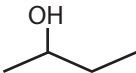
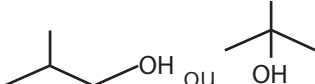





Questão	Resposta
1	A)  2 isômeros ópticos.
	B) Butan-1-ol. 
2	A) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{MgSO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$
	B) Ácido sulfúrico. Hidróxido de magnésio.
3	A) Massa molar do $\text{HNO}_3$ : 63 g/mol Massa de 0,01 mol = $0,01 \times 63 = 0,63$ Massa em 200 mL de solução = $0,63 \times (200/1000) = 0,126 \text{ g}$
	B) $[\text{H}^+] = 0,01 = 10^{-2} \text{ mol/L}$ $\text{pH} = -\log[\text{H}^+] = -\log(10^{-2}) = 2$
4	A)  Propano.
	B) Massa de propino: $250 \times 80\% = 200 \text{ g}$ $1 \text{ mol C}_3\text{H}_4 - 2 \text{ mol H}_2$ $40 \text{ g} - 4 \text{ g}$ $200 \text{ g} - X \quad x = 20 \text{ g}$
5	A) Oxigênio sofreu oxidação. Óxido ácido.
	B) $[\text{N}_2\text{O}_5] = 8 \times 10^{-8} / 4 \times 10^{-5} = 2 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$