

ESCOLA DE EDUCAÇÃO BÁSICA IRMÃ MARIA TERESA

Av. Aniceto Zacchi, 298, Ponte do Imaruim – Palhoça mariateresa@sed.sc.gov.br – <u>www.eebimt.com.br</u> - 3665-7589

PLANO DE AULA - PERÍODO 05/03/2021 A 12/03/2021

1. IDENTIFICAÇÃO

PROFESSORES: Márcio Higino da Silva – Luiz Henrique Cartapati – Jéssica Schiller

DISCIPLINA: Física. SÉRIE: Segundo ano.

TURMAS: Matutino, vespertino e noturno.

2. TEMA

Termologia.

3. OBJETIVOS

Apresentar e discutir os exercícios apresentados na aula anterior que aborda a teoria do Calórico e a Cinético-Molecular. Apresentar e explorar as escolas termométricas, bem como a conversão entre as unidades de medida de temperatura.

4. CONTEÚDO

Teoria cinético-molecular. Escolas Celsius, Kelvin e Fahrenheit.

ORIENTAÇÕES AO ESTUDANTE

Olá Pessoal.

Nossa atividade da semana passada objetivou discutir a teoria do calórico e a cinético-molecular para compreender as diferenças conceituais de calor e temperatura. Vimos que calor é a transferência de energia de um corpo para outro, já a temperatura é a medida do grau de agitação das moléculas. A atividade final, após a leitura do tópico 1 do capítulo 1 do nosso livro texto, era composta de um grupo de dez exercícios a serem resolvidos no caderno. É fundamental que esses conceitos básicos estejam claros, para isso confira nesse link < https://youtu.be/yk1YATvN_70> um vídeo com a resolução dos exercícios.

Agora nosso objetivo é aprofundar um pouco mais o conteúdo e discutir como podemos medir o grau de agitação das moléculas que podemos também definir como energia cinética das moléculas em um corpo, ou seja, como podemos medir a temperatura!

Diante desse contexto de pandemia da COVID 19, temos vivido um contexto onde constantemente utilizamos os termômetros, ou seja, esses instrumentos expressam nossa temperatura corporal.

Para entender melhor e reforçar o conceito de temperatura e as escalas termométricas mais utilizadas fala a leitura do item 2 do capítulo 1 do nosso livro texto que está disponível em < https://drive.google.com/file/d/1qfR75glnMVZ tUkaeS1L1xVGX fwVaL2/view?usp=sharin g> e faça as anotações em seu caderno. Em seguida, você poderá visualizar na imagem

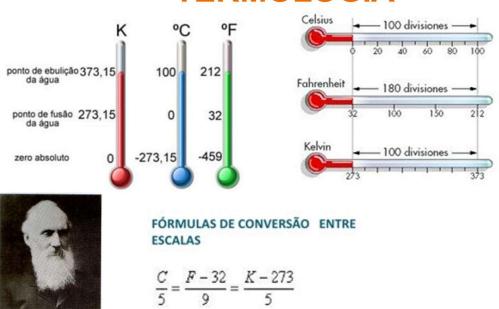
g> e faça as anotações em seu caderno. Em seguida, você poderá visualizar na imagem abaixo as formulas de conversão entre as escalas, observar e rascunhar com atenção o exemplo a seguir e tentar resolver os exercícios. Se, após tentar entender as equações e resolver o exercício apresentado como exemplo não conseguir desenvolver, você pode acessar esse vídeo < https://www.youtube.com/watch?v=MLvUtdzaT_Q que é breve e aborda essa temática.

Como desafio, após toda a revisão e resolução dos exercícios abaixo, propomos um questionário online com 5 questões desafio, onde ao final, será emitida uma nota apenas como teste. Acesse o formulário aqui https://docs.google.com/forms/d/e/1FAIpQLScKU6Y2jU87TC4D01A-zXG6yIXIpUUSE0ek5o689W0E_GQnEQ/viewform.

Importante: todos os exercícios devem ser realizados no caderno e por enquanto não devem ser entregues já que não temos plataforma google classroom disponível e nem aula presencial.

Vamos lá!!!

TERMOLOGIA



EXEMPLO:

Consideremos, por exemplo, que no verão a temperatura máxima atingida na cidade de Fortaleza no Ceará foi de 40 °C. Qual a correspondente temperatura na escala Fahrenheit?

Temos então que θ_c = 40 °C. Usando a fórmula de conversão, teremos:

$$5(\theta_r - 32) = 9\theta_c \implies 5\theta_r - 160 = 9 \cdot 40 \implies 5\theta_r = 360 + 160 \implies 5\theta_r = 520 \implies \theta_r = 104 \,^{\circ}F$$

Repare que, como não estamos acostumados com a escala Fahrenheit, soa estranho falarmos num valor de temperatura maior que 100° para a temperatura ambiente. Mas, na verdade, isso está absolutamente correto.

