



ITA OBJETIVO 3

2023



QUÍMICA

Dados

- Constante de Avogadro, $N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
- Carga elementar, $e = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$
- Constante de Planck, $h = 6,6 \cdot 10^{-34} \text{ m}^2 \text{ kg s}^{-1}$
- Constante de autoionização da água, $K_w = 1 \cdot 10^{-14}$
- Constante de Faraday, $F = 96\,500 \text{ C mol}^{-1}$
- Constante dos gases, $R = 8,31 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- Constante de Rydberg, $\mathcal{R} = 1,1 \cdot 10^7 \text{ m}^{-1}$
- Velocidade da luz no vácuo, $c = 3 \cdot 10^8 \text{ m s}^{-1}$

Definições

- Composição do ar atmosférico: 79% N_2 e 21% O_2

Aproximações Numéricas

- $\sqrt{2} = 1,4$
- $\sqrt{3} = 1,7$
- $\sqrt{5} = 2,2$
- $\log 2 = 0,3$
- $\log 3 = 0,5$
- $\ln 10 = 2,3$

Tabela Periódica

Elemento Químico	Número Atômico	Massa Molar (g mol^{-1})	Elemento Químico	Número Atômico	Massa Molar (g mol^{-1})
H	1	1,01	Al	13	26,98
C	6	12,01	S	16	32,06
N	7	14,01	Cl	17	35,45
O	8	16,00	Br	35	79,90
Na	11	22,99	Ag	47	107,87
Mg	12	24,31	I	53	126,90

Questão 49. Assinale a alternativa com o número total de isômeros (constitucionais e estereoisômeros) com fórmula molecular $\text{C}_4\text{H}_9\text{N}$.

A () 11

B () 13

C () 15

D () 17

E () 19

Questão 50. Considere as proposições.

1. A configuração eletrônica do sódio é $[\text{Ne}] 3s^1$, e não $[\text{Ne}] 3p^1$, devido à maior penetrabilidade do orbital $3s$, que torna a blindagem dos elétrons com número quântico principal $n = 2$ menos efetiva.
2. Para elementos de um mesmo período n da tabela periódica, a energia dos orbitais ns e np diminui com o aumento do número atômico, entretanto, a energia dos orbitais ns cai mais rapidamente com o aumento do número atômico que a dos orbitais np .
3. Para elementos de um mesmo grupo da tabela periódica, é esperado que o número de oxidação mais comum seja maior para os elementos com maior número atômico.
4. O raio atômico dos lantanídeos é aproximadamente igual, variando apenas em alguns picômetros entre todos os quatorze elementos.

Assinale a alternativa que relaciona as proposições *corretas*.

A () 1 e 2

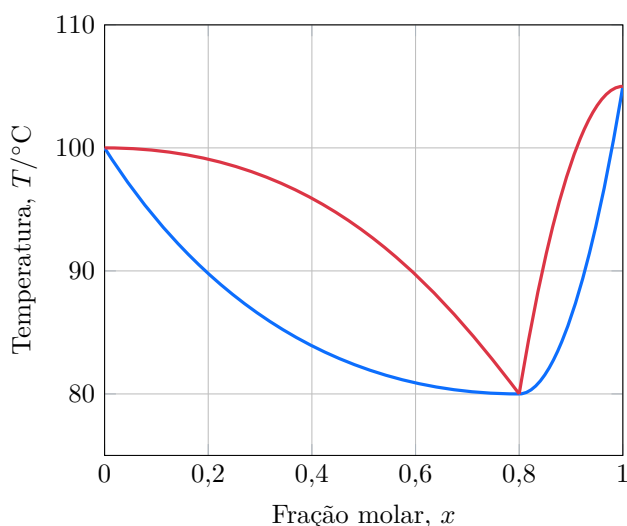
B () 1 e 4

C () 2 e 4

D () 1, 2 e 4

E () 1, 2, 3 e 4

Questão 51. O diagrama de fases para a mistura de água e 1,4-dioxano é apresentado a seguir.



Considere as proposições.

