

GABARITO QUÍMICA

Questão 31

Muitos fogos de artifício utilizam a combustão do magnésio, que libera quantidade significativa de energia. O calor liberado faz o óxido incandescer, emitindo luz branca. É possível alterar a cor dessa luz incluindo nitratos e cloretos de elementos que emitem na região visível de seus espectros. Um desses compostos é o nitrato de bário, que produz uma luz amarelo-esverdeada. Os íons bário quando excitados geram luz com comprimento de onda igual a 487 nm, 524 nm, 543 nm e 578 nm.

Assinale a alternativa que mais se aproxima da variação molar de energia quando os íons bário excitados geram luz com a maior frequência possível.

- A () 207 kJ mol^{-1} B () 216 kJ mol^{-1} C () 220 kJ mol^{-1} D () 228 kJ mol^{-1} E () 246 kJ mol^{-1}

Gabarito: E

Etapa 1. Identifique o comprimento de onda da luz correspondente à maior frequência.

Como a frequência é inversamente proporcional ao comprimento de onda, a radiação com a maior frequência possível é a com o menor comprimento de onda, $\lambda = 487 \text{ nm}$.

Etapa 2. Calcule a energia de um fóton.

$$E = \frac{hc}{\lambda} = \frac{(6,6 \cdot 10^{-34} \text{ Js}) \times (3 \cdot 10^8 \frac{\text{m}}{\text{s}})}{487 \cdot 10^{-9} \text{ m}} = 4,1 \cdot 10^{-19} \text{ J}$$

Etapa 3. Calcule a variação de energia molar.

$$E_m = N_A E = (6 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}) \times (4,1 \cdot 10^{-19} \text{ J}) = \boxed{246 \text{ kJ mol}^{-1}}$$

Questão 32

Considere os processos.

1. Sublimação do gelo seco.
2. Fusão do gelo quando sal é espalhado nas calçadas no inverno.
3. Formação do ácido sulfuroso na atmosfera, $\text{SO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \longrightarrow \text{H}_2\text{SO}_3(\text{aq})$
4. Preparação industrial da amônia: $\text{N}_2(\text{g}) + 3 \text{H}_2(\text{g}) \longrightarrow 2 \text{NH}_3(\text{g})$

Assinale a alternativa que relaciona os processos com variação de entropia padrão *positiva*.

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

**Gabarito: C**

gaba

Questão 33

Um cilindro de 100 cm^3 contém gás nitrogênio sob 200 Torr e 27°C .

Assinale a alternativa que mais se aproxima do número de átomos de nitrogênio no cilindro.

- A () $1,2 \cdot 10^{21}$ B () $6,0 \cdot 10^{21}$ C () $1,2 \cdot 10^{22}$ D () $6,0 \cdot 10^{22}$ E () $6,0 \cdot 10^{23}$

Gabarito: A

Etapla 1. Calcule a quantidade de N_2 no cilindro.

Da lei dos gases ideais, $PV = nRT$,

$$n_{\text{N}_2} = \frac{PV}{RT} = \frac{(200 \text{ Torr}) \times (0,1 \text{ L})}{(62,4 \frac{\text{Torr L}}{\text{mol K}}) \times (300 \text{ K})} = 0,001 \text{ mol}$$

Etapla 2. Calcule o número de moléculas de N_2 no cilindro.

$$N_{\text{N}_2} = N_A n = (6 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}) \times (0,001 \text{ mol}) = 6 \cdot 10^{21}$$

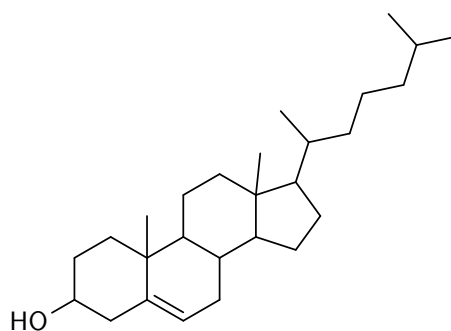
Etapla 3. Calcule o número de átomos de nitrogênio no cilindro.

Como cada molécula de N_2 contém dois átomos de N

$$N_{\text{N}} = (6 \cdot 10^{21}) \times 2 = \boxed{1,2 \cdot 10^{22}}$$

Questão 34

Colesterol é um lipídio encontrado nas membranas celulares e transportado no plasma sanguíneo de todos os animais. É um componente essencial das membranas celulares dos mamíferos.



