

INSTRUÇÃO GERAL: Para cada questão, escolher apenas uma alternativa correta.

QUÍMICA

INSTRUÇÃO: Para responder à questão 1, analise as informações a seguir.

Um experimento conduzido pela equipe de Rutherford consistiu no bombardeamento de finas lâminas de ouro, para estudo de desvios de partículas alfa. Rutherford pôde observar que a maioria das partículas alfa atravessava a fina lâmina de ouro, uma pequena parcela era desviada de sua trajetória e uma outra pequena parcela era refletida. Rutherford então idealizou um outro modelo atômico, que explicava os resultados obtidos no experimento.

Em relação ao modelo de Rutherford, afirma-se que

- I. o átomo é constituído por duas regiões distintas: o núcleo e a eletrosfera.
- II. o núcleo atômico é extremamente pequeno em relação ao tamanho do átomo.
- III. os elétrons estão situados na superfície de uma esfera de carga positiva.
- IV. os elétrons movimentam-se ao redor do núcleo em trajetórias circulares, denominados níveis, com valores determinados de energia.

1) As afirmativas corretas são, apenas,

- A) I e II
- B) I e III
- C) II e IV
- D) III e IV
- E) I, II e III

2) Considerando-se a posição dos elementos na tabela periódica, é correto afirmar que, entre os elementos indicados abaixo, o de menor raio e maior energia de ionização é o

- A) alumínio.
- B) argônio.
- C) fósforo.
- D) sódio.
- E) rubídio.

3) A molécula de NF_3 é polar e a de BCl_3 é apolar, apesar de ambas apresentarem moléculas formadas pela combinação de quatro átomos: três ligantes iguais e um átomo central. A explicação para isso está associada ao fato de que

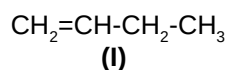
- A) a molécula de NF_3 apresenta ligações polarizadas, enquanto na molécula de BCl_3 as ligações são apolares.
- B) a diferença de eletronegatividade entre os átomos que formam a molécula de NF_3 é maior do que a existente entre os átomos que formam a molécula de BCl_3 .
- C) ambas têm a mesma geometria molecular, mas na molécula de NF_3 existe um par isolado de elétrons.
- D) a molécula de NF_3 apresenta simetria molecular, enquanto que a molécula de BCl_3 é assimétrica.
- E) a molécula de NF_3 apresenta geometria piramidal trigonal, enquanto que a molécula de BCl_3 é trigonal plana.

4) No mar existem vários sais dissolvidos, tais como **cloreto de sódio**, **cloreto de magnésio**, **sulfato de magnésio** e outros. Também se encontram sais pouco solúveis na água, como o **carbonato de cálcio**, que forma os corais e as conchas.

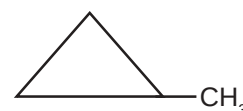
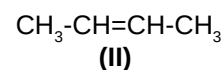
As fórmulas químicas das substâncias destacadas acima estão reunidas, respectivamente, em

- A) NaCl , MgCl_2 , MgS e CaCO_3
- B) NaCl_2 , MgCl_2 , MgSO_4 e Ca_2C
- C) NaCl_2 , MgCl , Mg_2SO_4 e $\text{Ca}(\text{CO}_3)_2$
- D) NaCl , MgCl_2 , MgSO_4 e CaCO_3
- E) NaCl , Mg_2Cl , MgS e Ca_2CO_3

5) Considerando os compostos orgânicos numerados de I a IV



(III)



(IV)

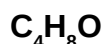
NÃO é correto afirmar que _____ são isômeros de _____.

- A) I e II posição
- B) I e III cadeia
- C) II e III função
- D) II e IV cadeia
- E) I, III e IV cadeia

- 6) Flavorizantes artificiais procuram imitar o sabor e o aroma de alimentos produzidos artificialmente. Dentre esses compostos sintéticos, destacam-se os ésteres. Um exemplo de éster que pode ser usado como aditivo alimentar é

- A) CH_3COOH
 B) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_2\text{CH}_3$
 C) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
 D) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_3$
 E) $\text{C}_6\text{H}_5\text{OCH}_3$

- 7) Em uma aula de química orgânica, o professor escreveu no quadro a fórmula



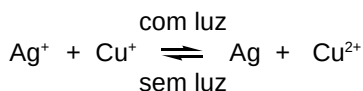
e perguntou a quatro alunos que composto tal fórmula poderia representar. As respostas foram

Aluno	Composto
1	butanal
2	butanoato de metila
3	butanona
4	ácido butanóico

O professor considerou certas as respostas dadas pelos alunos

- A) 1 e 2
 B) 1 e 3
 C) 2 e 4
 D) 3 e 4
 E) 1, 2 e 3

- 8) Vidros fotocromáticos são utilizados em óculos que escurecem as lentes com a luz solar. Estes vidros contêm nitrato de prata e nitrato de cobre I, que reagem conforme a equação

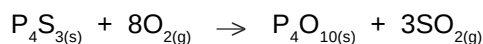


Em relação a essa reação, é correto afirmar que

- A) com luz a prata se oxida.
 B) com luz o cobre se reduz.
 C) com luz a prata é agente oxidante.
 D) sem luz o cobre se oxida.
 E) sem luz o cobre é agente redutor.

INSTRUÇÃO: Para responder à questão 9, considere as informações a seguir e preencha corretamente as lacunas.

A reação ocorrida na queima de um palito de fósforo deve-se a uma substância chamada trissulfeto de tetrafósforo, que inflama na presença de oxigênio, e pode ser representada pela equação



Entalpia padrão das substâncias envolvidas na reação	
Composto	ΔH_f° (kJ/mol)
$\text{P}_4\text{S}_{3(s)}$	-151,0
$\text{P}_4\text{O}_{10(s)}$	-2940,0
$\text{SO}_{2(g)}$	-296,8

- 9) A quantidade de calor _____ na reação de combustão de 22 g de $\text{P}_4\text{S}_{3(s)}$ é, aproximadamente, _____ kJ.

- A) liberado 367,4
 B) liberado 338,4
 C) absorvido 3384
 D) absorvido 3674
 E) liberado 3674

- 10) Para neutralizar 10 litros de água de lavanderia com pH igual a 12, são necessários _____ litros de uma solução de ácido sulfúrico 0,1 mol/L.

- A) 0,25
 B) 0,50
 C) 1,0
 D) 1,5
 E) 2,0

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

