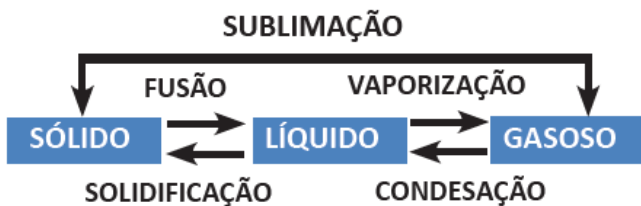


ESCOLA: _____
 Prof.: _____
 Nome: _____

1	(A)	(B)	(C)	(D)	(E)
2	(A)	(B)	(C)	(D)	(E)
3	(A)	(B)	(C)	(D)	(E)
4	(A)	(B)	(C)	(D)	(E)
5	(A)	(B)	(C)	(D)	(E)
6	(A)	(B)	(C)	(D)	(E)
7	(A)	(B)	(C)	(D)	(E)
8	(A)	(B)	(C)	(D)	(E)
9	(A)	(B)	(C)	(D)	(E)
10	(A)	(B)	(C)	(D)	(E)

D14 Questão

Na figura a seguir, são mostradas mudanças de fase de agregação da água nas C.N.T.P.



Disponível em: <<https://mundoeducacao.bol.uol.com.br/fisica/mudanca-estado-fisico.htm>>. Acesso em: 19 nov. 2018.

São mudanças que ocorrem com diminuição de energia cinética das moléculas e temperatura,

- (A) sublimação e fusão.
- (B) fusão e vaporização.
- (C) sublimação e vaporização.
- (D) solidificação e vaporização.
- (E) condensação e solidificação.

D34 Questão

Ao chegar em sua sala de aula, João verificou que no quadro estava escrito as grandezas físicas aceleração, velocidade, força, espaço e tempo, com suas supostas unidades.

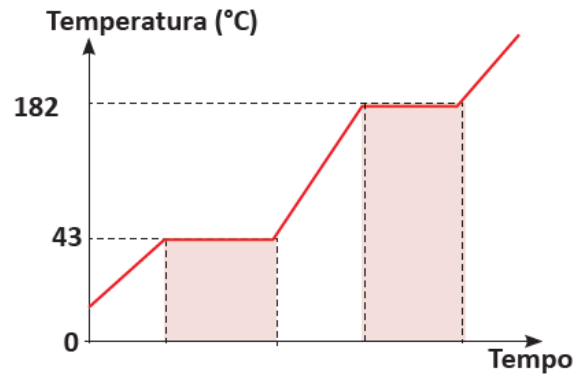
Dentre essas grandezas físicas escritas no quadro, de acordo com o Sistema Internacional (SI), a relação correta está em

- (A) aceleração – m/s .
- (B) velocidade – m/s^2 .
- (C) força – $kg \cdot m/s$.

- (D) espaço – m .
- (E) tempo – s^{-1} .

D15 Questão

No diagrama a seguir, estão representadas as mudanças de fase de uma substância pura.



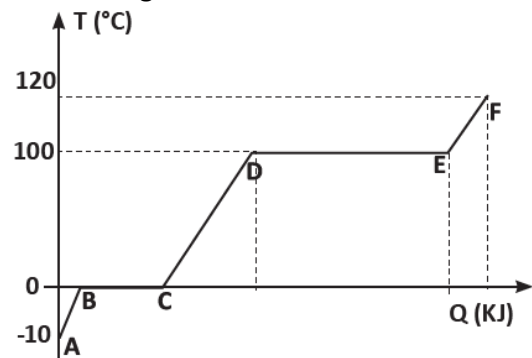
Disponível em: <<https://manualdaquimica.uol.com.br/quimica-geral/>>. Acesso em: 19 nov. 2018.

Estando a substância inicialmente no estado sólido, podemos inferir que as temperaturas de 43°C e 182°C correspondem

- (A) aos pontos de fusão e ebulição.
- (B) ao estado líquido da substância.
- (C) ao estado gasoso da substância.
- (D) aos pontos de energia constante.
- (E) à ausência de energia do sistema.

