

Môn: Hóa – Lớp: 11 (CHÍNH THỨC)

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM (8 ĐIỂM): mỗi câu trắc nghiệm 0,32 điểm.

Mã đề [111]

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25
A	B	C	D	A	B	D	D	C	A	B	D	B	B	B	A	D	D	C	C	B	D	C	D	B

Mã đề [112]

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25
D	B	A	A	C	A	D	C	D	D	D	B	C	D	C	D	A	D	B	A	A	D	B	B	B

Mã đề [113]

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25
C	B	C	D	A	A	C	C	A	C	C	D	A	C	A	C	A	A	D	A	B	A	A	A	D

Mã đề [114]

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25
A	D	D	D	B	B	D	A	A	B	A	B	C	C	B	A	C	A	C	B	C	A	B	A	C

Mỗi câu đúng: 0,32đ

PHẦN II. TỰ LUẬN (2 ĐIỂM)

Nội dung	Điểm
Tính số mol $n_{\text{AgNO}_3} = 0,7 \text{ mol}$	0,25 đ
$\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{AgCl}$	0,25 đ
$0,7 \rightarrow 0,7 \text{ mol}$	0,25đ
Đặt số mol $\text{Al}^{3+} = x \text{ mol}$, số mol $\text{Cu}^{2+} = y \text{ mol}$	
Lập hệ: $3x + 2y = 0,7$	0,25 đ
$27x + 64y + 0,7.35,5 = 40,35$	0,25 đ

Suy ra : $x = 0,1$, $y = 0,2$	0,25 đ
Tính: $C_{M \text{ AlCl}_3} = 0,1/0,1 = 1 \text{ M}$	0,25 đ
$C_{M \text{ CuCl}_2} = 0,2/0,1 = 2 \text{ M}$	0,25 đ