3.12 SATURAÇÃO DAS SOLUÇÕES

Aplicado pela professora: Gleissy Mary A. D. A. dos Santos

Nome da Escola: CEEFMTI "Aristeu Aguiar"

Conteúdo

Soluções

INTRODUÇÃO

O coeficiente de solubilidade é a quantidade necessária de uma substância para saturar uma quantidade padrão de solvente, em determinada temperatura e pressão. De acordo com a quantidade de soluto dissolvida na solução, podemos classificá-las em: solução saturada, solução insaturada e solução supersaturada.

Descritores do Paebes

D25(Q) Classificar as soluções de acordo com o coeficiente de solubilidade.

Objetivo

Reconhecer e classificar as soluções em função da solubilidade.

Materiais e Reagentes:

- Água;
- Sal de cozinha;

- Álcool etílico 92ºGL;
- 2 béqueres ou copos transparentes;
- 1 vareta de vidro ou uma colher para misturar.

Procedimentos:

1º) Coloque água em um dos béqueres até a metade.

2º) Vá adicionando sal e misturando até que se forme um corpo de fundo na solução, ou seja, até que certa quantidade de sal não se dissolva mais na água por mais que você misture.

3º) Separe a solução do corpo de fundo, passando-a para outro béquer.

4º) Agora vá adicionando aos poucos o álcool nessa solução.

5º) Observe o que ocorre à medida que você coloca cada vez mais álcool.

Resultados e Discussão

1. A formação de um precipitado ou corpo de fundo na solução é um indicativo de que tipo de solução? Justifique.
2. O que acontece quando se adiciona o álcool na solução? Justifique.