

## Bases

1) Apresente a nomenclatura de cada base abaixo:

- a) LiOH
- b) CuOH
- c) Ba(OH)<sub>2</sub>
- d) Mg(OH)<sub>2</sub>
- e) Fe(OH)<sub>3</sub>
- f) NH<sub>4</sub>OH

2) Apresente a fórmula bruta para cada base:

- a) Hidróxido de sódio
- b) Hidróxido de zinco
- c) Hidróxido de cálcio
- d) Hidróxido de chumbo IV
- e) Hidróxido de alumínio
- f) Hidróxido de Prata
- g) Hidróxido de ferro III
- h) Hidróxido de cobre II
- i) Hidróxido de estanho II
- j) Hidróxido Plúmbico
- k) Hidróxido de amônio
- l) Hidróxido áurico
- m) Hidróxido de cobalto II
- n) Hidróxido Plumboso
- o) Hidróxido Cúprico
- p) Hidróxido férrico

3) Dê a fórmula das bases, forças e solubilidade:

- a) Hidróxido ferroso
- b) Hidróxido de lítio
- c) Hidróxido áurico
- d) Hidróxido cuproso
- e) Hidróxido de zinco
- f) Hidróxido de amônio
- g) Hidróxido plúmbico

## Gabarito

- 1) a) Hidróxido de Lítio
- b) Hidróxido de cobre I ou cuproso
- c) Hidróxido de Bário
- d) Hidróxido de Magnésio
- e) Hidróxido de ferro III ou férrico
- f) Hidróxido de Amônio

- 2) a) NaOH
- b) Zn(OH)<sub>2</sub>
- c) Ca(OH)<sub>2</sub>
- d) Pb(OH)<sub>4</sub>
- e) Al(OH)<sub>3</sub>
- f) AgOH

- g)  $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- h)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- i)  $\text{Sn}(\text{OH})_2$
- j)  $\text{Pb}(\text{OH})_4$
- k)  $\text{NH}_4\text{OH}$
- l)  $\text{Au}(\text{OH})_3$
- m)  $\text{Co}(\text{OH})_2$
- n)  $\text{Pb}(\text{OH})_2$
- o)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- p)  $\text{Fe}(\text{OH})_3$

- 3) a)  $\text{Fe}(\text{OH})_2$  fraco e insolúvel
- b)  $\text{LiOH}$  forte e solúvel
- c)  $\text{Au}(\text{OH})_3$  fraco e insolúvel
- d)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  fraco e insolúvel
- e)  $\text{Zn}(\text{OH})_2$  fraco e pouco solúvel
- f)  $\text{NH}_4\text{OH}$  fraco e solúvel
- g)  $\text{Pb}(\text{OH})_4$  fraco e insolúvel