D15 Questão

As mudanças de fase da água podem ser representadas por diagramas chamados de curvas de aquecimento ou resfriamento. A seguir é mostrada uma curva de aquecimento da água.



Disponível em: <<https://www.feiradecursos.ufpr.br/quest.html>>. Acesso em: 31 de out. 2018.

A análise da curva indica que o estado sólido está compreendido entre os pontos

- (A) A e B.
- (B) B e C.
- (C) C e D.

(D) D e E.

(E) E e F.

D34 Questão

Um locutor de futebol ao narrar o jogo entre Brasil e Argentina narra uma jogada da seguinte forma:

“O jogador Ronaldo chutou a bola que saiu com muita força, não dando chance para o goleiro.”

Nessa frase, há um erro conceitual com a palavra força, a qual tem que ser substituída por

- (A) comprimento.
- (B) aceleração.
- (C) velocidade.
- (D) tempo.
- (E) massa.

D34 Questão

A pedido de seus pais, Maria vai ao supermercado e compra 7 kg de carne e 7 litros de refrigerante para oferecer em uma festa.

Qual das alternativas a seguir possui os valores da quantidade de carne e de refrigerante, respectivamente, nas unidades tonelada (t) e mililitro (mL)?

- (A) 0,007 t e 0,007 mL.
- (B) 7 000 t e 0,007 mL.
- (C) 0,007 t e 7 000 mL.
- (D) 7 000 t e 7 000 mL.
- (E) 0,007 t e 0,7 mL.

D42 Questão

O planeta Terra surgiu há 4,6 bilhões de anos, aproximadamente. O planeta permaneceu como um ambiente inóspito por muitos anos e isso foi consequência de sua constituição que era composta por cerca de 5% de gás nitrogênio, 5% de monóxido de carbono, 10% de metano e 80% de gás carbônico. O oxigênio era ausente ou bastante escasso, uma vez que sua presença causaria a oxidação e destruição dos primeiros compostos orgânicos e isso poderia ter propiciado, mais tarde, o surgimento da vida.

Disponível em: <<https://brasilecola.uol.com.br/biologia/terra-primitiva.htm>>. Acesso em: 19 nov. 2018 (adaptado).

A respeito do que foi exposto anteriormente, a teoria que explica o surgimento da vida no planeta Terra é

- (A) o Criacionismo Evolutivo.
- (B) a Panspermia Cósmica.
- (C) a Evolução Química
- (D) o Evolucionismo.
- (E) o Criacionismo.

D50 Questão

Uma pessoa que sente fraqueza, desânimo e com a coloração pálida da pele pode estar com anemia.

Esse fato geralmente ocorre pela deficiência de sais de

- (A) cálcio.
- (B) ferro.
- (C) magnésio.
- (D) potássio.
- (E) sódio.

D50 Questão

Essencial no transporte de substâncias, atua na regulação térmica e seu transporte ocorre por osmose, através de membrana semipermeável. Essa substância é

- (A) a água.
- (B) um lipídio.
- (C) uma proteína.
- (D) um sal mineral.
- (E) um carboidrato.

D Questão

Leia o texto abaixo.

O hidróxido de sódio, cuja fórmula molecular é o NaOH, pertence à classe das bases, sendo classificado como forte, e é também comumente chamado de soda cáustica. É um sólido (temperatura ambiente) branco cristalino, higroscópico (absorve água), é bastante solúvel em água e, se ficar exposto ao ambiente por algum tempo, absorve a umidade do ar e vai se tornando um líquido incolor [...].

Disponível em: <https://bit.ly/3KIsQAI>. Acesso em: 13 abr. 2022. Adaptado para fins didáticos. Fragmento.

A substância mencionada nesse texto é utilizada no cotidiano para

- A) produção de sabão.
- B) produção de argamassa.
- C) fabricação de vidros.
- D) conservação de alimentos.
- E) acidificação de solos.