Colesterol



Assinale a alternativa com o número de estereoisômeros do colesterol.

A () 32

B () 64

C () 128

D () 256

E () 512

Gabarito: D

Questão 35

Questão 36

O trinitrotolueno, $C_7H_5N_3O_6$, é um explosivo conhecido como TNT. Em princípio ele poderia ser usado como combustível de foguetes, com os gases formados na decomposição saindo para dar o impulso necessário. Na prática, é claro, ele seria *extremamente* perigoso como combustível, porque é sensível ao choque.

A densidade do TNT é $1,65 \text{ g cm}^{-3}$. Considere os dados em 25°C :

	$H_2O(l)$	$CO_2(g)$	TNT(s)
Entalpia padrão de formação, $\Delta H_f^\circ / \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$	-286	-394	-67

Assinale a alternativa que mais se aproxima da densidade de entalpia (entalpia liberada por litro de combustível na reação de combustão) do TNT.

A () 1200 kJ L^{-1}

B () 2400 kJ L^{-1}

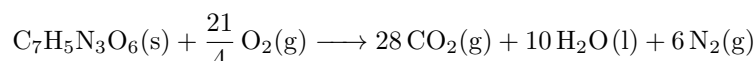
C () 3600 kJ L^{-1}

D () 4800 kJ L^{-1}

E () 6000 kJ L^{-1}

Gabarito: B

Etapa 1. Na reação de combustão, o carbono é convertido em CO_2 , o hidrogênio é convertido em H_2O e o nitrogênio é convertido em N_2 .



Questão 37

Uma amostra de 59,6 g de biodiesel, contendo somente carbono, hidrogênio e oxigênio, foi analisado por combustão. As massas de água e dióxido de carbono produzidas foram 68,4 g e 167,2 g, respectivamente.

Assinale a alternativa com a fórmula empírica do composto.

A () $C_{20}H_{36}O_2$

B () $C_{19}H_{38}O_2$

C () $C_{16}H_{28}O$

D () $C_{19}H_{28}O_4$

E () $C_{16}H_{22}O_4$

Gabarito: B

Etapla 1. Converta a quantidade de CO_2 produzida em quantidade e massa de C na amostra.

De $n = m/M$

$$n_{\text{C}} = n_{\text{CO}_2} = \frac{m_{\text{CO}_2}}{M_{\text{CO}_2}} = \frac{167,2 \text{ g}}{44 \frac{\text{g}}{\text{mol}}} = 3,8 \text{ mol}$$

$$m_{\text{C}} = (3,8 \text{ mol}) \times (12 \frac{\text{g}}{\text{mol}}) = 45,6 \text{ g}$$

Etapla 2. Converta a quantidade de H_2O produzida em quantidade e massa de H na amostra.

De $n = m/M$

$$n_{\text{H}} = 2n_{\text{H}_2\text{O}} = 2 \times \frac{m_{\text{H}_2\text{O}}}{M_{\text{H}_2\text{O}}} = 2 \times \frac{68,4 \text{ g}}{18 \frac{\text{g}}{\text{mol}}} = 7,6 \text{ mol}$$

$$m_{\text{H}} = (7,6 \text{ mol}) \times (1 \frac{\text{g}}{\text{mol}}) = 7,6 \text{ g}$$

Etapla 3. Calcule a massa de oxigênio da amostra a partir da diferença entre a massa da amostra e a massa total de C e H.

$$m_{\text{O}} = m - m_{\text{C}} - m_{\text{H}} = 59,6 \text{ g} - 45,6 \text{ g} - 7,6 \text{ g} = 6,4 \text{ g}$$

$$n_{\text{O}} = \frac{m_{\text{O}}}{M_{\text{O}}} = \frac{6,4 \text{ g}}{16 \frac{\text{g}}{\text{mol}}} = 0,4 \text{ mol}$$

Etapla 4. Divida a quantidade de C, H e O pela menor quantidade (0,4 mol).

