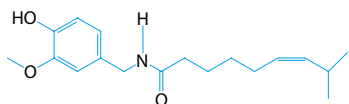



Padrão de Respostas

Química

| Questão | Resposta |
|---------|--|
| 1 | Uma das respostas: <ul style="list-style-type: none"> • óxido nitroso A) • óxido de nitrogênio I • monóxido de dinitrogênio Classificação: óxido neutro |
| | B) $P \times V = n \times R \times T \Rightarrow 0,8 \times 30 = n \times 0,08 \times 300 \Rightarrow n = 1 \text{ mol} \Rightarrow \text{massa} = 44 \text{ g}$ $1 \text{ mol} = 6 \times 10^{23} \text{ moléculas}$ |
| 2 | Uma das respostas: <ul style="list-style-type: none"> • deslocamento para a esquerda A) • deslocamento no sentido de formação dos reagentes Cloreto de sódio |
| | B) Número de oxidação: +2 Símbolo: Mt |
| 3 | A) Reação de adição H_2 |
| | B)  Amida |
| 4 | A)  Etoxietano |
| | 92 g de etanol \rightarrow 74 g de etoxietano $460 \text{ kg} \rightarrow X \quad X = 370 \text{ kg}$ B) 370 kg \rightarrow 100% $296 \text{ kg} \rightarrow Y \quad Y = 80\% \text{ de rendimento}$ 74 g de etoxietano \rightarrow 18 g de água $296 \text{ kg} \rightarrow Z \quad Z = 72 \text{ kg de água}$ |
| 5 | A) $2 \text{ HCl} + \text{Mg(OH)}_2 \rightarrow \text{MgCl}_2 + 2 \text{ H}_2\text{O}$ $\text{pH} = -\log 0,01 = 2$ |
| | HCl: $n = C \times V = 0,01 \text{ mol} \times \text{L}^{-1} \times 0,1 \text{ L} = 0,001 \text{ mol HCl}$ $2 \text{ mol HCl} \rightarrow 1 \text{ mol Mg(OH)}_2$ B) $0,001 \text{ mol} \rightarrow X \quad X = 0,0005 \text{ mol Mg(OH)}_2$ $0,04 \text{ mol} \rightarrow 1000 \text{ mL}$ $0,0005 \text{ mol} \rightarrow V \quad V = 12,5 \text{ mL}$ |