

PHẦN ĐÁP ÁN CHI TIẾT – HÓA 10

Câu	Điểm	Đáp án chi tiết	Điểm thành phần
1	2	Dùng dd HCl nhận Na_2SO_3 , hiện tượng có khí thoát ra	0,25
		$\text{Na}_2\text{SO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	0,25
		Dùng dd BaCl_2 nhận biết Na_2SO_4 , hiện tượng kết tủa trắng	0,25
		$\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{NaCl}$	0,25
		Dùng dd AgNO_3 nhận biết NaBr , hiện tượng kết tủa vàng nhạt	0,25
2	2	$\text{AgNO}_3 + \text{NaBr} \rightarrow \text{NaNO}_3 + \text{AgBr}$	0,25
		Còn lại NaNO_3	0,5
3	1	Viết 4 phản ứng	0,25x4 = 1
		Xác định số oxi hoá của 4 phản ứng	0,25x4 = 1
4	1,5	$2\text{KMnO}_4 + 16\text{HCl} \rightarrow 2\text{KCl} + 2\text{MnCl}_2 + 5\text{Cl}_2 + 8\text{H}_2\text{O}$	0,5
		$2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\text{MnO}_2]{t^\circ} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$	0,5
5	1,5	a) $2\text{O}_2 + 3\text{Fe} \xrightarrow{t^\circ} \text{Fe}_3\text{O}_4$	0,25
		b) $\text{S} + \text{O}_2 \xrightarrow{t^\circ} \text{SO}_2$	0,25
		c) $\text{S} + 2\text{K} \xrightarrow{t^\circ} \text{K}_2\text{S}$	0,25
		d) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Mg} \rightarrow \text{MgSO}_4 + \text{H}_2$	0,25
		e) $3\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{Al} \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2$	0,25
		f) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	0,25
6	2	n $\text{H}_2 = 0,45 \text{ mol}$	0,25
		a) $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$ x x x x mol	0,25
		$\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{H}_2$ y y y y mol	0,25
		$65x + 56y = 27$	0,25
		$x + y = 0,45$	0,25
		$x = 0,2 ; y = 0,25 \rightarrow m_{\text{Fe}} = 14\text{g} \rightarrow m_{\text{Zn}} = 13\text{g}$	0,25
		b) n $\text{H}_2\text{SO}_4 = 0,45 \text{ mol}$	0,25
7	1,5	$C_M = 2,25 \text{ M}$	0,25
		n $\text{SO}_2 = 0,6 \text{ mol}$	0,25
		n $\text{KOH} = 0,15 \text{ mol}$	0,25
		T = 0,25 $\rightarrow$ tạo muối KHSO_3	0,25
		$\text{SO}_2 + \text{KOH} \rightarrow \text{KHSO}_3$	0,25
		Trước pư 0,6 0,15 0,15 0,15 0,15 0,45 0 0,15	0,25
		m $\text{KHSO}_3 = 0,15.120 = 18\text{g}$	0,25