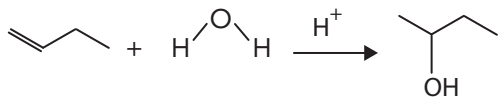
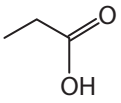
PADRÃO DE RESPOSTAS – QUÍMICA

Questão		Resposta
1	A)	1 mol $KMnO_4$ = 158 g.mol^{-1} Concentração = $\frac{\text{massa}}{\text{mol} \times \text{volume}} = \frac{0{,}316\ \text{g}}{158\ \frac{\text{g}}{\text{mol}} \times 2\ \text{L}} = 10^{-3}\ \text{mol.L}^{-1}$
	B)	$\overset{+1}{K}\overset{x}{Mn}\overset{-2}{O_4} \Rightarrow +1 + x - 2 \times 4 = 0$ $x = +7$
2	A)	160 g $Fe_2O_3 \rightarrow$ 112 g Fe X $\rightarrow$ 112 kg X = 160 kg 200 kg $\rightarrow$ 100% 160 kg $\rightarrow$ Y Y = 80%
	B)	Dióxido de carbono O = C = O
3	A)	Reação de adição C_4H_{10}
	B)	 butan-2-ol
4	A)	$Pd(NO_3)_2$ $Pd^{2+}(aq) + 2\ e^- \rightarrow Pd\ (s)$
	B)	Para a deposição de 106,5 g de Pd são necessários 2 mols de elétrons: Q = 2 mol × 96500 C.mol^{-1} = 1,93 × 10^5 C 106,5 g $\rightarrow$ 1,93 × 10^5 C 2130 g $\rightarrow$ X X = 3,86 × 10^6 C $Q = i \times t \Rightarrow t = \frac{Q}{i} = \frac{3{,}86 \times 10^6}{1000} = 3860\ \text{s}$

PADRÃO DE RESPOSTAS – QUÍMICA

5	A)	 $C_3H_6O_2$
	B)	$pH = -\log [H^+] = 3 \Rightarrow [H^+] = 10^{-3}\ mol.L^{-1}$ $[H^+] = [propanoato] = 10^{-3}$ $[ácido] = 2{,}3 \times 10^{-3} - 10^{-3} = 1{,}3 \times 10^{-3}\ mol.L^{-1}$