

ĐÁP ÁN VÀ BIỂU ĐIỂM

I. PHẦN TRẮC NGHIỆM (07 ĐIỂM – 28 CÂU): Mỗi câu đúng 0,25 điểm

Mã đề: 130

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

	21	22	23	24	25	26	27	28
A								
B								
C								
D								

Mã đề: 207

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

	21	22	23	24	25	26	27	28
A								
B								
C								
D								

Mã đề: 361

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

	21	22	23	24	25	26	27	28
A								
B								

C								
D								

Mã đề: 479

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

	21	22	23	24	25	26	27	28
A								
B								
C								
D								

II. PHẦN TỰ LUẬN (03 ĐIỂM)

ĐÁP ÁN	ĐIỂM
Câu 29: (1,0 điểm) - Viết đúng một phương trình - Nếu chưa cân bằng hoặc thiếu điều kiện 2 phương trình (- 0,25 điểm)	0,25x4
Câu 30: (1,0 điểm) $C_2H_4 + Br_2 \rightarrow C_2H_4Br_2$ $n_{Br_2} = 8/160 = 0,05 \text{ mol}$ $n_{etilen} = 0,05 \text{ mol} \rightarrow m_{etilen} = 0,05.28 = 1,4 \text{ gam}$ $n_{hhA} = 5,6/22,4 = 0,25 \text{ mol} \rightarrow n_{etan} = 0,25 - 0,05 = 0,2 \text{ mol} \rightarrow m_{etan} = 0,2.30 = 6 \text{ gam}$ $\% m_{etien} = 18,92\%; \% m_{etan} = 81,08\%$	0,25 0,25 0,25 0,25
Câu 31: (0,5 điểm) Thuốc thử là dung dịch brom - Chất làm mất màu dung dịch brom là stiren. Chất tạo thành kết tủa trắng là phenol. Còn lại là ancol benzylic. - Viết đúng 2 phương trình hóa học	0,25 0,25
Câu 32: (0,5 điểm) $n_{CO_2} = 0,4 \text{ mol}; n_{H_2O} = 0,65 \text{ mol}.$ Vì $n_{H_2O} > n_{CO_2}$ nên hỗn hợp X thuộc ancol no, đơn chức, mạch hở $C_nH_{2n+2}O + 3n/2 O_2 \rightarrow nCO_2 + (n+1)H_2O$ $n_{O_2} = 1,5n_{CO_2} = 1,5.0,4 = 0,6 \text{ mol} \rightarrow m_{O_2} = 19,2 \text{ gam}$ Theo định luật bảo toàn khối lượng: $m_{ancol} = 0,4.44 + 11,7 - 19,2 = 10,1 \text{ gam}$ $n_{ancol} = 0,25 \text{ mol}$ $2 \text{ ancol} \rightarrow ete + H_2O (*)$ Theo pt (*): $n_{H_2O} = 0,125 \text{ mol}$ Áp dụng bảo toàn khối lượng cho pt (*): $m_{ete} = a = 10,1 - 0,125.18 = 7,85 \text{ gam}$	0,25 0,25

* Ghi chú: Học sinh làm theo cách khác nếu đúng vẫn cho điểm tối đa.

