

31) Resposta: 58

Comentário

01. **Incorreta.** Na fase sólida não existe pressão de vapor.

02. **Correta.** \uparrow PS = eioscopia

04. **Incorreta.**



1 mol/L 1 mol/L 1 mol/L = 2 mol partículas \uparrow efeito coligativo

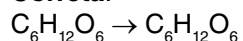


0,5 mol/L 0,5 mol/L 1 mol/L = 1,5 mol partículas

\uparrow n: partículas \uparrow efeito coligativo

08. **Correta.**

16. **Correta.**



1 mol/L 1 mol de partícula



1 mol/L 1 mol/L 1 mol/L = 2 mol de partículas
 \uparrow efeito coligativo

32. **Correta.** \uparrow n: partículas dissolvidas
 \uparrow efeito coligativo

64. **Incorreta.**

32) Resposta: 22

Comentário

01. **Incorreta.**

02. **Correta.** Reação de esterificação.

04. **Correta.** A chuva ácida é originada pela queima de combustíveis fósseis.

08. **Incorreta.** O etanol é obtido (no Brasil) a partir da cana-de-açúcar.

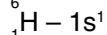
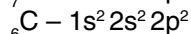
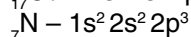
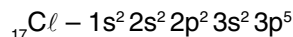
16. **Correta.**

32. **Incorreta.** A combustão completa de combustíveis orgânicos gera $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$.

33) Resposta: 21

Comentário

01. **Correta.** A ordem decrescente correta é: $\text{Cl} > \text{C} > \text{N} > \text{H}$.



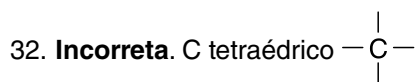
02. **Incorreta.** O cloro está ligado em C saturado.

04. **Correta.** $\text{C}_{10}\text{H}_5\text{N}_2\text{Cl}$.

08. **Incorreta.** $\text{N} \Rightarrow 5A - \text{CV} = 5 e^-$

Cl e $\text{Br} \Rightarrow 7A - \text{CV} = 7 e^-$ ao todo, logo possuem $5 e^-$ na camada de valência.

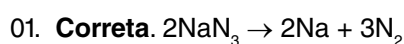
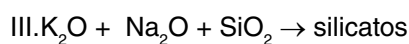
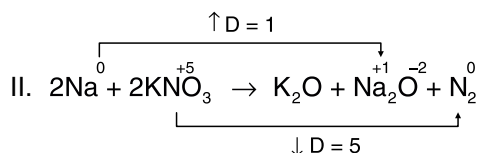
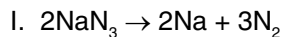
16. **Correta.** $\begin{array}{c} -\text{C}- \\ || \\ \text{O} \end{array}$



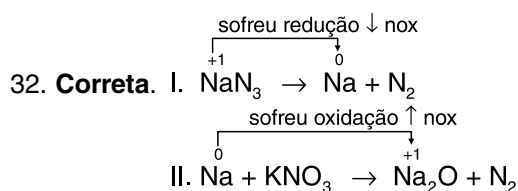
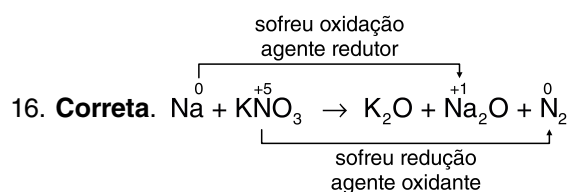
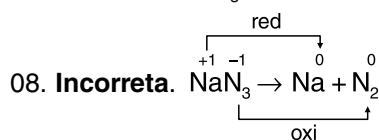
64. **Incorreta.** I, II e III são aromáticas e todas são homogêneas

34) **Resposta:** 53

Comentário



02. **Incorreta.** O sódio é um metal e o N é ametal, logo a ligação é iônica.



