

Teste de Avaliação Físico-Química 7.º ano

Critérios de classificação

Ano letivo 2024-2025

2.º Período

1.
 - 1.1. 4 pontos
(A) – 4; (B) – 1
(Atribuir 2 pontos por cada resposta correta.)
 - 1.2. 8 pontos
 - 1.2.1. Reagentes: Nitrato de prata; brometo de potássio.
Produtos da reação: brometo de prata e nitrato de potássio.
(Atribuir 2 pontos por cada resposta correta.)
 - 1.2.2. 8 pontos
Reagentes: brometo de prata.
Produtos da reação: prata; dibromo
 - 1.3. 6 pontos
Brometo de potássio(aq) + Nitrato de prata(aq) →
→ Nitrato de potássio(aq) + Brometo de prata(s)
 - 1.4. 6 pontos
Brometo de prata(s) → Prata(s) + Dibromo(g)
 - 1.5. 5 pontos
A água no estado líquido reage com o dióxido de carbono no estado gasoso, por ação da luz, originando glicose em solução aquosa e dioxigénio no estado gasoso.
2.
 - 2.1. 5 pontos
Líquido e gasoso.
 - 2.2. 5 pontos
Vaporização
 - 2.3. 5 pontos
(B)
 - 2.4. 3 pontos
(A) – 3; (B) – 1; (C) – 2
(Atribuir 1 ponto por cada resposta correta.)
 - 2.5.
 - 2.5.1. 4 pontos
(A) – V; (B) – V; (C) – F; (D) – V; (E) – F
(Atribuir 1 ponto por cada resposta correta.)
 - 2.5.2. 4 pontos

Acetona	2 pontos
Tem o ponto de ebulição mais baixo.	2 pontos

- 3.
- 3.1. (C) 4 pontos
- 3.2. (A) – 4; (B) – 1; (C) – 2; (D) – 3 4 pontos
(Atribuir 1 ponto por cada resposta correta.)
- 3.3. (A); (C) 4 pontos
(Atribuir 2 pontos por cada resposta correta.)

- 4.
- 4.1. 6 pontos

Apresenta a relação: $V_{\text{sólido}} = V_{\text{final}} - V_{\text{inicial}}$	3 pontos
Determina $V_{\text{sólido}} = 5,0 \text{ cm}^3$.	3 pontos

- 4.2. 6 pontos

Apresenta a relação: $\rho = \frac{m}{V}$	3 pontos
$\rho = 10,5 \text{ g/cm}^3$	3 pontos

- 4.3. 4 pontos

Prata

- 4.4. 4 pontos

(A)

- 4.5. 5 pontos

O aluno deve referir que:

Os sólidos devem ser insolúveis, caso contrário formar-se-á uma solução o que impedirá a determinação do seu volume.	2 pontos
O corpo deve ficar totalmente imerso. Caso a densidade seja inferior à da água, o corpo irá flutuar.	3 pontos