

Equilíbrio de Solubilidade

Gabriel Braun

Colégio e Curso Pensi, Coordenação de Química



Sumário

1	Equilíbrio de Solubilidade	1
1.1	Habilidades	1
2	Precipitação	1
2.1	Habilidades	1

1 Equilíbrio de Solubilidade

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

1.1 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.

2.1 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.