1. Água e dioxano formam um azeótropo de ponto de ebulição mínimo quando a fração molar de água é 20%.
2. A mistura de água e dioxano ocorre com liberação de energia.
3. Em 20°C , a pressão de vapor da água é 20 Torr e a do dioxano é 30 Torr. A pressão de vapor de uma mistura equimolar de água e dioxano em 20°C é menor que 25 Torr.
4. Uma mistura contendo 80% de água e 20% de dioxano em base molar em 70°C é aquecida até o início da ebulição. O vapor coletado é resfriado de volta a 70°C resultando em um líquido contendo 40% de água em base molar.

Assinale a alternativa que relaciona as proposições *corretas*.

A () 1

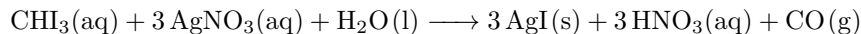
B () 4

C () 1 e 4

D () 1, 2 e 4

E () 1, 3 e 4

Questão 52. A ação de uma solução alcalina de iodo sobre o raticida varfarina, $C_{19}H_{16}O_4$ resulta na formação de uma molécula de iodoformio, CHI_3 , para cada molécula do composto reagido. A análise da varfarina pode então ser baseada na reação entre o iodoformio e cátions prata:



Uma amostra de 6,16 g de um raticida comercial contendo varfarina foi tratada com uma solução alcalina de iodo. O iodoformio produzido foi coletado em 100 mL de uma solução contendo $0,01 \text{ mol L}^{-1}$ de cátions ferro(III). A solução resultante foi tratada com 25 mL de nitrato de prata, $0,03 \text{ mol L}^{-1}$ e então foi titulada com 3 mL de tiocianato de potássio $0,05 \text{ mol L}^{-1}$.

Considere as proposições.

1. O iodoformio não pode ser titulado diretamente com a prata devido à dificuldade de identificação do ponto de equivalência. Nesse caso foi empregado o método de titulação indireta por retrotitulação, sendo os cátions ferro(III) adicionados para identificar o ponto de equivalência na titulação da prata com o tiocianato.
2. Os íons nitrato e os cátions ferro(III) são íons espectadores das reações de titulação.
3. A amostra continha cerca de 10% de varfarina em massa.
4. Se a solução de nitrato de prata fosse adicionada diretamente à solução resultante da primeira etapa do processo, haveria interferência dos íons hidróxido e a fração mássica de varfarina calculada incorretamente seria superior ao valor correto.

Assinale a alternativa que relaciona as proposições *corretas*.

A () 1, 2 e 3

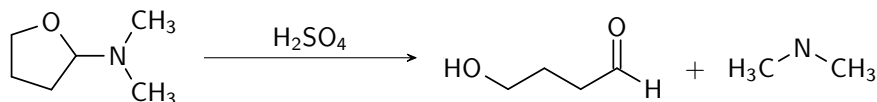
B () 1, 2 e 4

C () 1, 3 e 4

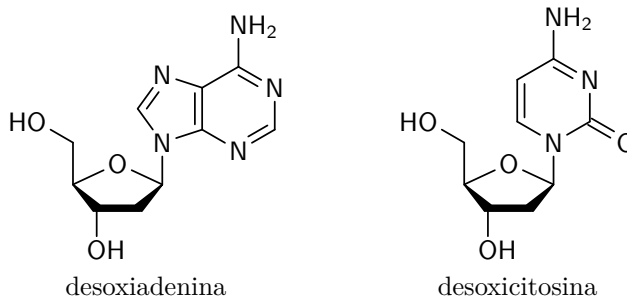
D () 2, 3 e 4

E () 1, 2, 3 e 4

Questão 53. Aminoacetais simples são rapidamente hidrolisados em soluções de ácidos diluídos, conforme a reação:



A estabilidade do código genético depende da estabilidade do DNA. Se a hidrólise dos aminoacetais que compõe o DNA, apresentados a seguir, fosse tão simples a vida não poderia existir como é hoje.



Assinale a alternativa que apresenta a justificativa *correta* para a dificuldade de hidrólise dos grupos acetais no DNA.