EXERCICIOS:

- (PUC-RS) Podemos caracterizar uma escala absoluta de temperatura quando:
- a) dividimos a escala em cem partes iguais.
- b) associamos o zero da escala ao estado de energia cinética mínima das partículas de um sistema.
- c) associamos o zero da escala ao estado de energia cinética máxima das partículas de um sistema.
- d) associamos o zero da escala ao ponto de fusão do gelo.
- e) associamos o valor 100 da escala ao ponto de ebulição da água.
- (Fatec-SP) Lord Kelvin (título de nobreza dado ao célebre físico William Thompson, 1824–1907) estabeleceu uma associação entre a energia de agitação das moléculas de um sistema e a sua temperatura. Deduziu que a uma temperatura de –273,15 °C, também chamada de zero absoluto, a agitação térmica das moléculas deveria cessar. Considere um recipiente com gás, fechado e de variação de volume desprezível nas condições do problema e, por comodidade, que o zero absoluto corresponde a –273 °C. É correto afirmar que:

- a) o estado de agitação é o mesmo para as temperaturas de 100 °C e 100 K.
- b) à temperatura de 0 °C o estado de agitação das moléculas é o mesmo que a 273 K.
- c) as moléculas estão mais agitadas a -173 °C do que a -127 °C.
- d) a -32 °C as moléculas estão menos agitadas que a 241 K.
- e) a 273 K as moléculas estão mais agitadas que a 100 °C.
- Ao resolver um problema envolvendo escalas termométricas, um estudante encontrou como resultado $\theta_c = -300$ °C. Comente o resultado obtido pelo estudante.
- 4 Num hospital, uma atendente de enfermagem verificou que, num dado intervalo de tempo, no seu turno de trabalho, a temperatura de um paciente aumentou 3 °C. Qual seria o valor dessa variação de temperatura se o termômetro estivesse graduado na escala absoluta Kelvin?
- 5 Efetue a conversão para a escala Kelvin das seguintes temperaturas:
- a) 40 °C
- b) −50 °C
- c) 235 °C

8 (UFAC) A temperatura de um corpo é medida simultaneamente nas escalas Celsius e Fahrenheit. Como resultado, a temperatura na escala Celsius é o dobro da outra. Qual o valor aproximado da temperatura do corpo na escala Fahrenheit?

- a) +24,6 °F
- d) +32,0 °F
- b) +12,3 °F
- e) -24.6 °F
- c) -12,3 °F

9 (U. Mackenzie-SP) Numa cidade da Europa, durante um ano, a temperatura mais baixa no inverno foi 23 °F e a mais alta no verão foi 86 °F. A variação da temperatura, em graus Celsius, ocorrida nesse período, naquela cidade, foi:

- a) 28 °C
- c) 40 °C
- e) 63 °C

- b) 35 °C
- d) 50,4 °C

10 (U. E. Londrina-PR) Uma dada massa de gás sofre uma transformação e sua temperatura absoluta varia de 300 K para 600 K. A variação de temperatura do gás, medida na escala Fahrenheit, vale:

- a) 180
- c) 540
- e) 960

- b) 300
- d) 636

EXEMPLO:

Um termômetro é graduado em uma escala X, adotando-se os valores —10 para o ponto do gelo (fusão do gelo) e 110 para o ponto do vapor (ebulição da água sob pressão normal).

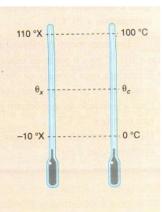
Estabeleça uma fórmula de conversão entre as indicações desse termômetro e as indicações de outro termômetro graduado na escala Celsius.

Comparando as escalas dos dois termômetros, teremos:

$$\frac{\theta_x - (-10)}{110 - (-10)} = \frac{\theta_c - 0}{100 - 0} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \frac{\theta_x + 10}{120} = \frac{\theta_c}{100} \Rightarrow \frac{\theta_x + 10}{6} = \frac{\theta_c}{5} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \theta_x + 10 = \frac{6\theta_c}{5} \Rightarrow \theta_x = 1, 2\theta_c - 10$$



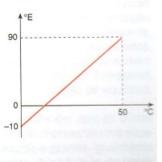
NOTA DO PROF. MÁRCIO: LEIAM O SEU LIVRO OU OUTRO MATERIAL DIDÁTICO EQUIVALENTE!!!!

EXERCICIOS:

- Analise as duas situações seguintes e responda ao que é perguntado:
- a) Chegando a Nova Iorque, um turista brasileiro foi surpreendido por um frio intenso, mas o termômetro digital do aeroporto indicava 40 graus. Essa temperatura pode estar expressa na escala Celsius? Por quê? Em caso negativo, qual seria a indicação correspondente de um termômetro graduado na escala Celsius?
- b) Ardendo em febre, um turista inglês em São Paulo foi examinado pelo Dr. Raymundo, médico do hotel, que, ao lhe medir a temperatura, obteve 40 graus, para surpresa do doente. Essa temperatura poderia estar expressa na escala Fahrenheit? Por quê? Em caso negativo, qual seria a temperatura do turista se o termômetro usado estivesse graduado em graus Fahrenheit?
- 12 (ITA-SP) Ao tomar a temperatura de um paciente, um médico só dispunha de um termômetro graduado em graus Fahrenheit. Para se precaver, ele fez antes alguns cálculos e marcou no termômetro a temperatura correspondente a 42 °C (temperatura crítica do corpo-humano). Em que posição da escala do termômetro ele marcou essa temperatura?
- a) 106,2
- d) 180,0
- b) 107,6
- e) 104,4
- c) 102,6

- Um termômetro foi graduado numa escala termométrica em que foram atribuídos os valores 15 e 175 ao ponto do gelo (fusão do gelo sob pressão normal) e ao ponto do vapor (ebulição da água sob pressão normal), respectivamente.
- a) Estabeleça a fórmula de conversão entre a escala desse termômetro e a escala Celsius.
- b) Determine a temperatura que, nessa escala, corresponde a 80 °C
- c) Trace um gráfico de correspondência entre as indicações do termômetro graduado nessa escala e as de outro, graduado na escala Celsius.
- 14 (UECE) Comparando-se a escala E de um termômetro com a escala Celsius, obteve-se o gráfico da figura de correspondência entre as medidas.

Quando o termômetro Celsius estiver registrando 90 °C, o termômetro E estará marcando:



a) 100 °E b) 120 °E c) 150 °E d) 170 °E e) 200 °E