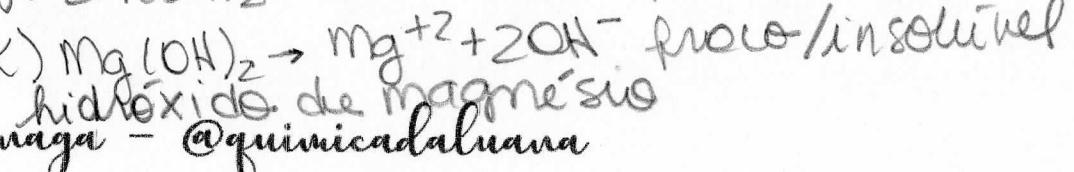
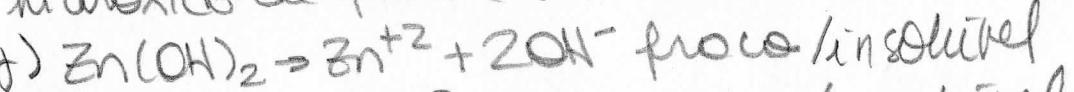
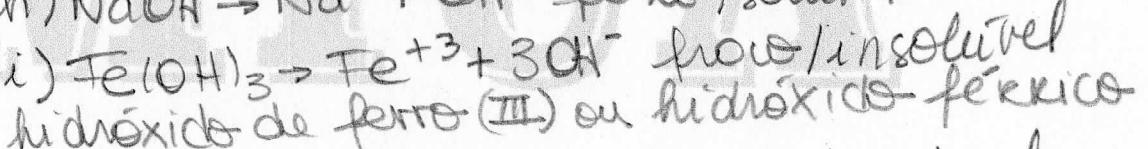
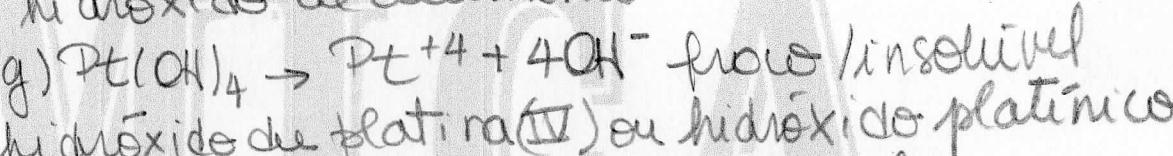
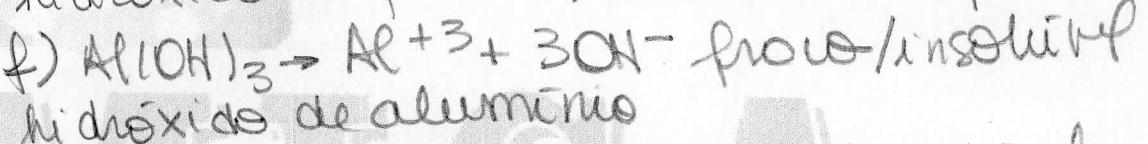
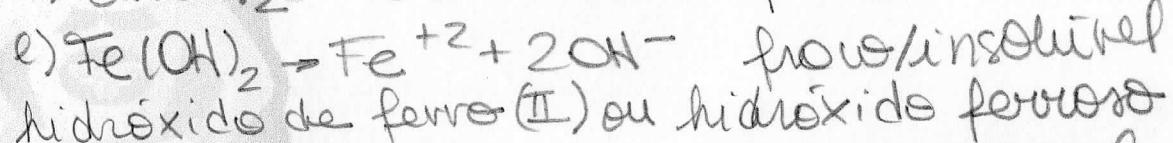
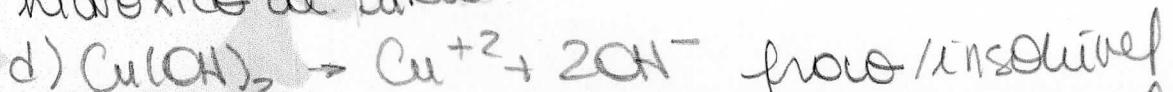
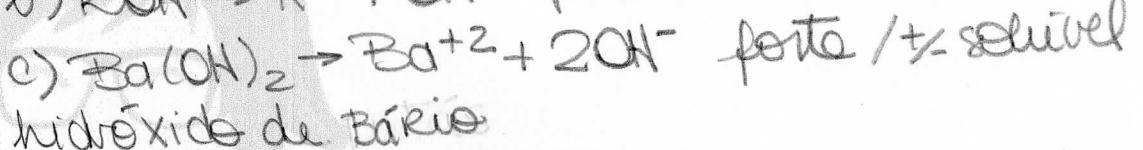
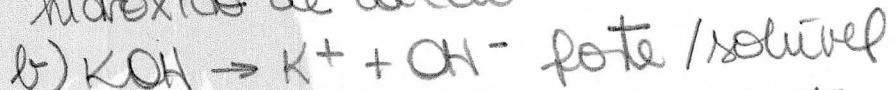
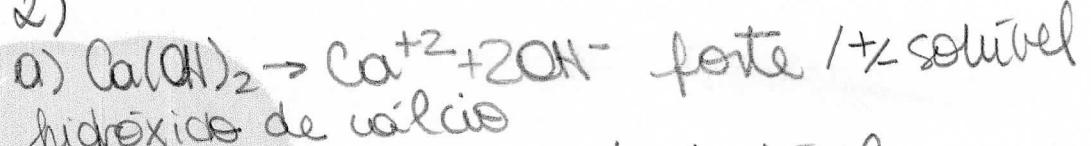


ÁCIDOS & BASES

Lista zero, zero dúvidas

2)



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 plumbico
- 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