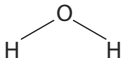
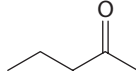


PADRÃO DE RESPOSTAS

Química

Questão		Resposta
1	A)	Fórmula molecular: C_8H_8 Função orgânica: hidrocarboneto
	B)	$104\text{ g} \rightarrow 6 \times 10^{23}$ moléculas $5,2\text{ g} \rightarrow y$ $y = 3 \times 10^{22}$ moléculas
2	A)	 $C \equiv O$
	B)	ligação de hidrogênio dipolo-dipolo
3	A)	 pentan-3-ona
	B)	São formados dois isômeros ópticos ativos. $2\text{ mols de pentan-2-ona} \rightarrow 1\text{ mol (d)-pentan-2-ol} + 1\text{ mol (l)-pentan-2-ol}$ $172\text{ g de pentan-2-ona} \rightarrow 88\text{ g (d)-pentan-2-ol}$ $430\text{ g} \rightarrow x$ $x = 220\text{ g}$
4	A)	$Mg(s) + Sn^{2+}(aq) \rightarrow Mg^{2+}(aq) + Sn(s)$ $E^0 = +2,37 - 0,14 = 2,23\text{ V}$
	B)	Catodo: Sn Sal: $MgSO_4$
5	A)	$200\text{ g de }NH_4NO_3 \rightarrow 100\text{ g de }H_2O$ $40\text{ g} \rightarrow x$ $x = 20\text{ g}$
	B)	$80\text{ g de }NH_4NO_3 \rightarrow 262\text{ kJ}$ $40\text{ g} \rightarrow y$ $y = 131\text{ kJ}$