UBND THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH
TRƯỜNG CAO ĐẲNG LÝ TỰ TRỌNG
THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH

CỘNG HÒA XÃ HỘI CHỦ NGHĨA VIỆT NAM
Độc lập – Tự do – Hạnh phúc

ĐÁP ÁN BÀI TIỂU LUẬN KẾT THÚC HỌC PHẦN

Học kỳ: I **Năm học: 2021–2022**

Bậc đào tạo: Trung cấp (T4) **Học phần: HÓA HỌC 3**

Đề số 19

STT	NỘI DUNG	ĐIỂM
1	**TRÌNH BÀY**	**2 điểm**
1.1	Đầy đủ, rõ ràng, minh họa phù hợp, bố cục hợp lí	1 đ
1.2	Sạch đẹp, sáng tạo, độc đáo, có ý tưởng mới.	1 đ
2	**PHẦN: LÝ THUYẾT CƠ SỞ**	**5 điểm**
2.1	Phần 1: Cơ sở lý thuyết	2,5 đ
2.2	Phần 2: Ứng dụng lý thuyết vào thực tế	2,5 đ
3	**PHẦN: BÀI TẬP ÁP DỤNG**	**3 điểm**
3.1	$C_2H_2 + 2AgNO_3 + 2NH_3 \rightarrow C_2Ag_2 + 2NH_4NO_3$ Có kết tủa vàng	1 đ
3.2	$CH_3COOH + NaOH \rightarrow CH_3COONa + H_2O$ m = 0,12.60=7,2 gam	1 đ
3.3	$C_nH_{2n+1}OH + (3n/2)O_2 \rightarrow nCO_2 + (n+1)H_2O$ 0,27 0,42 n=1,8 CH_3OH và C_2H_5OH	1 đ
	TỔNG CỘNG	**10 điểm**

Đề số 20

STT	NỘI DUNG	ĐIỂM
1	**TRÌNH BÀY**	**2 điểm**
1.1	Đầy đủ, rõ ràng, minh họa phù hợp, bố cục hợp lí	1 đ
1.2	Sạch đẹp, sáng tạo, độc đáo, có ý tưởng mới.	1 đ
2	**PHẦN: LÝ THUYẾT CƠ SỞ**	**5 điểm**
2.1	Phần 1: Cơ sở lý thuyết	2,5 đ
2.2	Phần 2: Ứng dụng lý thuyết vào thực tế	2,5 đ
3	**PHẦN: BÀI TẬP ÁP DỤNG**	**3 điểm**
3.1	C2H4+ Br2 → $C_2H_4Br_2$ Dung dịch Brôm nhạt màu dần	1 đ
3.2	$CH_3COOH + NaOH \rightarrow CH_3COONa + H_2O$ m = 0,14.60=8,4 gam	1 đ
3.3	$C_nH_{2n+1}OH + (3n/2)O_2 \rightarrow nCO_2 + (n+1)H_2O$ 0,24 0,39 n=1,6 CH_3OH và C_2H_5OH	1 đ
	TỔNG CỘNG	**10 điểm**

Đề số 21

STT	NỘI DUNG	ĐIỂM
1	**TRÌNH BÀY**	**2 điểm**
1.1	Đầy đủ, rõ ràng, minh họa phù hợp, bố cục hợp lí	1 đ
1.2	Sạch đẹp, sáng tạo, độc đáo, có ý tưởng mới.	1 đ
2	**PHẦN: LÝ THUYẾT CƠ SỞ**	**5 điểm**
2.1	Phần 1: Cơ sở lý thuyết	2,5 đ
2.2	Phần 2: Ứng dụng lý thuyết vào thực tế	2,5 đ
3	**PHẦN: BÀI TẬP ÁP DỤNG**	**3 điểm**
3.1	$CH_3CHO + 2AgNO_3 + H_2O + 3NH_3 \rightarrow CH_3COONH_4 + 2NH_4NO_3 + 2Ag$ Có tủa trắng bạc	1 đ
3.2	$CH_3COOH + NaOH \rightarrow CH_3COONa + H_2O$ m = 0,16.60=9,6 gam	1 đ
3.3	$C_nH_{2n+1}OH + (3n/2)O_2 \rightarrow nCO_2 + (n+1)H_2O$ 0,36 0,51 n=2,4 C_2H_5OH và C_3H_7OH	1 đ
	TỔNG CỘNG	**10 điểm**

TP.HCM, ngày .... tháng .... năm 202....

