

1- Objetivos:

ENTREVISTA COM O ALUNO LUIZ TOMASETTO

Se formou em 1965, no curso de Viticultura e Enologia, tinha como diretor ~~na~~ época Dr. Amintas.

A elaboração do vinho começava desde a colheita da ~~uva~~ até a vinificação.

A prática de ~~compo~~ era feita na Estação de Enologia, desde a poda, plantio, tratos fitossanitários, etc.

Na sua época, a Escola era subordinada ao Ministério da Agricultura.

Existia também culturas permanentes, como figueiros, pessegueiros, laranjeiras, etc.

Onde ~~existia~~ ^{estava} hoje os alojamentos, naquela época existia um campo de futebol.

~~Naquela época~~ eram todos externos, também nesse período foi fundado o Grêmio.

EXPERIMENTO Nº 12

TITULOMETRIA E pH

1- Objetivos:

- a- Medir pH de soluções com papel indicador ácido-base;
- b- Dosar soluções de título aproximado;
- c- Determinar o pH e a concentração de sucos de frutas e bebidas.

2- Introdução:

TITULAÇÃO OU DOSAGEM DE SOLUÇÕES:

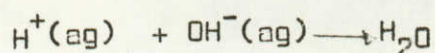
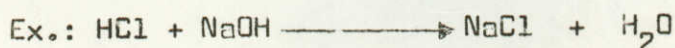
Titulação ou dosagem é a operação pela qual determinamos a concentração de uma solução, por intermédio de outra solução padrão, medindo-se os volumes que reagiram entre si ou pela passagem de precipitados força dos da reação entre os solutos.

FUNDAMENTOS:

1- Na titulometria sempre ocorre reação entre os solutos das soluções. Estas reações, de importância, devem satisfazer a determinadas condições, como:

- devem ser instantâneas;
- devem se processar diretamente, sem reações secundárias;
- seu ponto final facilmente detectável;
- Deve ser completo, isto é, em quantidades iguais devem reagir quase na sua totalidade.

Desta forma, observa-se que as reações que servem como base para uma dosagem são em número reduzido. Uma reação que satisfaz a estas condições: Base forte + ácido forte.



As análises volumétricas que usam como base estas reações de neutralização se denominam de volumetria de neutralização, que nos permitem determinar a concentração de soluções ácidas (ACIDIMETRIA) e soluções básicas (ALCALIMETRIA).

2- Os cálculos feitos, partindo dos dados experimentalmente obtidos, baseiam no princípio:

AS SUBSTÂNCIAS REAGEM ENTRE SI SEGUNDO SEUS EQUIVALENTES