

SAL

1) Dê a nomenclatura do Sal:

- a) $\text{Fe}(\text{ClO}_3)_2$
- b) KmnO_4
- c) CuI_2
- d) CaCO_3
- e) Li_2SO_3
- f) $\text{Al}(\text{IO}_2)_3$
- g) $\text{Ni}(\text{BrO})_2$
- h) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

2) Apresente a fórmula bruta de cada sal:

- a) Bromato de magnésio
- b) Cloreto Cobáltico
- c) Hipiodito áurico
- d) Dicromato de Rubídio
- e) Cianeto mercúrico
- f) Nitrito de Cálcio
- g) Sulfito de Magnésio
- h) Nitrato Mercuroso
- i) Nitrito de Prata

Gabarito

Questao 1:

- a) Clorato de ferro II ou clorato ferroso
- b) Permanganato de Potássio
- c) Iodeto de cobre II ou iodeto cúprico
- d) Carbonato de cálcio
- e) Sulfito de Lítio
- f) Iodito de alumínio
- g) Hipobromito níqueloso
- h) Sulfato férrico

Questão 2:

- a) $\text{Mg}(\text{BrO}_3)_2$
- b) CoCl_3
- c) $\text{Au}(\text{IO})_3$
- d) $\text{Rb}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- e) $\text{Hg}(\text{CN})_2$
- f) $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$
- g) MgSO_3
- h) HgNO_3
- i) AgNO_3