

ÁCIDOS INORGÂNICOS

4. Escreva as equações de ionização total dos seguintes ácidos:
- a) ácido bromídrico;
 - b) ácido nitroso;
 - c) ácido sulfuroso;
 - d) ácido pirofosfórico
5. Complete as equações abaixo registrando a ionização total dos ácidos.
- a) $\text{HF} \rightarrow$ _____
 - b) $\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ _____
 - c) $\text{HCN} \rightarrow$ _____
 - d) $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ _____
 - e) $\text{H}_2\text{S} \rightarrow$ _____
 - f) $\text{H}_4\text{SiO}_4 \rightarrow$ _____

Complete as equações de ionização total dos ácidos abaixo registrando a formação do íon hidrônio ou hidroxônio.

- a) $\text{HBr} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ _____
- b) $\text{HCN} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ _____
- c) $\text{HCl} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ _____

BASES INORGÂNICAS

5. Escreva as equações de dissociação iônica das seguintes bases:
- a) hidróxido de bário _____
 - b) hidróxido de amônio _____
 - c) hidróxido de cálcio _____
 - d) hidróxido cuproso _____
 - e) hidróxido de zinco _____
 - f) hidróxido de platina IV _____
 - g) hidróxido férrico _____
 - h) hidróxido estânico _____
 - i) hidróxido de chumbo II _____

1. Nomear as seguintes bases:

- a) KOH
- b) NaOH
- c) $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- d) $\text{Fe}(\text{OH})_2$
- e) $\text{Al}(\text{OH})_3$
- f) LiOH
- g) $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- h) $\text{Sr}(\text{OH})_2$
- i) CeOH
- j) $\text{Pb}(\text{OH})_4$
- k) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- l) AgOH

SAIS INORGÂNICOS

2. Escreva a equação de dissociação para cada sal, seu nome e o nome de cada íon formado.

- a) NaCl
b) Ba₃(PO₄)₂

- c) Al₂(SO₄)₃
d) Sn₃(PO₄)₄

3. Escreva o nome dos compostos abaixo

- a) AgNO₃ _____
b) KCl _____
c) NaBr _____
d) (NH₄)₂S _____
e) KI _____
f) Na₂SO₃ _____
g) CaSO₄ _____
h) Na₂SO₃ _____
i) K₃PO₄ _____
j) NaNO₃ _____
k) Ca(NO₂)₂ _____
l) MgCO₃ _____
m) KBrO₃ _____

Balanceamento de reações químicas

- a) $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
b) $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
c) $\text{S}_8 + \text{F}_2 \rightarrow \text{SF}_6$
d) $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$
e) $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

Um pouco mais!!! Lembre-se, se pelo método das tentativas não funcionar, é hora de aplicar o método de oxirredução.

1. $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
2. $\text{S}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$
3. $\text{HgO} \rightarrow \text{Hg} + \text{O}_2$
4. $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
5. $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$
6. $\text{C}_{10}\text{H}_{16} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{C} + \text{HCl}$
7. $\text{Si}_2\text{H}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SiO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
8. $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$
9. $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

10. $\text{FeS}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2$
11. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \rightarrow \text{Fe} + \text{H}_2\text{O}$
12. $\text{K} + \text{Br}_2 \rightarrow \text{KBr}$
13. $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
14. $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
15. $\text{C}_7\text{H}_{16} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
16. $\text{SiO}_2 + \text{HF} \rightarrow \text{SiF}_4 + \text{H}_2\text{O}$
17. $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
18. $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KClO}_4 + \text{KCl}$