

Lista zero, zero dúvidas

- 1)
- a) $\text{HF} \rightarrow \text{H}^+ + \text{F}^-$ moderada
Ác. sulfúrico
- b) $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{-2}$ forte
Ác. sulfúrico
- c) $\text{HNO}_3 \rightarrow \text{H}^+ + \text{NO}_3^-$ forte
- d) $\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow 3\text{H}^+ + \text{PO}_4^{-3}$ moderada
Ác. fosfórico
- e) $\text{H}_2\text{S} \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{S}^{-2}$ fraco
- f) $\text{HClO}_3 \rightarrow \text{H}^+ + \text{ClO}_3^-$ forte
Ác. clórico
- g) $\text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{SO}_3^{-2}$ moderada
- h) $\text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{CO}_3^{-2}$ fraco
Ác. carbônico
- i) $\text{HNO}_2 \rightarrow \text{H}^+ + \text{NO}_2^-$ moderada
Ác. nitroso
- j) $\text{HBr} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Br}^-$ forte
- k) $\text{HIO}_3 \rightarrow \text{H}^+ + \text{IO}_3^-$ forte
Ác. iódico

- 2)
- a) $\text{Ca(OH)}_2 \rightarrow \text{Ca}^{+2} + 2\text{OH}^-$ forte / $\frac{1}{2}$ solúvel
hidróxido de cálcio
- b) $\text{KOH} \rightarrow \text{K}^+ + \text{OH}^-$ forte / solúvel
- c) $\text{Ba(OH)}_2 \rightarrow \text{Ba}^{+2} + 2\text{OH}^-$ forte / $\frac{1}{2}$ solúvel
hidróxido de bário
- d) $\text{Cu(OH)}_2 \rightarrow \text{Cu}^{+2} + 2\text{OH}^-$ fraco / insolúvel
- e) $\text{Fe(OH)}_2 \rightarrow \text{Fe}^{+2} + 2\text{OH}^-$ fraco / insolúvel
hidróxido de ferro (II) ou hidróxido ferroso
- f) $\text{Al(OH)}_3 \rightarrow \text{Al}^{+3} + 3\text{OH}^-$ fraco / insolúvel
hidróxido de alumínio
- g) $\text{Pt(OH)}_4 \rightarrow \text{Pt}^{+4} + 4\text{OH}^-$ fraco / insolúvel
hidróxido de platina (IV) ou hidróxido platínico
- h) $\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$ forte / solúvel
- i) $\text{Fe(OH)}_3 \rightarrow \text{Fe}^{+3} + 3\text{OH}^-$ fraco / insolúvel
hidróxido de ferro (III) ou hidróxido férrico
- j) $\text{Zn(OH)}_2 \rightarrow \text{Zn}^{+2} + 2\text{OH}^-$ fraco / insolúvel
- k) $\text{Mg(OH)}_2 \rightarrow \text{Mg}^{+2} + 2\text{OH}^-$ fraco / insolúvel
hidróxido de magnésio

Ácidos & Bases

@quimicadaluana
Parte II

3)

- a) $\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow 3\text{H}^+ + \text{PO}_4^{-3}$ moderado
b) $\text{H}_3\text{PO}_3 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{HPO}_3^{-2}$ moderado
c) $\text{H}_3\text{PO}_2 \rightarrow 1\text{H}^+ + \text{H}_2\text{PO}_2^{-}$ moderado
d) $\text{HPO}_3 \rightarrow \text{H}^+ + \text{PO}_3^{-}$ forte
e) $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7 \rightarrow 4\text{H}^+ + \text{P}_2\text{O}_7^{-4}$ forte
f) $\text{H}_3\text{AsO}_4 \rightarrow 3\text{H}^+ + \text{AsO}_4^{-3}$ moderado
g) $\text{H}_2\text{CrO}_4 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{CrO}_4^{-2}$ forte
h) $\text{H}_2\text{S} \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{S}^{-2}$ fraco
i) $\text{HIO}_4 \rightarrow \text{H}^+ + \text{IO}_4^{-}$ forte
j) $\text{HAsO}_3 \rightarrow \text{H}^+ + \text{AsO}_3^{-}$ forte
k) $\text{H}_3\text{BO}_3 \rightarrow 3\text{H}^+ + \text{BO}_3^{-3}$ fraco
l) $\text{H}_2\text{MnO}_4 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{MnO}_4^{-2}$ forte
m) $\text{HBrO} \rightarrow \text{H}^+ + \text{BrO}^{-}$ fraco

4)

- a) $\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^{-}$ forte / solúvel
hidróxido de sódio
b) $\text{KOH} \rightarrow \text{K}^+ + \text{OH}^{-}$ forte / solúvel
hidróxido de potássio
c) $\text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Mg}^{+2} + 2\text{OH}^{-}$ fraco / insolúvel
hidróxido de magnésio
d) $\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ca}^{+2} + 2\text{OH}^{-}$ forte / +/- solúvel
hidróxido de cálcio
e) $\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}^{+3} + 3\text{OH}^{-}$ fraco / insolúvel
hidróxido de ferro (III) ou hidróxido férrico
f) $\text{Pb}(\text{OH})_4 \rightarrow \text{Pb}^{+4} + 4\text{OH}^{-}$ fraco / insolúvel
hidróxido de chumbo (IV) ou hidróxido plúmbico
g) $\text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ba}^{+2} + 2\text{OH}^{-}$ forte / +/- solúvel
h) $\text{Zn}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Zn}^{+2} + 2\text{OH}^{-}$ fraco / insolúvel
i) $\text{AgOH} \rightarrow \text{Ag}^+ + \text{OH}^{-}$ fraco / insolúvel
j) $\text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Al}^{+3} + 3\text{OH}^{-}$ fraco / insolúvel
k) $\text{Fe}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Fe}^{+2} + 2\text{OH}^{-}$ fraco / insolúvel
l) $\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Cu}^{+2} + 2\text{OH}^{-}$ fraco / insolúvel