

I. Phần đáp án câu trắc nghiệm (4 điểm)

Tổng câu trắc nghiệm: 16 câu (mỗi câu đúng 0.25 đ).

Mã đề Câu	402	404	406	408
1	B	C	B	B
2	A	A	C	A
3	A	D	C	B
4	C	A	A	C
5	A	D	C	D
6	A	B	D	A
7	B	B	D	D
8	B	B	A	C
9	B	B	A	D
10	A	A	D	B
11	D	C	D	C
12	D	A	A	A
13	B	D	B	A
14	C	A	C	B
15	B	C	D	B
16	C	C	D	D

II. Phần tự luận (6 điểm)

Câu 1 (2,0 điểm) HS không cân bằng PTHH trừ ½ số điểm.	a. $2\text{Fe} + 3\text{Cl}_2 \xrightarrow{t^{\circ}} 2\text{FeCl}_3$.	0.5
	b. $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow \text{AgCl} \downarrow + \text{NaNO}_3$.	0.5
	c. $\text{SO}_2 + 2\text{NaOH}_{\text{đư}} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	0.5
	d. $\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4_{\text{đặc}} \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$.	0.5

<p>Câu 2 (2,0 điểm) HS không cân bằng PTH trừ 0.25 điểm.</p>	<p>a. $\text{MnO}_2 + 4\text{HCl} \xrightarrow{t^\circ} \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$</p> <p>b. Bình chứa NaCl hấp thụ khí HCl Bình chứa H₂SO₄ đặc hấp thụ H₂O.</p> <p>c. Tỉ khối $d_{\text{Cl}_2/\text{KK}} = 71/29 > 1$. Vì Cl₂ nặng hơn không khí nên Cl₂ thu bằng phương pháp đẩy không khí ngửa bình.</p> <p>d. $\text{Cl}_2 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$</p>	<p>0.75</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.5</p>
<p>Câu 3 (2,0 điểm) HS không cân bằng PTHH trừ ½ số điểm.</p>	<p>a.</p> <p>$\text{Fe} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$ (1)</p> <p>$2\text{Fe} + 6\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{SO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$ (2)</p> <p>$\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (3)</p>	<p>0.25</p> <p>0.50</p> <p>0,25</p>
<p>HS làm cách khác đúng vẫn cho điểm tối đa.</p>	<p>$n_{\text{H}_2} = 0,1 \text{ mol}; n_{\text{SO}_2} = 0,4 \text{ mol}$ Tính được khối lượng của Fe là 5,6 gam Tính được khối lượng của Cu là 16 gam Tính được % khối lượng của hai kim loại % Fe = 25,93% % Cu = 74,07%</p>	<p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p>

Ghi chú : Điểm làm tròn toàn bài : (VD: 8,25 → 8,5; 8,75 → 9).

----- HẾT -----