

**A. PHẦN TRẮC NGHIỆM**

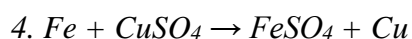
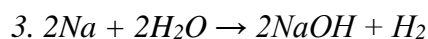
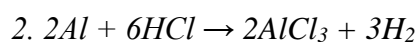
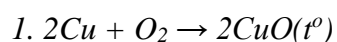
cautron	332	443	554	665
1	B	B	D	B
2	C	B	A	B
3	A	C	D	A
4	B	D	C	D
5	D	C	B	D
6	A	B	A	D
7	A	A	B	D
8	D	A	D	B
9	D	D	D	A
10	A	A	C	C
11	A	D	A	A
12	C	C	D	C
13	C	D	A	A
14	C	A	C	D
15	A	B	B	C
16	D	A	B	C
17	C	D	D	D
18	C	B	B	B
19	B	D	C	C
20	D	B	C	B
21	B	C	B	B
22	B	B	A	A
23	B	D	C	D
24	D	A	D	A
25	B	C	A	A
26	C	A	A	C
27	D	C	B	C
28	A	C	C	B

**B. PHẦN TỰ LUẬN**

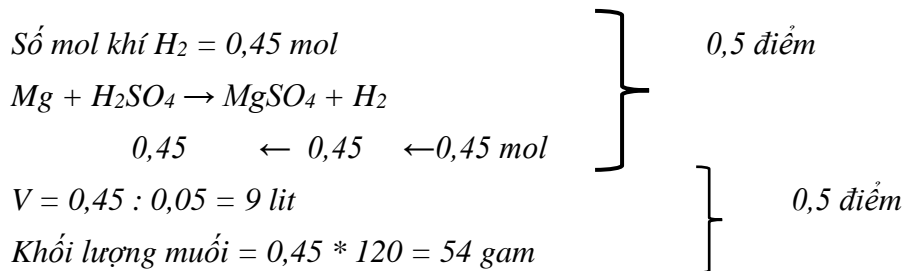
Câu 29 (1 điểm). Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:



Mỗi ptpu = 0,25 điểm



Câu 30 (1 điểm). Hòa tan hoàn toàn một lượng Mg bằng V lít dung dịch  $H_2SO_4$  0,05M (loãng) vừa đủ, sau phản ứng thu được 10,08 lit khí (ở đktc) và dung dịch Z. Cô cạn dung dịch Z thu được m gam muối. Tính V và m.



**Câu 31(0,5 điểm).** Cho hỗn hợp gồm 0,2 mol  $Fe_2O_3$  và x mol Cu tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl, sau phản ứng hoàn toàn thu được dung dịch Y. Cô cạn dung dịch Y thu được 71,4 gam muối khan. Tính giá trị của x.

*Do phản ứng hoàn toàn thu được dung dịch Y nên cả Cu và  $Fe_2O_3$  đều tan hết.*

0,25 đ

*Btnt oxi: số mol  $H_2O =$  số mol O = 3 số mol  $Fe_2O_3 = 0,6 \text{ mol} \Rightarrow$  số mol HCl = 1,2 mol*

*Btkl có  $mFe_2O_3 + mCu + mHCl = m \text{ muối} + m H_2O \Rightarrow mCu = 6,4 \text{ gam}$  (0,25 đ)*

**Hs làm cách khác, biện luận ra đúng kết quả cho đủ điểm.**

**Câu 32( 0,5 điểm).** Cho 29,7 gam hỗn hợp X (gồm glyxin và axit glutamic) vào 300 ml dung dịch HCl 1M, thu được dung dịch Y. Dung dịch Y phản ứng vừa đủ với 1,4 lit dung dịch KOH 0,5M. Tính thành phần phần trăm theo khối lượng của glyxin và axit glutamic trong hỗn hợp X. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn

*Đặt số mol của Gly = x mol; số mol của Glu = y mol  $\Rightarrow 75x + 147y = 29,7(1)$*

*Số mol HCl = 0,3 mol*

*Số mol KOH = x + 2y + mol HCl = 0,7  $\Rightarrow x + 2y = 0,4 (2)$*

*Từ (1) và (2)  $\Rightarrow x = 0,2 \text{ mol}; y = 0,1 \text{ mol}$*

*% m gly = 50,5% ; % m glu = 49,5%*

} 0,25 đ

**Hs làm cách khác, biện luận ra đúng kết quả cho đủ điểm.**