

ĐỀ 01

I. PHẦN TRẮC NGHIỆM (4,0 điểm).

Mỗi đáp án đúng được 0,5 điểm

Câu	1	2	3	4	5	6	7	8
Đáp án	D	C	B	A	A	B	C	D

II. PHẦN TỰ LUẬN (6,0 điểm)

Câu	Đáp án	Biểu điểm																				
1 (2,0 điểm)	1. $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$ 2. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ 3. $\text{CaSO}_4 + 2\text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2$ 4. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2$	0,5 0,5 0,5 0,5																				
2 (2,0 điểm)	<table><tr><td>Các chất</td><td>KOH</td><td>HCl</td><td>H_2SO_4</td><td>NaCl</td></tr><tr><td>Thuốc thử</td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr><tr><td>Quỳ tím</td><td>Xanh</td><td>Đỏ</td><td>Đỏ</td><td>-</td></tr><tr><td>DD BaCl_2</td><td></td><td>-</td><td>Kết tủa trắng</td><td></td></tr></table> PTHH: $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \longrightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{HCl}$	Các chất	KOH	HCl	H_2SO_4	NaCl	Thuốc thử					Quỳ tím	Xanh	Đỏ	Đỏ	-	DD BaCl_2		-	Kết tủa trắng		1 0,5 0,5
Các chất	KOH	HCl	H_2SO_4	NaCl																		
Thuốc thử																						
Quỳ tím	Xanh	Đỏ	Đỏ	-																		
DD BaCl_2		-	Kết tủa trắng																			
3 (2,0 điểm)	Số mol của Fe là: $n_{\text{Fe}} = 5,6/56 = 0,1(\text{mol})$ PTHH: $\text{Fe} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$ Theo PTHH: 1(mol) 1(mol) 1(mol) Theo ĐB: 0,1(mol) 0,1(mol) 0,1(mol) a. Khối lượng của muối FeCl_2 là: $m = 127 \times 0,1 = 12,7(\text{g})$ b. Thể tích của khí H_2 thoát ra ở đktc là: $V = 0,1 \times 22,4 = 2,24(\text{lít})$	0,25 0,5 0,25 0,5 0,5																				

Lưu ý: - Học sinh có cách làm khác đúng vẫn cho điểm tối đa