

Lista zero – sais e óxidos

1) Faça a neutralização parcial das equações ácido base abaixo.

- a) $\text{HF} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow$
- b) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{KOH} \rightarrow$
- c) $\text{HNO}_3 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow$
- d) $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow$
- e) $\text{HCl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow$
- f) $\text{HClO}_3 + \text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow$
- g) $\text{H}_2\text{S} + \text{Pt}(\text{OH})_4 \rightarrow$
- h) $\text{H}_2\text{CO}_3 + 3\text{NaOH} \rightarrow$
- i) $\text{HNO}_2 + \text{Fe}(\text{OH})_2 \rightarrow$
- j) $2\text{HF} + \text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow$
- k) $\text{HIO}_3 + \text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow$

2) Faça a neutralização total das equações ácido base abaixo.

- a) $\text{HF} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow$
- b) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{KOH} \rightarrow$
- c) $\text{HNO}_3 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow$
- d) $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow$
- e) $\text{HCl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow$
- f) $\text{HClO}_3 + \text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow$
- g) $\text{H}_2\text{S} + \text{Pt}(\text{OH})_4 \rightarrow$
- h) $\text{H}_2\text{CO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$
- i) $\text{HNO}_2 + \text{Fe}(\text{OH})_2 \rightarrow$
- j) $\text{HF} + \text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow$
- k) $\text{HIO}_3 + \text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow$

3) Faça a neutralização das equações abaixo.

- a) $\text{HF} + \text{CaO} \rightarrow$
- b) $\text{SO}_3 + \text{KOH} \rightarrow$
- c) $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow$
- d) $\text{CO}_2 + \text{CaO} \rightarrow$
- e) $\text{HCl} + \text{Na}_2\text{O} \rightarrow$
- f) $\text{Cl}_2\text{O}_5 + \text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow$
- g) $\text{SO}_2 + \text{Pt}(\text{OH})_4 \rightarrow$
- h) $\text{CO}_2 + \text{NaOH} \rightarrow$
- i) $\text{N}_2\text{O}_3 + \text{Fe}(\text{OH})_2 \rightarrow$

4) Equacione as reações:

- a) $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- b) $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- c) $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- d) $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- e) $\text{Cl}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- g) $2 \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

5) Determine os óxidos de cada uma das espécies a seguir

- a) H_2CO_3
- b) NaOH



QUÍMICA

Lista zero – sais e óxidos

- c) Ca(OH)_2
- d) HClO_2
- e) Mg(OH)_2

6) Dê o nome, solubilidade e hidrólise dos sais a seguir.

- a) Na_2SO_4
- b) CaSO_3
- c) $\text{Ba(NO}_3)_2$
- d) AlPO_4
- e) FeCl_2
- f) KClO_3
- g) NaHCO_3
- h) BaF_2
- i) $\text{Al(NO}_3)_3$
- j) K_3PO_4
- k) Na_3PO_4

7) Dê o nome e classificação dos óxidos a seguir.

- a) CaO
- b) SO_3
- c) Al_2O_3
- d) H_2O_2
- e) FeO
- f) Cu_2O
- g) N_2O_5
- h) NO
- i) ZnO



QUÍMICA