
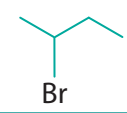

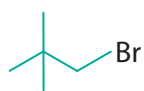
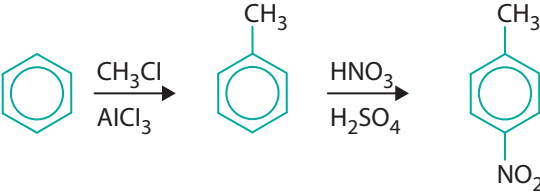


PADRÃO DE RESPOSTAS – QUÍMICA

Questão	Resposta
1	A) $C_9H_{14}O + 12 O_2 \rightarrow 9 CO_2 + 7 H_2O$
	1 mol $C_9H_{14}O$ (138 g) : 12 mol O_2 ($12 \times 32 = 384$ g) B) Logo: $DQO = 0,690 \text{ mg} \cdot L^{-1} C_9H_{14}O \times \left(\frac{384 \text{ g } O_2}{138 \text{ g } C_9H_{14}O} \right) = 1,92 \text{ mg } O_2 \cdot L^{-1}$
2	A) Aumento da pressão; aumento da concentração de amônia.
	$[H_2S] = \frac{400}{4000} = 10^{-1} \Rightarrow Ka_1 = 10^{-7}$ B) $[H^+] = \sqrt{MKa_1} = \sqrt{10^{-1} \times 10^{-7}} = \sqrt{10^{-8}} \Rightarrow \text{pH} = 4$
3	A) $HCl + NH_3 \rightarrow NH_4Cl$ ou $NH_4OH + HCl \rightarrow NH_4Cl + H_2O$
	B) $BaCO_3$
4	A)  
	B) Isomeria óptica Uma das representações:  ou 
5	A) 
	B) Substituição eletrofílica 