- A ()** Os aminoacetais do DNA possuem átomos de nitrogênio com basicidade consideravelmente menor, já que seus pares eletrônicos não ligantes estão conjugados com o sistema aromático.
- B ()** Os aminoacetais do DNA possuem grupos hidroxila, que podem formar ligações de hidrogênio intramoleculares com o átomo de nitrogênio do grupo aminoacetal.
- C ()** Os aminoacetais do DNA possuem grupos hidroxila que, por efeito indutivo, reduzem a densidade eletrônica do oxigênio heteroátomo.
- D ()** Os aminoacetais do DNA possuem grupos com maior impedimento especial, dificultando a interação com o ácido.
- E ()** Os aminoacetais do DNA possuem menor barreira de rotação para a ligação C–N, devido à menor interação com o oxigênio heteroátomo.

Questão 54. Uma amostra de 1,2 g de um soluto apolar foi dissolvida em 60 g de fenol. O ponto de congelamento da solução abaixou em 1,4 °C e essa tinha densidade 1,2 g cm⁻³. A constante do ponto de congelamento fenol é $k_{c,\text{fenol}} = 7 \text{ K kg}^{-1} \text{ mol}^{-1}$.

Considere as proposições.

1. A massa molar do soluto é cerca de 100 g mol⁻¹.
2. Caso o soluto sofra dimerização parcial quando dissolvido em fenol, a massa molar calculada considerando que não há dimerização será maior do que sua massa molar real.
3. A pressão osmótica dessa solução é cerca de 5,9 atm.
4. A pressão osmótica dessa solução pode ser medida calculando a pressão exercida pelas moléculas do soluto sob uma membrana semipermeável.

Assinale a alternativa que relaciona as proposições *corretas*.

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

Questão 55. Considere as proposições.

1. A informação recebida pelos nossos olhos e posteriormente interpretada pelo cérebro é a cor complementar à faixa de fótons absorvida por uma substância colorida.
2. Como a clorofila é uma substância de coloração esverdeada, espera-se que ela absorva nos comprimentos de onda próximos a 500 nm. A hemoglobina, avermelhada, deve absorver em cerca de 680 nm.
3. Quanto maior a energia dos fótons absorvidos para que a excitação eletrônica ocorra, menor a frequência desses fótons e, conseqüentemente, maior o comprimento de onda da radiação absorvida.
4. Modificações estruturais em uma molécula, como a adição ou remoção de átomos de hidrogênio, podem alterar completamente seu perfil de absorção, podendo fazer que uma substância inicialmente rosada passe a ser incolor.

Assinale a alternativa que relaciona as proposições *corretas*.

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

Questão 56. Um cilindro provido de pistão contém água até a metade do seu volume. O espaço acima da água é ocupado por ar atmosférico e possui uma entrada lateral para adição de gases.

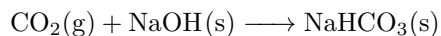
Considere os procedimentos:

1. A posição do pistão é fixada e o cilindro é carregado com argônio pela entrada lateral.
2. O pistão é movimentado no sentido da compressão do sistema.
3. O pistão é liberado para se mover livremente e o sistema é carregado com mais CO₂ pela entrada lateral.
4. O pistão é liberado para se mover livremente e o sistema é resfriado.

Assinale a alternativa que relaciona os procedimentos que resultam no *aumento* da quantidade de CO₂ dissolvido.

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

Questão 57. Uma amostra de 10 cm³ de um hidrocarboneto desconhecido foi misturada com 70 cm³ de gás oxigênio. A reação de combustão foi iniciada por uma descarga elétrica. Ao final da reação, o vapor d'água foi liquefeito e o volume dos gases de exaustão diminuiu para 65 cm³. Os gases foram passados por um leito contendo hidróxido de sódio, que absorve o CO₂ conforme a reação:



