Titulação

Autor(res)

Célia Regina Martinez Fortunato
Valtemir José Da Silva Junior
Keila Roberta Camargo Rodrigues Rielo
Vitoria Regina Soares Teixeira
Sandra Da Costa Ribeiro Santos
Keisy Cristina Martins Dos Santos

Categoria do Trabalho

Trabalho Acadêmico

Instituição

CENTRO UNIVERSITÁRIO ANHANGUERA DE SÃO PAULO

Resumo

Química analítica -Titulação
Titulação é Uma técnica laboratorial desenvolvida para determinar a quantidade de uma amostra de uma espécie químicas ,após ser adicionado reagentes para desenvolvermos essa técnica é preciso saber a concentração das soluções que estamos trabalhando .
solução padrão :Aquela que sabemos a sua concentração (quantidade de mols em um determinado litro ou soluto em determinada gramas Litro para desenvolvermos análises volumétricas.
Solução desconhecida É aquela solução que não sabemos a quantidade de mol naquela amostra .
Titulação/ácido Base: É um método analítico onde iremos utilizar uma solução alcalina base e ácido após entrarem em contato , a reação será de neutralização entre os 2 elementos químicos ,para desenvolvermos esse método precisamos de alguns equipamentos laboratoriais como:
- suporte universal: Auxilia em atividades como segurar tubo de ensaio e outros equipamentos como buretas frequentemente utilizado experimento de titulação .
- Bureta - Vidraria que serve para dispensar pequenas quantidades de gotejamento de produtos químicos para desenvolver análises e experimento.
- Pipeta - Vidraria utilizada para transportar e medir quantidades precisas.
- Becker - Vidraria utilizada para misturar armazenar e aquecer.
-Erlenmeyer – É uma das vidrarias de laboratório importante sendo usado em diversos processos químico.
Esses são os equipamentos utilizados para desenvolver a técnica ácido base ,o suporte universal segurar a bureta completa com líquido até o menisco com nome (titulante: no caso a base alcalina líquido que se movimenta).
Temos o ácido no Interior do Erlenmeyer Mayer com o nome (titulado):Onde está recebendo pequenos gotejamento, esse procedimento deve ser feito com muito cuidado para que não ocorra o risco de perder a amostra , onde o resultado final será neutralizar os elementos químicos.