35) **Resposta:** 27

Comentário

01. **Correta.**

$$\begin{array}{l} 10 \text{ kg ureia} \quad ___ \quad 100\% \\ \quad \times \quad ___ \quad 0,2 \text{ formol} \\ \quad \times = 0,02 \text{ kg formol} \end{array}$$

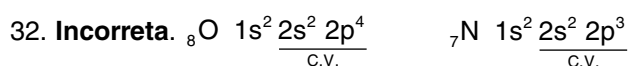
$$\begin{array}{l} 0,02 \text{ kg} \quad ___ \quad 100\% \\ \quad \times \quad ___ \quad 40\% \\ \quad \times = 0,008 \text{ kg ou } 8 \text{ g} \end{array}$$

02. **Correta.** ↑ cadeia ↓ solubilidade

04. **Incorreta.** Não possui H + F, O, N

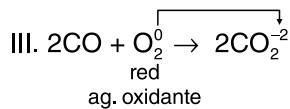
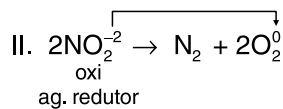
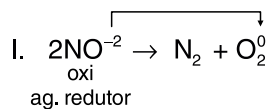
08. **Correta.** H + F, O, N

16. **Correta.** Possui ligação intermolecular + forte.



36) Resposta: 30

Comentário



01. **Incorreta.**

02. **Correta.** Catalisado ↓ E.A.

04. **Correta.**

08. **Correta.** $\text{N} \equiv \text{N}$ $\text{O} = \text{O}$

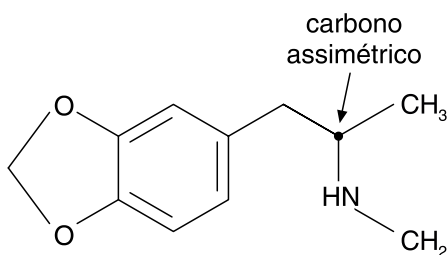
16. **Correta.** São todos ametais.

32. **Incorreta.** Sólido + gás = catálise heterogênea.

37) Resposta: 69

Comentário

01. **Correta.**



02. **Incorreta.** Somente ligações covalentes.

04. **Correta.** $\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{O}_2$

08. **Incorreta.** Éster é amina.

16. **Incorreta.** Somente a molécula do MDMA.

32. **Incorreta.** Nos carbonos da dupla possui ligantes iguais.

64. **Correta.** Possui C assimétrico (isomeria óptica).

38) Resposta: 38

Comentário

01. **Incorreta.** Existem elementos de vários períodos, por exemplo, o iodo é do 5º período.

02. **Correta.** B9 – 0,240 mg (100%)
iodo – 0,066 mg . 2 = 0,132 mg (50%)

04. **Correta.**

Metais 2A = Ca = 0,250 g
Mg = 0,200 g
0,450 g ou 450 mg

Transição = Fe = 8,100 mg
Cu = 0,450 mg
Cr = 0,018 mg
Mo = 0,023 mg
8,591 mg

08. **Incorreta.**

Ca = 0,250 g . 3 = 0,75 g
Ca = 0,250 . 4 = 1,0 g dose diária

16. **Incorreta.**

$$\text{Fósforo} = 0,200 \text{ g} \cdot 3 = 0,600 \text{ g}$$

$$\text{Iodo} = 0,066 \text{ g} \cdot 2 = 0,132 \text{ g}$$

$$0,266 \text{ g} \quad 0,732 \text{ g}$$

32. **Correta.**

39) **Resposta:** 14

Comentário

01. **Incorreta.** $\text{KClO}_4 + 2\text{S} \rightarrow \text{KCl} + 2\text{SO}_2$

M	M	M
1385	+ 96	66,5
↓	↓	↓
138,55	9,6	6,65

02. **Correta.** $\text{S}^0 \rightarrow \text{SO}_2^{-2}$

04. **Correta.** $8\text{KClO}_3 + \text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11} \rightarrow 12\text{CO}_2 + 11\text{H}_2\text{O} + 8\text{KCl}$
 $342 \text{ g} \quad \underline{12 \cdot 44}$
 (528 g)

08. **Correta.**

Reação 2 = forma 1 mol $\text{SO}_{2(g)}$

Reação 2 = forma $\text{CO}_{2(g)}$ e $\text{H}_2\text{O}_{(g)}$

16. **Incorreta.** Formam 23 mols de gases a partir de 8 mols de KClO_3 e 1 mol $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$.

32. **Incorreta.** Formam-se 2 mol de SO_2 .

40) **Resposta:** 36

Comentário

01. **Incorreta.** As emissões radioativas vêm do núcleo.

02. **Incorreta.** ${}^0_{-1}\beta$ tem carga negativa e baixo poder de penetração.

04. **Correta.** Igual número de massa.

08. **Incorreta.** São emissões ${}^0_{-1}\beta$.

16. **Incorreta.** $100\% \xrightarrow{30,2} 50\% \xrightarrow{30,2} 25\%$

32. **Correta.**



$$p = 55$$

$$n = 82$$