TRƯỞNG BỘ MÔN

UBND THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH
TRƯỜNG CAO ĐẲNG LÝ TỰ TRỌNG
THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH

CỘNG HÒA XÃ HỘI CHỦ NGHĨA VIỆT NAM
Độc lập – Tự do – Hạnh phúc

ĐÁP ÁN BÀI TIỂU LUẬN KẾT THÚC HỌC PHẦN

Học kỳ: I **Năm học: 2021–2022**
Bậc đào tạo: Trung cấp (T4) **Học phần: HÓA HỌC 3**

Đề số 22

STT	NỘI DUNG	ĐIỂM
1	**TRÌNH BÀY**	**2 điểm**
1.1	Đầy đủ, rõ ràng, minh họa phù hợp, bố cục hợp lí	1 đ
1.2	Sạch đẹp, sáng tạo, độc đáo, có ý tưởng mới.	1 đ
2	**PHẦN: LÝ THUYẾT CƠ SỞ**	**5 điểm**
2.1	Phần 1: Cơ sở lý thuyết	2,5 đ
2.2	Phần 2: Ứng dụng lý thuyết vào thực tế	2,5 đ
3	**PHẦN: BÀI TẬP ÁP DỤNG**	**3 điểm**
3.1	$C_6H_5OH + 3Br_2 \rightarrow C_6H_2Br_3OH + 3HBr$ Có tủa trắng	1 đ
3.2	$CH_3COOH + NaOH \rightarrow CH_3COONa + H_2O$ m = 0,18.60 = 10,8 gam	1 đ
3.3	$C_nH_{2n+1}OH + (3n/2)O_2 \rightarrow nCO_2 + (n+1)H_2O$ 0,42 0,57 n=2,8 C_2H_5OH và C_3H_7OH	1 đ
	TỔNG CỘNG	**10 điểm**

Đề số 23

STT	NỘI DUNG	ĐIỂM
1	**TRÌNH BÀY**	**2 điểm**
1.1	Đầy đủ, rõ ràng, minh họa phù hợp, bố cục hợp lí	1 đ
1.2	Sạch đẹp, sáng tạo, độc đáo, có ý tưởng mới.	1 đ
2	**PHẦN: LÝ THUYẾT CƠ SỞ**	**5 điểm**
2.1	Phần 1: Cơ sở lý thuyết	2,5 đ
2.2	Phần 2: Ứng dụng lý thuyết vào thực tế	2,5 đ
3	**PHẦN: BÀI TẬP ÁP DỤNG**	**3 điểm**
3.1	$CaCO_3 + 2CH_3COOH \rightarrow (CH_3COO)_2Ca + CO_2 + H_2O$ Có khí bay ra	1 đ
3.2	$CH_3COOH + NaOH \rightarrow CH_3COONa + H_2O$ m = 0,2.60 = 12 gam	1 đ
3.3	$C_nH_{2n+1}OH + (3n/2)O_2 \rightarrow nCO_2 + (n+1)H_2O$ 0,18 0,33 n=1,2 CH_3OH và C_2H_5OH	1 đ
	TỔNG CỘNG	**10 điểm**

Đề số 24

STT	NỘI DUNG	ĐIỂM
1	**TRÌNH BÀY**	**2 điểm**
1.1	Đầy đủ, rõ ràng, minh họa phù hợp, bố cục hợp lí	1 đ
1.2	Sạch đẹp, sáng tạo, độc đáo, có ý tưởng mới.	1 đ
2	**PHẦN: LÝ THUYẾT CƠ SỞ**	**5 điểm**
2.1	Phần 1: Cơ sở lý thuyết	2,5 đ
2.2	Phần 2: Ứng dụng lý thuyết vào thực tế	2,5 đ
3	**PHẦN: BÀI TẬP ÁP DỤNG**	**3 điểm**
3.1	$2Na + 2CH_3CH_2OH \rightarrow 2CH_3CH_2ONa + H_2$ Có khí bay ra	1 đ
3.2	$CH_3COOH + NaOH \rightarrow CH_3COONa + H_2O$ m = 0,22.60 = 13,2 gam	1 đ
3.3	$C_nH_{2n+1}OH + (3n/2)O_2 \rightarrow nCO_2 + (n+1)H_2O$ 0,21 0,36 n=1,4 CH_3OH và C_2H_5OH	1 đ
	TỔNG CỘNG	**10 điểm**

TP.HCM, ngày .... tháng .... năm 202....