$$n_{\text{C}} : \frac{3,8 \text{ mol}}{0,4 \text{ mol}} = \frac{19}{2}$$

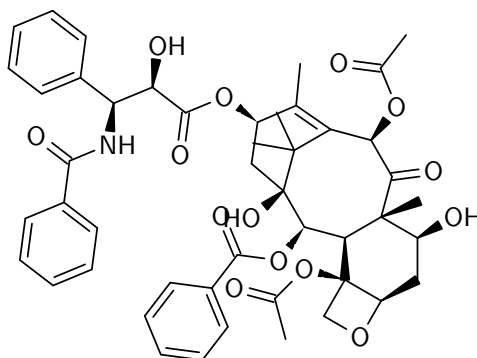
$$n_{\text{H}} : \frac{7,6 \text{ mol}}{0,4 \text{ mol}} = \frac{38}{2}$$

$$n_{\text{O}} : \frac{0,4 \text{ mol}}{0,4 \text{ mol}} = 1$$

Por fim, a fórmula empírica é: $\boxed{\text{C}_{19}\text{H}_{38}\text{O}_2}$

Questão 38

O paclitaxel é um medicamento usado no tratamento do câncer.



Paclitaxel



Assinale a alternativa com as funções orgânicas presentes nesse composto.

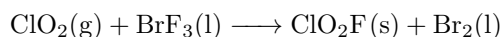
- A () Álcool, amida, éster, éter, cetona.
B () Álcool, amida, éster, cetona, aldeído.
C () Álcool, amina, éster, éter, cetona.
D () Álcool, amina, acetal, éter, aldeído.
E () Álcool, amida, éster, ácido carboxílico, cetona.

Gabarito: A

Questão 39

Questão 40

Considere a reação entre dióxido de cloro, ClO_2 , e trifluoreto de bromo, BrF_3 .



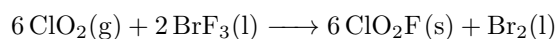
Em um experimento, 675 g de ClO_2 reagiram com 685 g de BrF_3 .

Assinale a alternativa que mais se aproxima da massa do reagente em excesso que permanece ao final da reação.

- A () 200 g B () 230 g C () 260 g D () 290 g E () 320 g

Gabarito: B

Etapa 1. Balanceie a equação química.



Etapa 2. Converta as massas em quantidade usando a massa molar.

$$n_{\text{ClO}_2} = \frac{m_{\text{ClO}_2}}{M_{\text{ClO}_2}} = \frac{675 \text{ g}}{67,5 \frac{\text{g}}{\text{mol}}} = 10 \text{ mol}$$
$$n_{\text{BrF}_3} = \frac{m_{\text{BrF}_3}}{M_{\text{BrF}_3}} = \frac{685 \text{ g}}{137 \frac{\text{g}}{\text{mol}}} = 5 \text{ mol}$$

Etapa 3. Para cada reagente, calcule quantos mols de produto (Br_2) ele forma.

Para o ClO_2 :

$$n_{\text{Br}_2} = \frac{1}{6} n_{\text{ClO}_2} = \frac{1}{6} \times (10 \text{ mol}) = 1,67 \text{ mol}$$

Para a BrF_3 :

$$n_{\text{Br}_2} = \frac{1}{2} n_{\text{BrF}_3} = \frac{1}{2} \times (5 \text{ mol}) = 2,5 \text{ mol}$$

O ClO_2 só pode produzir 1,67 mol de Br_2 . Portanto, ele é o reagente limitante.

Etapa 4. Calcule a quantidade de BrF_3 consumida na reação.



$$n_{\text{BrF}_3, \text{consumido}} = \frac{2}{6} n_{\text{ClO}_2} = \frac{2}{6} \times (10 \text{ mol}) = 3,33 \text{ mol}$$

Etapas 5. Calcule a quantidade de BrF_3 remanescente ao final da reação.

$$n_{\text{BrF}_3, \text{xs}} = n_{\text{BrF}_3} - n_{\text{BrF}_3, \text{consumido}} = 5 \text{ mol} - 3,33 \text{ mol} = 1,67 \text{ mol}$$

Etapas 6. Converta a quantidade de BrF_3 remanescente em massa usando a massa molar.

$$m_{\text{BrF}_3, \text{xs}} = n_{\text{BrF}_3, \text{xs}} M_{\text{BrF}_3} = (1,67 \text{ mol}) \times (137 \frac{\text{g}}{\text{mol}}) = \boxed{228 \text{ g}}$$