

Rubrica De Aprendizagem
Experimento 8: Determinação de calor de reação e calor de solidificação

Questão	Objetivo de aprendizagem	Evidências de compreensão esperadas	Gabarito
Q1	Compreender a transferência de energia na combustão da vela	O aluno reconhece que a combustão consome massa da vela e libera calor transferido para a água do calorímetro	1ª tentativa: A 2ª tentativa: A 3ª tentativa: C
Q2	Compreender a transferência de calor durante a solidificação	O aluno identifica que a solidificação da cera libera calor para o meio	1ª tentativa: A 2ª tentativa: B 3ª tentativa: A
Q3	Identificar a combustão como processo exotérmico	O aluno reconhece que a combustão libera energia térmica, aquecendo a água do sistema	1ª tentativa: B 2ª tentativa: A 3ª tentativa: C
Q4	Relacionar mudança de estado físico e troca de calor	O aluno compreende que a solidificação é um processo exotérmico com liberação de calor	1ª tentativa: A 2ª tentativa: C 3ª tentativa: B
Q5	Aplicar conceitos básicos de calorimetria	O aluno interpreta a equação $Q = m \cdot c \cdot \Delta T$ e relaciona massa, calor específico e variação de temperatura	1ª tentativa: B 2ª tentativa: C 3ª tentativa: A
Q6	Compreender os princípios da Lei de Hess	O aluno reconhece que a entalpia é uma função de estado e que a variação de entalpia independe do caminho da reação	1ª tentativa: A 2ª tentativa: A 3ª tentativa: A