

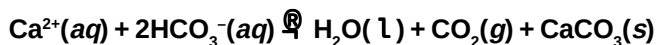
Conhecimentos Gerais

QUÍMICA

Questões de 01 a 08

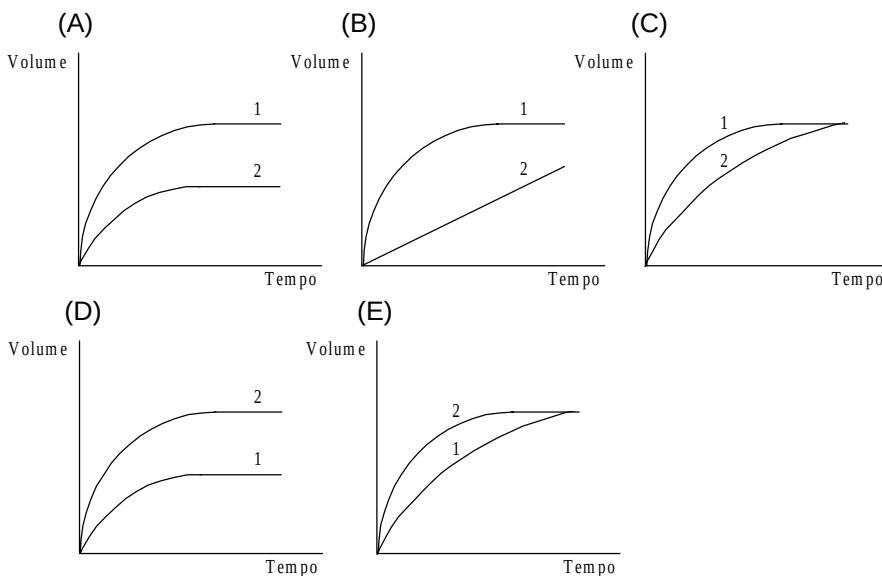
01. Qual das seguintes afirmativas sobre os elementos pertencentes ao grupo do carbono na tabela periódica é **verdadeira**?
- (A) São todos metais e o caráter metálico aumenta à medida que se desce na coluna na tabela periódica.
 - (B) São todos não-metais e o caráter metálico aumenta à medida que se desce na coluna na tabela periódica.
 - (C) São todos metais e o caráter metálico diminui à medida que se desce nesta coluna na tabela periódica.
 - (D) São todos não-metais e o caráter metálico diminui à medida que se desce nesta coluna na tabela periódica.
 - (E) É composto de metais, semimetais e não-metais e os elementos se tornam mais metálicos à medida que se desce na coluna na tabela periódica.
02. Dadas as representações CH_4 , O_2 , Cl^- , HI , NaBr , têm-se, respectivamente:
- (A) substância composta, substância simples, ânion, ácido e composto iônico.
 - (B) molécula apolar, substância composta, ânion, substância simples e sal.
 - (C) substância composta, molécula apolar, cátion, sal e substância simples.
 - (D) molécula apolar, substância simples, cátion, substância simples e sal.
 - (E) molécula polar, substância composta, ânion, molécula polar e sal.
03. O sulfato ferroso é uma substância utilizada no tratamento da anemia por deficiência de ferro. Considerando-se que apenas 10% do ferro é absorvido pelo organismo, para que um indivíduo receba 10^{-5} moles de ferro por dia, a quantidade diária de sulfato ferroso que ele deverá ingerir é:
- (A) 15,2 mg
 - (B) 7,6 mg
 - (C) 5,6 mg
 - (D) 3,8 mg
 - (E) 2,8 mg
04. Todas as afirmativas abaixo são corretas, **exceto**:
- (A) Toda mistura de gases é sempre uma solução.
 - (B) Soluções insaturadas são aquelas que apresentam excesso de soluto depositado no fundo do recipiente que contém a solução.
 - (C) O solvente é sempre sólido nas soluções sólidas.
 - (D) O ar filtrado é exemplo de uma solução.
 - (E) Uma solução líquida pode conter um soluto gasoso.

05. O surgimento das cavernas de calcário, nas quais são encontradas formações de carbonato de cálcio, conhecidas como estalactites (superiores) e estalagmites (inferiores), se deve à seguinte reação:



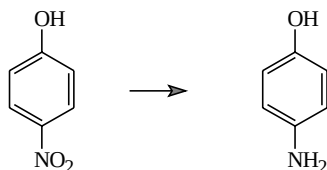
A destruição dessas formações pode ser evitada se:

- (A) o meio se tornar mais seco.
(B) o meio se tornar mais úmido.
(C) a concentração de íons-cálcio diminuir.
(D) a pressão de gás carbônico aumentar.
(E) mais oxigênio for adicionado no interior das cavernas.
06. Em dois experimentos, duas massas iguais de uma fita de magnésio foram colocadas para reagir com 50 mL de ácido clorídrico diluído. O gás evolvido (H_2) foi coletado e medido e construíram-se gráficos do volume de gás em função do tempo desde o início da reação. No experimento 1, a temperatura era 20 °C e, no experimento 2, 50 °C. Qual dos gráficos mostrados abaixo representa os resultados dos dois experimentos?



07. Considerando as estruturas da 1-butanamina e da 2-butanamina, é **incorreto** afirmar que elas:
- (A) têm a mesma fórmula mínima.
(B) têm a mesma fórmula molecular.
(C) constituem um par de isômeros de função.
(D) constituem um par de isômeros de posição.
(E) são aminas saturadas.

08. Considere a reação abaixo.



A transformação acima é exemplo de uma:

- (A) reação de substituição.
- (B) reação de adição.
- (C) reação de oxidação.
- (D) reação de redução.
- (E) reação de eliminação

Cursos que Indicamos

Conheça os cursos e dê o próximo passo na sua preparação.

Clique na imagem ou no botão para acessar.



Código Matemática 2.0

Conhecer o curso



Curso Preparatório ENEM

Conhecer o curso



Curso Preparatório Redação ENEM

Conhecer o curso

