



REQUISIÇÃO DE MATERIAIS PARA AULAS PRÁTICAS E PARA PESQUISA

*Favor enviar com 7 dias de antecedência para providenciarmos o material necessário.
Atendimento sujeito a aprovação.*

Modelo de preenchimento



Professor Solicitante:	FLAVIA REGINA DE AMORIM		
Telefone 1:	31 8847-3839	Telefone 2:	31 9667-3839
Email institucional:	amorim@deii.cefetmg.br		
Curso:	Química Tecnológica		
Disciplina:	amorim@deii.cefetmg.br		
Turma:	7 período - G1 e G2		

Data da Aula Prática:	15/12/2014	Dia da semana:	Segunda-feira
Horário:	19:00 às 20:30	Data da solicitação:	02/08/2019
Laboratório:	417	Prazo p/ atendimento:	09/08/2019

DESCRIÇÃO BREVE DA ATIVIDADE (use ALT+ENTER para passar para a linha de baixo)

Determinação de cobre em solução aquosa utilizando espectrofotometria de absorção molecular na região do visível. Soluções serão preparadas para obtenção de curva de calibração.

Executor designado **KÉSSIA DRUMOND**

MATERIAL NECESSÁRIO (use ALT+ENTER para passar para a linha de baixo)

Vidrarias, recursos auxiliares, equipamentos:	Reagentes e amostras:
Quantidade, descrição e capacidade	Quantidade, descrição e pureza necessária
2 espectrofotômetros de absorção molecular na região do visível e cubetas. - Lenço de papel macio para limpeza das cubetas - bquer de 1000 mL ou de 2000 mL - galão de 5,0 L para recolhimento dos resíduos - 1 pipeta volumétrica de 50 mL - 1 balão volumétrico de 500 mL - 1 bureta de 50 mL - 1 Pipetador - 1 Pipeta graduada de 5,0 mL ou de 10,0 mL - 1 Pipeta volumétrica de 5,0 mL - 1 Pipeta volumétrica de 10,0 mL - 9 balões volumétricos de 50 mL - 1 pipeta de Pasteur - 4 béqueres de 100 mL ou de 250 mL - 4 pissetas contendo água destilada - Lenço de papel macio ou papel higiênico	1,0 g de $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ P.A. 200 mL de hidróxido de amônio P.A.

Formulário - Modelo de preench.

Soluções a serem preparadas (descrever procedimento de preparo, caso este não seja simplesmente dissolução e/ou diluição do reagente em meio aquoso), e quantidade:

- **250 mL** Solução estoque de cobre de 1000 mg/L preparada a partir do sal $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ (pesar exatamente 0,9823 g do $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$, em balança analítica, e transferir quantitativamente para balão volumétrico de 250 mL, completando o volume com água destilada) .

- **250 mL** de solução sintética para simular uma amostra, contendo cerca de 60 mg/L de cobre (pipetar 15,0 mL - com pipeta volumétrica ou graduada - da solução estoque de cobre de 1000 mg/L e completar o volume para 250 mL. Colocar em frasco armazenador e rotular: "amostra preparada 1").

- **200 mL** de NH_4OH 1:1.

Outras observações:

Ligar os espectrofotômetros no máximo até 19:00 e deixar disponível o POP do espectrofotômetro ou manual para consulta do professor.

Parecer Coordenação de laboratórios (o executor avaliará necessidade de aprovação da solicitação)

FLAVIA REGINA DE AMORIM
Professor(a) solicitante - Assinatura

/ /
Data

KESSIA DRUMOND
Executor - Assinatura

/ /
Data