

Câu (Điểm)	Nội dung							Thang điểm	Hướng dẫn chấm																				
TRẮC NGHIỆM (3 ĐIỂM)																													
	Câu	1	2	3	4	5	6	0,25x12 =3,00																					
	ĐA	B	D	C	C	C	D																						
	Câu	7	8	9	10	11	12																						
	ĐA	B	D	B	B	A	C																						
TỰ LUẬN (7 ĐIỂM)																													
1 (2đ)	CH₃–CH₂–CH₂–OH + HCl $\xrightarrow{t^0}$ CH₃–CH₂–CH₂–Cl + H₂O. CH₃–COOH + KOH $\rightarrow$ CH₃–COOK + H₂O. CH₃  + Br₂ $\xrightarrow{t^0}$ CH₂Br  + HBr  + HNO₃ (đặc) $\xrightarrow[t^0]{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ đặc}}$ NO₂  + H₂O							0,50 0,50 0,50 0,50	Thiếu hoặc sai điều kiện hoặc sai cân bằng: - 0,25/cả câu. Viết CTPT: - 0,25/phương trình																				
2 (2đ)	<table><tr><td>Thuốc thử</td><td>CH₃COOH</td><td>CH₃CHO</td><td>C₆H₁₄</td><td>CH₃OH</td></tr><tr><td>Quỳ tím</td><td>Hóa đỏ</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td></tr><tr><td>Dd AgNO₃/NH₃, t⁰</td><td>x</td><td>↓ Ag</td><td>-</td><td>-</td></tr><tr><td>Na</td><td>x</td><td>x</td><td>-</td><td>↑ không mùi</td></tr></table> CH₃CHO + 2AgNO₃ + 3NH₃ + H₂O $\xrightarrow{t^0}$ CH₃COONH₄ + 2Ag + 2NH₄NO₃ CH₃OH + Na $\rightarrow$ CH₃ONa + $\frac{1}{2}$ H₂							Thuốc thử	CH ₃ COOH	CH ₃ CHO	C ₆ H ₁₄	CH ₃ OH	Quỳ tím	Hóa đỏ	-	-	-	Dd AgNO ₃ /NH ₃ , t ⁰	x	↓ Ag	-	-	Na	x	x	-	↑ không mùi	1,50	Nhận được mỗi chất: 0,5đ (0,25đ hiện tượng và 0,25đ phương trình). C ₆ H ₁₄ : 0,5đ.
Thuốc thử	CH ₃ COOH	CH ₃ CHO	C ₆ H ₁₄	CH ₃ OH																									
Quỳ tím	Hóa đỏ	-	-	-																									
Dd AgNO ₃ /NH ₃ , t ⁰	x	↓ Ag	-	-																									
Na	x	x	-	↑ không mùi																									
3 (2đ)	CT chung các ancol no, đơn chức, mạch hở: C_n-H_{2n+1}-OH C_n-H_{2n+1}-OH + Na $\rightarrow$ C_n-H_{2n+1}-ONa + $\frac{1}{2}$ H₂ $\frac{1,66}{14n+18} = 2 \cdot \frac{0,336}{22,4} \Rightarrow n = 2,67$ CTPT 2 ancol: C₂H₆O và C₃H₈O. CTCT đúng của B: CH₃–CH₂–CH₂OH. CH₃CH₂CH₂OH + CuO $\xrightarrow{t^0}$ CH₃CH₂CHO + Cu + H₂O							0,50 0,50 0,50 0,25 0,25																					
4 (1đ)	HCOOH + KHCO₃ $\rightarrow$ HCOOK + CO₂ + H₂O. 0,040,04 (mol) V = 0.896.							0,50 0,25 0,25																					

Lưu ý: HS làm khác đáp án, đúng, chấm trọn điểm.