**Nomes:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**RELATÓRIO**

**EXP. 3 – Equilíbrio químico: determinação de KPS**

*Data de entrega: próxima aula de laboratório*

 No relatório devem constar:

1. O cálculo da concentração em mol L-1 de íons Ag+ na solução saturada de AgBrO3 a partir dos resultados experimentais. A seguir, calcule o valor do produto de solubilidade do AgBrO3. Mostre com clareza os raciocínios aplicados.
2. O que é KPS? Explique.
3. Valores de Kps do AgBrO3 obtidos na literatura, se possível em várias fontes, e a comparação com o valor obtido. Se houver discrepância, sugira fontes de erro que podem ter ocorrido.

 Responda às seguintes questões como apêndice:

1. Por que é necessário lavar com água destilada a coluna de resina após a passagem pela mesma da solução saturada de bromato de prata?
2. A resina de troca iônica utilizada no experimento pode ser reutilizada. Para isso, pode-se recuperá-la adicionando ácido, mas no caso, não qualquer ácido. Tendo isso em vista: Poderíamos recuperar a resina utilizando solução de HCl no lugar do HNO3? Justifique.
3. Descreva sucintamente algum processo industrial em que são empregadas resinas de troca iônica. Cite as fontes de sua pesquisa.

# Indique a bibliografia consultada.