



# LABORATÓRIO DE QUÍMICA

Prof. Reversion



## Experimento 10 – DESTILAÇÃO

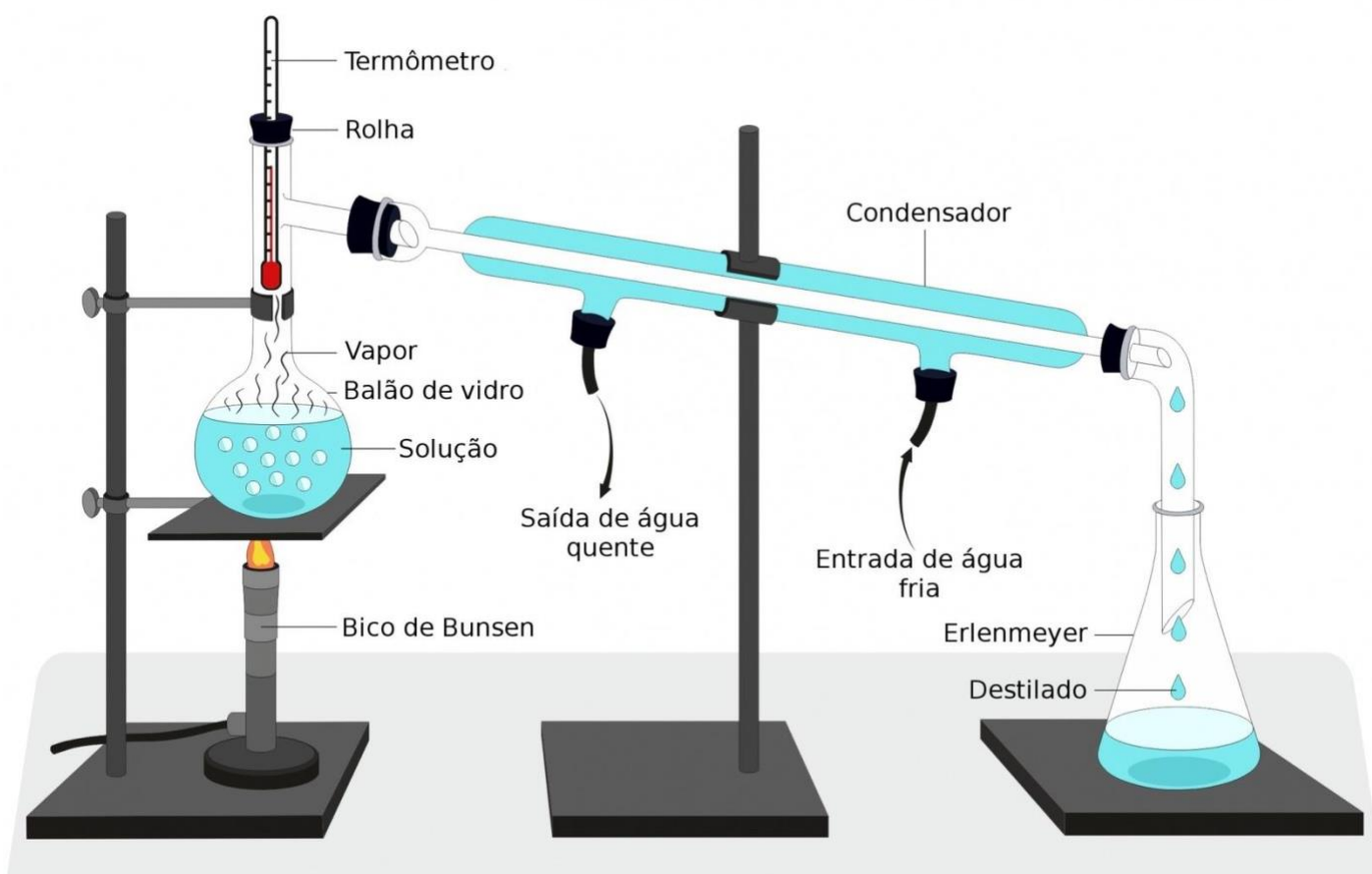
**Introdução:** A destilação é um método de separação de misturas homogêneas, ou seja, quando os componentes estão em uma única fase. Neste experimento iremos executar a destilação fracionada de uma mistura de líquidos miscíveis entre si.

### Materiais e reagentes

- 2 Béqueres de 150 mL;
- 1 Proveta de 100 ml;
- 1 Condensador;
- 2 rolhas;
- 1 Termômetro;
- 2 Mangueiras;
- 1 erlenmeyer;
- 1 Balão de fundo redondo;
- 100 ml de sumo da cana de açúcar (garapa);
- Água destilada;
- 2 suportes universais com garras;
- Amido solúvel.

### Procedimento Experimental

1. COM MUITO CUIDADO executar a montagem do experimento de destilação conforme figura abaixo.
2. Colocar 100 ml de líquido da cana de açúcar e colocar no balão de fundo redondo.
3. Iniciar o processo de destilação, aguardar o primeiro líquido condensado no Erlenmeyer.



**Gravar um vídeo com o líquido destilado sendo coletado no erlenmeyer gerar um QR CODE.**