

Equilíbrio de Solubilidade

Gabriel Braun

Colégio e Curso Pensi, Coordenação de Química



1 Equilíbrio de Solubilidade

1. Produto de solubilidade
2. Efeito do íon-comum.
3. Formação de íons complexos.

1.0.1 Habilidades

- a. **Calcular** a constante do produto de solubilidade para um sal pouco solúvel em função de sua concentração molar.
- b. **Calcular** a solubilidade de um sal em função de sua constante do produto de solubilidade.
- c. **Calcular** a solubilidade de um sal em presença de íon comum.
- d. **Calcular** a solubilidade de um íon em presença de formação de complexos.

2 Precipitação

1. Predição de precipitação.
2. Precipitação seletiva.

2.0.1 Habilidades

- a. **Determinar** o precipitado formado quando soluções são misturadas.
- b. **Determinar** a ordem de precipitação quando um íon comum é adicionado a uma solução com diferentes íons.

Nível I

PROBLEMA 2.1

2J01

A solubilidade molar do cromato de prata é $65 \mu\text{mol L}^{-1}$ a 25°C .

Assinale a alternativa que mais se aproxima do K_{ps} do cromato de prata.

PROBLEMA 2.2

2J02

A solubilidade molar do iodato de chumbo (II) é $40 \mu\text{mol L}^{-1}$ a 25°C .

Assinale a alternativa que mais se aproxima do K_{ps} do cromato de prata.

PROBLEMA 2.3

2J03

Assinale a alternativa que mais se aproxima da solubilidade do iodato de cromo (III) a 25°C .

Dados

$$\bullet K_{ps}(\text{Cr}(\text{IO}_3)_3) = 5 \times 10^{-6}$$

PROBLEMA 2.4

2J04

Assinale a alternativa que mais se aproxima da solubilidade do sulfato de prata a 25°C .

Dados

$$\bullet K_{ps}(\text{Ag}_2\text{SO}_4) = 1,4 \times 10^{-5}$$

PROBLEMA 2.5

2J05

Assinale a alternativa que mais se aproxima da solubilidade do cloreto de prata em uma solução $1 \times 10^{-4} \text{ mol L}^{-1}$ em cloreto de sódio a 25°C .

Dados

$$\bullet K_{ps}(\text{AgCl}) = 1,6 \times 10^{-10}$$

PROBLEMA 2.6

2J06

Assinale a alternativa que mais se aproxima da solubilidade do carbonato de cálcio em uma solução $0,2 \text{ mol L}^{-1}$ em cloreto de cálcio a 25°C .

Dados

$$\bullet K_{ps}(\text{CaCO}_3) = 8,7 \times 10^{-9}$$

PROBLEMA 2.7

2J07

Assinale a alternativa que mais se aproxima da solubilidade do hidróxido de zinco em $\text{pH} = 6$ a 25°C .

Dados

$$\bullet K_{ps}(\text{Zn}(\text{OH})_2) = 2 \times 10^{-17}$$

PROBLEMA 2.8

2J08

Assinale a alternativa que mais se aproxima da solubilidade do hidróxido de alumínio em $\text{pH} = 4,5$ a 25°C .

Dados

- $K_{\text{ps}}(\text{Al}(\text{OH})_3) = 1 \times 10^{-33}$

PROBLEMA 2.9

2J09

Assinale a alternativa que mais se aproxima da solubilidade do carbonato de magnésio em uma solução 3 mmol L^{-1} em nitrato de magnésio.

Dados

- $K_{\text{ps}}(\text{MgCO}_3) = 1 \times 10^{-5}$

PROBLEMA 2.10

2J10

Assinale a alternativa que mais se aproxima da solubilidade do cloreto de cobre (I) em uma solução $1,5 \text{ mmol L}^{-1}$ em cloreto de potássio.

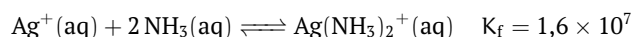
Dados

- $K_{\text{ps}}(\text{CuCl}) = 1 \times 10^{-6}$

PROBLEMA 2.11

2J11

Quando um amônia é adicionada a uma solução que contém íons prata, ocorre a formação do complexo de coordenação:



Assinale a alternativa que mais se aproxima da solubilidade do cloreto de prata em uma solução $0,1 \text{ mol L}^{-1}$ em amônia.

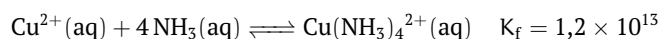
Dados

- $K_{\text{ps}}(\text{AgCl}) = 1,6 \times 10^{-10}$

PROBLEMA 2.12

2J12

Quando um amônia é adicionada a uma solução que contém íons cobre, ocorre a formação do complexo de coordenação:



Assinale a alternativa que mais se aproxima da solubilidade do sulfeto de cobre (II) em uma solução $1,2 \text{ mol L}^{-1}$ em amônia.

