



### LISTA DE EXERCÍCIOS 1 - GABARITO

- 1) Por que o equilíbrio de sólidos é lento, de modo que consideramos apenas equilíbrios que ocorram de maneira muito breve. Outra perspectiva para se recordar é que os equilíbrios que consideramos, majoritariamente, são de soluções aquosas, ou seja, o soluto precisa estar completamente dissolvido em solução.

$$K_{ps} = [Mn] \times [CO_3^{2-}] \text{ em função da concentração}$$

$$K_{ps} = S^2 \text{ em função da solubilidade}$$

$$K_{ps} = [Hg^{2+}] \times [OH^-]^2 \text{ em função da concentração}$$

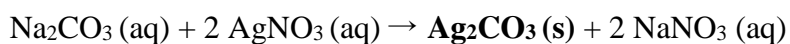
$$K_{ps} = 4 \times S^3 \text{ em função da solubilidade}$$

$$K_{ps} = [Cu^{2+}]^3 \times [PO_4^{3-}]^2 \text{ em função da concentração}$$

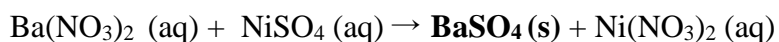
$$K_{ps} = 108 \times S^5 \text{ em função da solubilidade}$$

2)

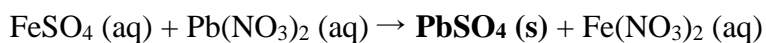
a) Sim.



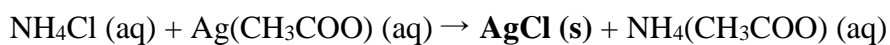
b) Sim



c) Sim



d) Sim



3)  $K_{ps} = 2,2 \times 10^{-9}$



UNIVERSIDADE DE SÃO PAULO  
INSTITUTO DE QUÍMICA  
CURSO DE GRADUAÇÃO EM OCENOGRAFIA  
DISCIPLINA: Química Analítica – QFL1200  
PROFESSOR: Juliano Carvalho Ramos  
SEMESTRE: 2022.2



4)

- a) Solubilidade =  $1,8 \times 10^{-3} \text{ g L}^{-1}$
- b) Solubilidade =  $3,9 \times 10^{-11} \text{ g L}^{-1}$
- c) Solubilidade =  $1,0 \times 10^{-4} \text{ g L}^{-1}$

5)

- a) Verdadeiro
- b) Falso
- c) Falso
- d) Verdadeiro