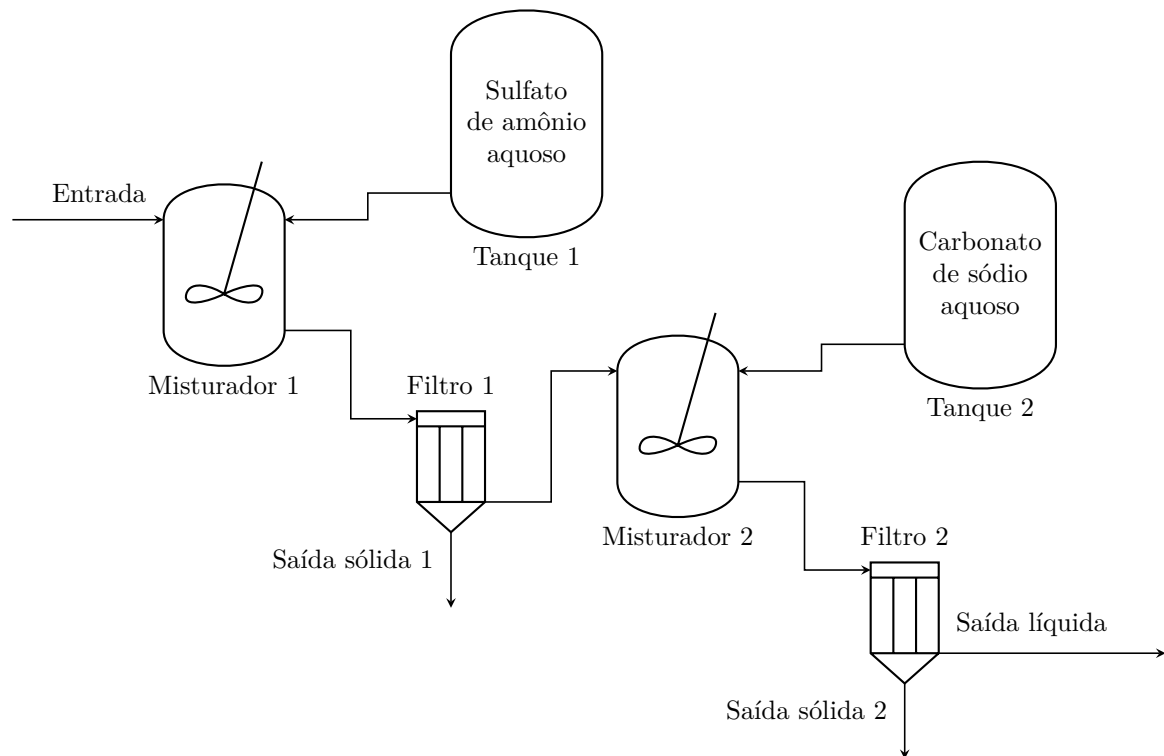
Após a passagem pelo leito o volume de gás diminuiu para 45 cm³.

Assinale a alternativa com a fórmula molecular do hidrocarboneto.

A () CH₄ B () C₂H₂ C () C₂H₆ D () C₃H₆ E () C₃H₈

Questão 58. oi

Questão 59. Um engenheiro projetou uma planta para separação de um efluente industrial aquoso contendo massas iguais de uma mistura de nitrato de cobre(II), nitrato de chumbo(II) e nitrato de prata, na concentração total de 60 g/L.



O Misturador 1 recebe a entrada de efluente na vazão de 100 L s^{-1} , que é misturada com 100 L s^{-1} de uma solução de sulfato de amônio 20 g L^{-1} . O Misturador 2 recebe o material passante do Filtro 1, 100 L s^{-1} de uma solução aquosa de carbonato de sódio de concentração 40 g L^{-1} e pequena quantidade de uma solução de hidróxido de sódio objetivando o ajuste do pH de precipitação para, em seguida, proceder a filtração.

Considere as proposições.

1. A saída de sólida do filtro 2 é uma mistura heterogênea.
2. Olá
3. três
4. quatro

Assinale a alternativa que relaciona as proposições corretas.

A () 1

B () 2

C () 1 e 2

D () 1 e 3

E () 1 e 4

Questão 60. As três primeiras energias de ionização do átomo de alumínio são 6,0 eV, 19 eV e 28 eV e a afinidade eletrônica do átomo de bromo é 3,4 eV.

Dados em 298 K	Al(g)	Br(g)	AlBr ₃ (s)
Entalpia padrão de formação, $\Delta H_f^\circ / \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$	+326	+112	-530

Assinale a alternativa que mais se aproxima da entalpia de rede do brometo de alumínio em 298 K.

A () 1,2 MJ mol⁻¹

B () 2,7 MJ mol⁻¹

C () 4,1 MJ mol⁻¹

D () 5,3 MJ mol⁻¹

E () 8,4 MJ mol⁻¹