TRƯỞNG BỘ MÔN

UBND THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH
TRƯỜNG CAO ĐẲNG LÝ TỰ TRỌNG
THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH

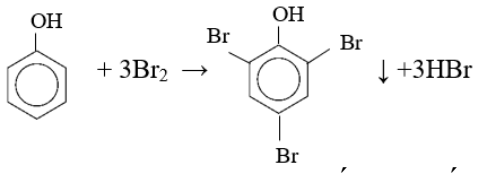
CỘNG HÒA XÃ HỘI CHỦ NGHĨA VIỆT NAM
Độc lập – Tự do – Hạnh phúc

ĐÁP ÁN BÀI TIỂU LUẬN KẾT THÚC HỌC PHẦN

Học kỳ: I **Năm học: 2021–2022**

Bậc đào tạo: Trung cấp (T4) **Học phần: HÓA HỌC 3**

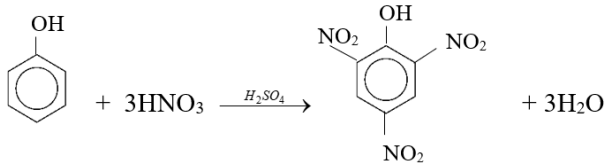
Đề số 25

STT	NỘI DUNG	ĐIỂM
1	**TRÌNH BÀY**	**2 điểm**
1.1	Đầy đủ, rõ ràng, minh họa phù hợp, bố cục hợp lí	1 đ
1.2	Sạch đẹp, sáng tạo, độc đáo, có ý tưởng mới.	1 đ
2	**PHẦN: LÝ THUYẾT CƠ SỞ**	**5 điểm**
2.1	Phần 1: Cơ sở lý thuyết	2,5 đ
2.2	Phần 2: Ứng dụng lý thuyết vào thực tế	2,5 đ
3	**PHẦN: BÀI TẬP ÁP DỤNG**	**3 điểm**
3.1	a) Dẫn khí propin qua dung dịch bạc nitrat trong amoniac $CH{\equiv}C - CH_3 + AgNO_3 + NH_3 \rightarrow CAg{\equiv}C - CH_3 + NH_4NO_3$ Hiện tượng: xuất hiện kết tủa màu vàng b) Nhỏ vài giọt phenol vào ống nghiệm chứa dung dịch Br_2  Hiện tượng: màu nước Brom bị mất và xuất hiện kết tủa trắng	0,25 đ 0,25đ 0,25đ 0,25đ
3.2	$CH_3COOH + K \rightarrow CH_3COOK + \frac{1}{2}H_2$ 0,025 ← 0,025 → 0,0125 Khí A: H_2, chất B: CH_3COOK $n_K = \frac{0,975}{39} = 0,025$ (mol) $C_M = \frac{0,025}{0,1} = 0,25$ (M) $V_A = 0,0125.22,4 = 0,28$ (l)	0,25 đ 0,25đ 0,25đ 0,25đ
3.3	Đặt công thức trung bình của 2 ancol là $C_nH_{2n+1}OH$ ($n \geq 1$) $C_nH_{2n+1}OH + Na \rightarrow C_nH_{2n+1}ONa + \frac{1}{2}H_2$ 0,15 ← 0,075 $n_{H_2} = \frac{1,68}{22,4} = 0,075(mol)$ $M_{ancol} = \frac{m}{n} = \frac{5,92}{0,15} = 39,46 \Rightarrow n = 1,53$ **=> 2 ancol là CH_3OH (metanol) và C_2H_5OH (etanol)**	0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,25đ
	TỔNG CỘNG	**10 điểm**

