

QUÍMICA

11ª QUESTÃO

Considere a distribuição energética crescente, pelos orbitais, dos elétrons de um átomo representativo de elemento de número atômico 26. O último elétron distribuído terá o número quântico magnético igual a

- ☐ A zero
- ☐ B -1
- ☐ C -2
- ☐ D +1
- ☐ E +2

12ª QUESTÃO

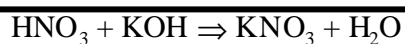
Uma boa opção para separar uma mistura de cloreto de sódio, areia e iodo é

- ☐ A adicionar água, decantar, sifonar, destilar e sublimar.
- ☐ B adicionar água, sublimar, filtrar e destilar.
- ☐ C adicionar água, filtrar e destilar.
- ☐ D sublimar, adicionar água, filtrar e destilar.
- ☐ E não é possível separar essa mistura.

13ª QUESTÃO

Entre as reações abaixo a de oxi-redução é

- ☐ A $\text{CaCO}_3 \Rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
- ☐ B $\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{KI} \Rightarrow 2\text{KOH} + \text{I}_2$
- ☐ C $3 \text{K}_2\text{S} + 2 \text{Fe Br}_3 \Rightarrow 6 \text{KBr} + \text{Fe}_2\text{S}_3$
- ☐ D $\text{Na}_2\text{S} + 2 \text{HCl} \Rightarrow 2 \text{Na Cl} + \text{H}_2\text{S}$
- ☐ E



14ª QUESTÃO

A dissolução em água, de 200 moléculas de ácido sulfúrico de grau de ionização 62%, fornece os seguintes números de partículas dissolvidas

- ☐ A 124 moléculas e 152 íons.
- ☐ B 124 moléculas e 328 íons.
- ☐ C 76 moléculas e 248 íons.
- ☐ D 76 moléculas e 152 íons.
- ☐ E 76 moléculas e 372 íons.

15ª QUESTÃO

A mistura de duas soluções contendo, respectivamente, 248 g de ácido carbônico (H_2CO_3) e 156 g de hidróxido de alumínio, provocará uma reação que produzirá um sal cuja massa será igual a

Dados os pesos atômicos: H = 1, C = 12, O = 16, Al = 27

- ☐ A 234 g
- ☐ B 117 g
- ☐ C 312 g
- ☐ D 404 g
- ☐ E 512 g

16ª QUESTÃO

A neutralização parcial do ácido carbônico pelo hidróxido de sódio produz

- ☐ A carbeto de sódio.
- ☐ B carbonito de sódio.
- ☐ C bicarbonato de sódio.
- ☐ D carbonato de sódio.
- ☐ E tiocarbonato de sódio.

17ª QUESTÃO

A temperatura interna de um recipiente de 164 litros, que contém 400 g de gás carbônico a 2 atm de pressão, é de

Dados: $\left\{ \begin{array}{l} R = 0,082 \text{ atm L/mol K} \\ \text{os pesos atômicos: C} = 12, \text{ O} = 16 \end{array} \right.$

- ☐ A 7° C
- ☐ B 553° C
- ☐ C 280° C
- ☐ D 440° C
- ☐ E 167° C

18ª QUESTÃO

A molécula do 2,2,3 trimetil pentano apresenta

- ☐ A 2 carbonos primários , 1 secundário , 3 terciários e 2 quaternários.

- ☐ B
- ☐ C
- ☐ D
- ☐

2 carbonos primários , 3 secundários e 3 terciários.

5 carbonos primários , 1 secundário , 1 terciário e 1 quaternário.

3 carbonos primários , 3 secundários , 1 terciário e 1 quaternário.

5 carbonos primários e 3 secundários.

19ª QUESTÃO

Excluindo-se o grupo carbonila da fórmula de um éster, obtém-se a fórmula de um

- ☐ A ácido carboxílico.
- ☐ B éter.
- ☐ C aldeído.
- ☐ D alceno.
- ☐ E alceno

20ª QUESTÃO

Metóxi-etano e metanoato de etila

- ☐ A não são isômeros.
- ☐ B são isômeros de posição.
- ☐ C são isômeros de função.
- ☐ D são isômeros geométricos.
- ☐ E são isômeros de cadeia.