Dados

- $K_{\text{ps}}(\text{CuS}) = 1,3 \times 10^{-36}$

PROBLEMA 2.13

2J13

Assinale a alternativa que mais se aproxima da massa de nitrato de prata que precisa ser adicionada a 100 mL de uma solução $1 \times 10^{-5} \text{ mol L}^{-1}$ de cloreto de sódio para o início da precipitação.

Dados

- $K_{\text{ps}}(\text{AgCl}) = 1,6 \times 10^{-10}$

PROBLEMA 2.14

2J14

Assinale a alternativa que mais se aproxima da massa de iodeto de potássio que precisa ser adicionada a 25 mL de uma solução $1 \times 10^{-5} \text{ mol L}^{-1}$ de cloreto de sódio para o início da precipitação.

Dados

- $K_{\text{ps}}(\text{PbI}_2) = 1,4 \times 10^{-8}$

PROBLEMA 2.15

2J15

Assinale a alternativa correta a respeito da precipitação de hidróxido de níquel em uma solução $0,06 \text{ mol L}^{-1}$ em cátions níquel (II).

Dados

- $K_{\text{ps}}(\text{Ni}(\text{OH})_2) = 6,5 \times 10^{-18}$

PROBLEMA 2.16

2J16

Assinale a alternativa correta a respeito da precipitação de hidróxido de níquel em uma solução 1 mmol L^{-1} em cátions ferro (III).

Dados

- $K_{\text{ps}}(\text{Fe}(\text{OH})_3) = 2 \times 10^{-39}$

PROBLEMA 2.17

2J17

Hidróxido de sódio é adicionado progressivamente a uma amostra contendo $0,05 \text{ mol L}^{-1}$ em cátions magnésio e $0,01 \text{ mol L}^{-1}$ em cátions cálcio.

Assinale a alternativa que mais se aproxima da concentração do primeiro íon a precipitar que permanece em solução quando o segundo precipita.

Dados

- $K_{ps}(\text{Ca}(\text{OH})_2) = 5,5 \times 10^{-6}$
- $K_{ps}(\text{Mg}(\text{OH})_2) = 1,1 \times 10^{-11}$

PROBLEMA 2.18

2J18

Sulfato de sódio é adicionado progressivamente a uma amostra contendo $0,01 \text{ mol L}^{-1}$ em cátions bário e $0,01 \text{ mol L}^{-1}$ em cátions chumbo (II).

Assinale a alternativa que mais se aproxima da concentração do primeiro íon a precipitar que permanece em solução quando o segundo precipita.

Dados

- $K_{ps}(\text{BaSO}_4) = 1,1 \times 10^{-10}$
- $K_{ps}(\text{PbSO}_4) = 1,6 \times 10^{-8}$

Nível II**PROBLEMA 2.19**

2J19

Assinale a alternativa que mais se aproxima da solubilidade do hidróxido de ferro (III) a 25°C .

Dados

- $K_{ps}(\text{Fe}(\text{OH})_3) = 2 \times 10^{-39}$

PROBLEMA 2.20

2J20

Assinale a alternativa que mais se aproxima da solubilidade do hidróxido de alumínio a 25°C .

Dados

- $K_{ps}(\text{Al}(\text{OH})_3) = 1 \times 10^{-33}$

PROBLEMA 2.21

2J21

Assinale a alternativa que mais se aproxima da solubilidade do fluoreto de cálcio em $\text{pH} = 3$.

Dados

- $K_a(\text{HF}) = 3,5 \times 10^{-4}$
- $K_{ps}(\text{CaF}_2) = 4 \times 10^{-11}$

PROBLEMA 2.22

2J22

Uma amostra de 500 mL de uma solução $0,01 \text{ mol L}^{-1}$ em nitrato de prata é misturada com 500 mL de outra solução contendo 0,005 mol de cloreto de sódio e 0,005 mol de brometo de sódio.

Determine a concentração de todas as espécies em solução no equilíbrio.

Dados

- $K_{ps}(\text{AgBr}) = 7,7 \times 10^{-13}$
- $K_{ps}(\text{AgCl}) = 1,6 \times 10^{-10}$

PROBLEMA 2.23

2J23

Uma amostra contendo 0,1 mol de nitrato de cálcio, 0,1 mol de nitrato de bário e 0,15 mol de sulfato de sódio foram adicionados em 600 mL de água destilada.

Determine a concentração de todas as espécies em solução no equilíbrio.

Dados

- $K_{ps}(\text{BaSO}_4) = 1,1 \times 10^{-10}$
- $K_{ps}(\text{CaSO}_4) = 2,4 \times 10^{-5}$

Gabarito**Nível I**

- | | | | | |
|--------------|--------------|--------------|--------------|--------------|
| 1. C | 2. B | 3. B | 4. A | 5. D |
| 6. D | 7. B | 8. B | 9. B | 10. B |
| 11. B | 12. B | 13. B | 14. B | 15. D |
| 16. D | 17. B | 18. E | | |

Nível II

- B**
- B**
- C**
-
-