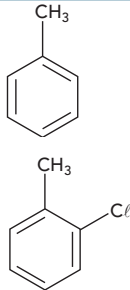
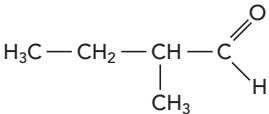


## PADRÃO DE RESPOSTAS

## Química

Questão	Resposta
1	A) Ácido nítrico Número de oxidação: +5
	B) $\text{pH} = -\log[\text{H}^+] = 3,0$ $[\text{H}^+] = 10^{-3} \text{ mol} \times \text{L}^{-1}$ Massa de $\text{HNO}_3 = 63 \times 10^{-3} = 0,063 \text{ g}$
2	A) $2 \text{H}_2\text{O}_2 (\text{aq}) \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O} (\ell) + \text{O}_2 (\text{g})$
	B) $2 \text{ mol} \times \text{L}^{-1} \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 22,4 \text{ L}$ $x \rightarrow 10 \text{ L}$ $x = 0,89 \text{ mol} \times \text{L}^{-1}$
3	A) Cloreto de platina IV Função: sal
	B) $195 \text{ g} \rightarrow 386 \text{ 000 C}$ $0,39 \text{ g} \rightarrow Q$ $Q = 772 \text{ C}$ $t = \frac{772}{3,86} = 200 \text{ s}$
4	A) 
	B) Isomeria de posição $\text{HCl}$
5	A)  2-metil-butanal
	B) Isômeros ópticos ativos: 2 ácido 2-metil-butanoico