(\text{ac})}$ :
- e)  $\text{PbS}$ :
- f)  $\text{HClO}_4$ :
- g)  $\text{CoH}_3$ :
- h)  $\text{N}_2\text{O}_5$ :
- i)  $\text{H}_2\text{CO}_3$ :
- j)  $\text{FeN}$ :
- k)  $\text{CuSO}_4$ :
- l)  $\text{CaCO}_3$ :
- m)  $\text{Ni}(\text{ClO}_4)_3$ :

Formula los siguientes compuestos:

- a) Tetraoxosulfato (VI) de cobre (II):
- b) Peróxido de litio:
- c) Bromato de estaño (IV):
- d) Óxido de azufre (VI):
- e) Seleniuro de oro (III):
- f) Hidróxido de aluminio:
- g) Amoníaco:
- h) Monohidruro de cobre:
- i) Ácido hipocloroso:
- j) Sulfito de cobalto (III):
- k) Carbonato de sodio:
- l) Selenito de hierro (III):
- m) Hipobromito de sodio: