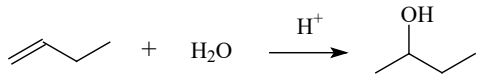
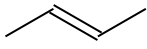
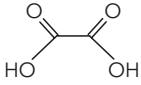


PADRÃO DE RESPOSTAS

Química

Questão	Resposta
1	A) Carbonato de cálcio Ra
	1 mol $\text{CaCO}_3 = 100 \text{ g}$ 100 g $\text{CaCO}_3 \rightarrow 40 \text{ g Ca}$ B) 1 250 mg $\rightarrow X$ $X = 500 \text{ mg}$ 500 mg $\rightarrow 1$ comprimido 1 000 mg $\rightarrow Y$ $Y = 2$ comprimidos
2	A)  butan-2-ol
	B)  metilpropeno
3	A) Concentração da solução de estoque: 1 mol $\rightarrow 40 \text{ g}$ $x \rightarrow 8 \text{ g}$ $x = 0,2 \text{ mol.L}^{-1}$ Cálculo do volume: $0,2 \times V = 0,01 \times 0,5$ $V = 0,025 \text{ L} = 25 \text{ mL}$
	B) $\text{pOH} = -\log 10^{-2} = 2$ $\text{pH} = 14 - 2 = 12$ Bases de metais alcalinos têm alto grau de dissociação.
4	A) 
	B) $K_{ps} = [\text{Ca}^{2+}] \cdot [\text{oxalato}]$ $[\text{Ca}^{2+}] = 2,6 \times 10^{-9} / 1,3 \times 10^{-5} = 2,0 \times 10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}$
5	A) $v = k \cdot [\text{H}_2] \cdot [\text{Br}_2]$ $v = 0,08 \cdot 0,1 \cdot 0,1 = 8,0 \times 10^{-4} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$
	B) Ligação covalente polar A diferença de eletronegatividade entre os átomos é maior que zero.