

PHẦN TRẮC NGHIỆM (5 điểm)

Đề 1A

Câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
	B	C	B	B	C	D	C	C	C	C	B	C	D	B	D	C	A	B	C	A

Đề 2A

Câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
	C	C	A	B	C	D	B	C	C	A	D	A	C	A	B	B	C	C	D	A

PHẦN TỰ LUẬN (5 điểm)

Bài 1: (2 điểm)

a/	$E_{pin}^0 = E_{Co^{3+}/Co}^0 - E_{Mg^{2+}/Mg}^0 = -0,74 - (-2,36) = 1,62$	0,5đ
	$3Mg + 2Co^{3+} (0,1M) \rightarrow 3Mg^{2+} (0,1M) + 2Co$ $E_{pin} = E_{pin}^0 - \frac{0,0591}{n} \log \frac{[Mg^{2+}]^3}{[Co^{3+}]^2} = 1,66V$	1đ
b/	$\Delta G = nFE_{pin} = -961,14 KJ$	0,5đ

Bài 2: (2 điểm)

a/	$\Delta H_{298}^0 (pứ) = \Delta H_{tt}^0 (SiCl_4) + 2 \Delta H_{tt}^0 (CO) - [\Delta H_{tt}^0 (SiO_2) + 2\Delta H_{tt}^0 (C) + 2\Delta H_{tt}^0 (Cl_2)] = 32,9 kJ$ $\Delta S_{298}^0 (pứ) = \Delta S^0 (SiCl_4) + 2 \Delta S^0 (CO) - [\Delta S^0 (SiO_2) + 2\Delta S^0 (C) + 2\Delta S^0 (Cl_2)] = 226,48 J/K$	0,5đ
	$\Delta G_{298}^0 (pứ) = \Delta H_{298}^0 - T\Delta S_{298}^0 = -34,59 kJ < 0 \rightarrow$ phản ứng xảy ra ở 25°C, 1atm	0,5đ
	Để phản ứng không xảy ra $\Delta G^0 > 0 \rightarrow \Delta H^0 - T\Delta S^0 > 0$ $\rightarrow T < 145,267 K$	0,5đ
b/	$\Delta G^0 (pứ) = \Delta G^0 (SiCl_4) + 2 \Delta G^0 (CO) - [\Delta G^0 (SiO_2) + 2\Delta G^0 (C) + 2\Delta G^0 (Cl_2)]$ $\rightarrow \Delta G^0 (SiO_2) = \Delta G^0 (SiCl_4) + 2 \Delta G^0 (CO) - \Delta G^0 (pứ) - 2\Delta G^0 (C) - 2\Delta G^0 (Cl_2)$ $\rightarrow \Delta G^0 (SiO_2) = -856,93 kJ/mol$	0,5đ

Bài 3: (1 điểm)

	<p>Nồng độ molan: $m = \frac{m_{\text{antifengitot}}}{M_{\text{antifengitot}}} \cdot \frac{1000}{m_{\text{dm}}} = 4,19$</p> <p>$\Delta t_d = K_d \cdot m = 1,86 \cdot 4,19 = 7,79^{\circ}\text{C}$</p> <p>$\Delta t_s = K_s \cdot m = 0,52 \cdot 4,19 = 2,2^{\circ}\text{C}$</p>	0,5đ
	<p>Vậy dung dịch có nồng độ đã cho sôi ở $102,2^{\circ}\text{C}$. Để an toàn thì không nên giữ chất này trong bộ phận làm mát của xe trong mùa hè.</p>	0,5đ