

Aula experimental de titulação (Lincoln Gomes)

Sumário:

- 1** – Técnica, aplicações
- 2** – Cálculo estequiométrico
- 3** – Conceito de mol
- 4** – Conceito de Ph
- 5** – Número de avogadro
- 6** – Prática experimental
- 7** – Cálculo da reação entre os reagentes do experimento.
- 8** – Tira dúvidas e curiosidades.

1 – Técnica e aplicações (teoria explicativa no quadro).

Prévia: Técnica de titulação ácido base é muito comum para a análise quantitativa que, por meio da reação imediata realizamos a estequiometria que nos permite relacionar quantidade de reagentes e produtos que participam de uma reação química.

Ácido forte / base forte
NaOH o titulante e o titulado HCl.

O Ph não se altera tanto mas quando colocamos mais titulante na solução chegaremos ao ponto de equivalência ou seja $\text{Ph} = 7$. (Desenho de gráfico no quadro.)

2 – Cálculo estequiométrico.

Aplicado da forma que se é tratado primeiro o conceito e em seguida a prática com exemplos no quadro.

3 – Conceito de mol.

Apresentado somente definições.

4 – Conceito de Ph.

Apresentado as definições e aplicações.

5 - Número de avogadro.

Apresentado as definições e aplicações.

6 – Prática experimental explicativa e demonstrativa para os alunos revisando o que eles tem de conhecimento teórico com perguntas sobre: Ph, ácidos, bases, endotérmico e exotérmico. A prática é simples, feita com ácido acético, fenolftaleína e hidróxido de sódio.

7 – Cálculo da reação do experimento.

Realizada no quadro com os dados da titulação feita.

8 – Tira dúvidas e curiosidades.

Momento para sanar dúvidas e perguntas em geral sobre o conteúdo ou outra parte que envolve química.