

Orientações gerais para o experimento:

Lembrando de monitorar a temperatura do ambiente a cada 20 minutos

1. Lave uma bureta, faça a ambientação da mesma e a complete com água destilada; Pesar Erlenmeyer com barra magnética (só tem uma barra magnética por grupo). Utilize sempre um Erlenmeyer limpo e **seco**;
2. Preparar, nos Erlenmeyers, as misturas de I-VI conforme as tabelas disponibilizadas no e-disciplinas:
 - a. Serão disponibilizadas folhas de papel sulfite para que o citrato de sódio seja pesado;
 - b. A massa do Erlenmeyer deve ser anotada;
 - c. A massa da barra magnética deve ser anotada;
 - d. O PEG deverá ser pesado diretamente dentro do Erlenmeyer;
3. Preparar as concentrações na ordem que foram disponibilizadas.
4. A quantidade de água que deve ser adicionada inicialmente com uma proveta está indicada na tabela disponibilizada no e-disciplinas.
5. Tente solubilizar a mistura inicial da melhor forma possível. Se necessário utilize a agitação com a barra magnética.
6. Após a solubilização, inicie a titulação com o auxílio da agitação magnética adicionando água com a bureta, gota a gota.
7. Somente quando um dos membros do iniciar a titulação da mistura de citrato e PEG o outro membro do grupo poderá iniciar a preparação do seguinte ponto de concentração.
8. Quando for obtida a solução o sistema com um todo deve ser pesado. As massas obtidas durante o experimento devem ser preenchidas em um quadro como a abaixo, que deverá ser entregue:

Grupo N					
Mistura	Massa final/g	Citrato/g	PEG/g	Erlenmeyer/g	Barra magnética/g
I					
II					
III					
IV					
V					
VI					