

Prova Prática de Equivalência à Frequência de Físico-Química

Prova 11 | 1ª Fase | 3º Ciclo do Ensino Básico | 2025

9º Ano de Escolaridade

Despacho Normativo nº 2-A/2025, de 3 de março

Duração da Prova: 45 minutos

Critérios de Classificação- Componente prática

2 Páginas

CRITÉRIOS GERAIS DE CLASSIFICAÇÃO

- A classificação a atribuir a cada resposta resulta da aplicação dos critérios gerais e dos critérios específicos apresentados para cada item e é expressa por um número inteiro.
- As respostas ilegíveis ou que não possam ser claramente identificadas são classificadas com zero pontos.
- Em caso de omissão ou de engano na identificação de uma resposta, esta pode ser classificada se for possível identificar inequivocamente o item a que diz respeito.
- Se for apresentada mais do que uma resposta ao mesmo item, só é classificada a resposta que surgir em primeiro lugar.
- As respostas que contenham elementos contraditórios são classificadas com zero pontos.
- As respostas em que sejam utilizadas abreviaturas, siglas ou símbolos não claramente identificados são classificadas com zero pontos.

CRITÉRIOS ESPECÍFICOS DE CLASSIFICAÇÃO

Grupo I	50 pontos
Planifica e realiza a atividade laboratorial com correção, atende às indicações e implementa uma sequência de procedimentos adequados, observando regras de segurança e destreza no manuseamento dos equipamentos.	50 pontos
Medição das massas10 pontos	
Mistura das substâncias sólidas 4 pontos	
Transferência da mistura para um gobelé.....4 pontos	
Adição de 150 mL de água ao gobelé8 pontos	
Preparação da montagem para a filtração16 pontos	
Filtração da mistura 8 pontos	
Grupo II	50 pontos
1. Liguei a balança, coloquei em cima o cristizador, tarei e retirei do frasco, com uma espátula, pequenas quantidades de substância que fui colocando no cristizador, até ter a massa pedida. Realizei duas vezes este procedimento.	10 pontos
2. Utilizei uma proveta, colocando a vista à altura correta.	4 pontos
3. Três componentes.	4 pontos
4. O sulfato de cobre dissolve-se, dando essa cor azul à água.	4 pontos
5. O enxofre é insolúvel na água e o sulfato de cobre dissolve-se; é solúvel.	4 pontos
6. Serviu para separar o enxofre da solução aquosa de sulfato de cobre.	6 pontos
7. Porque o sulfato de cobre continua dissolvido na água. A filtração só permite separar partículas em suspensão num líquido.	6 pontos
8. Processo físico, isto é, um processo de separação em que a natureza das substâncias que constituem a mistura não se altera.	6 pontos
9. Faria uma cristalização, por evaporação lenta da água (solvente) da solução de sulfato de cobre, à temperatura ambiente. O solvente passa ao estado gasoso e o soluto (sulfato de cobre) fica depositado no cristizador sob a forma de cristais.	6 pontos
TOTAL	100 pontos