Componente Curricular: **FÍSICA**	Número da Aula: **AULA 41**
Título da Aula: **CALOR ESPECÍFICO**	Ano/Série: **1ª SÉRIE - 2025**
Estudante:	Nº:
LISTA DE EXERCÍCIOS	
Descritor: d07 - Compreender efeitos das trocas de calor e/ou suas aplicações.	

Para as questões a seguir use a tabela de calores específicos:

SUBSTÂNCIA	CALOR ESPECÍFICO (cal/g°C)
Água	1,00
Gelo	0,50
Alumínio	0,21
Areia	0,20
Ouro	0,03

01. Em condições normais, das substâncias acima, a que necessita de mais calor para ser aquecida de *20* ℃ para *90* ℃ é:

a) ouro
b) areia
c) alumínio
d) gelo
e) água

COMENTÁRIO: *Quanto maior o calor específico mais energia é necessária para uma mesma variação de temperatura, o maior valor de calor específico da tabela é o da água.*

02. Usando a equação: $Q = m \cdot c \cdot \Delta T$, a quantidade de calor, em calorias (*cal*), necessária para aquecer *200 g* de água de *20* ℃ para *50* ℃ é de:

a) 6 cal
b) 60 cal
c) 6000 cal
d) 600 cal
e) 0,6 cal

COMENTÁRIO: *Substituindo os dados na equação temos:*

$$Q = m \cdot c \cdot \Delta T$$
$$Q = 200 \cdot 1 \cdot (50 - 20)$$
$$Q = 200 \cdot 30$$
$$Q = 6000 \ cal$$