Đề số 26

STT	NỘI DUNG	ĐIỂM
1	**TRÌNH BÀY**	**2 điểm**
1.1	Đầy đủ, rõ ràng, minh họa phù hợp, bố cục hợp lí	1 đ
1.2	Sạch đẹp, sáng tạo, độc đáo, có ý tưởng mới.	1 đ
2	**PHẦN: LÝ THUYẾT CƠ SỞ**	**5 điểm**
2.1	Phần 1: Cơ sở lý thuyết	2,5 đ
2.2	Phần 2: Ứng dụng lý thuyết vào thực tế	2,5 đ
3	**PHẦN: BÀI TẬP ÁP DỤNG**	**3 điểm**
3.1	a) $CH_3CHO + 2AgNO_3 + 3NH_3 + H_2O \rightarrow CH_3COONH_4 + 2Ag + 2NH_4NO_3$ Hiện tượng: Xuất hiện kết tủa trắng xám của kim loại bạc bám vào thành ống nghiệm có thể soi gương được b) $3C_2H_4 + 2KMnO_4 + 4H_2O \rightarrow 3C_2H_4(OH)_2 + 2MnO_2 + 2KOH$ Hiện tượng: Mất màu thuốc tím và xuất hiện kết tủa màu đen	0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,25đ
3.2	$C_2H_2 + 2Br_2 \rightarrow C_2H_2Br_4$ $0,3 \rightarrow 0,6 \rightarrow 0,3$ (mol) $n_{C_2H_2} = \frac{V}{22,4} = \frac{6,72}{22,4} = 0,3(mol)$ $m_{C_2H_2Br_4} = 0,3.346 = 103,8(g)$ $C_{M_{Br_2}} = \frac{n}{V} = \frac{0,6}{0,4} = 1,5(M)$	0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,25đ
3.3	Đặt công thức trung bình của 2 axit cacboxylic là $C_nH_{2n+1}COOH$ ($n \geq 0$) $C_nH_{2n+1}COOH + K \rightarrow C_nH_{2n+1}COOK + \frac{1}{2}H_2$ 0,1 ← 0,05 $n_{H_2} = \frac{1,12}{22,4} = 0,05(mol)$ $M_{axit} = \frac{m}{n} = \frac{5,58}{0,1} = 55,8 \Rightarrow n = 0,7$ **=> 2 axit là CH_3COOH (axit axetic) và HCOOH (axit fomic)**	0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,25đ
	TỔNG CỘNG	**10 điểm**

Đề số 27

STT	NỘI DUNG	ĐIỂM
1	**TRÌNH BÀY**	**2 điểm**
1.1	Đầy đủ, rõ ràng, minh họa phù hợp, bố cục hợp lí	1 đ
1.2	Sạch đẹp, sáng tạo, độc đáo, có ý tưởng mới.	1 đ
2	**PHẦN: LÝ THUYẾT CƠ SỞ**	**5 điểm**
2.1	Phần 1: Cơ sở lý thuyết	2,5 đ
2.2	Phần 2: Ứng dụng lý thuyết vào thực tế	2,5 đ
3	**PHẦN: BÀI TẬP ÁP DỤNG**	**3 điểm**
3.1	 Hiện tượng: Xuất hiện kết tủa màu vàng b) $C_2H_4 + Br_2 \rightarrow C_2H_4Br_2$ Hiện tượng: màu nâu đỏ của dung dịch Br_2 bị mất	1 đ
3.2	$CH_3CHO + 2AgNO_3 + 3NH_3 + H_2O \rightarrow CH_3COONH_4 + 2Ag + 2NH_4NO_3$ 0,15 → 0,3 → 0,3 n CH_3CHO = 6,6/44 = 0,15 mol mAg = 0,3 x 108 = 32,4 gam C_M $AgNO_3$ = n/V = 0,3/0,2 = 1,5 M	0,25 đ 0,25đ 0,25đ 0,25đ
3.3	Đặt công thức trung bình của 2 anken là C_nH_{2n} ($n \geq 2$) $C_nH_{2n} + Br_2 \rightarrow C_nH_{2n}Br_2$ $n_{anken} = \frac{11,2}{22,4} = 0,5(mol)$ $M_{anken} = \frac{m}{n} = \frac{15,4}{0,5} = 30,8 \Rightarrow n = 2,2$ **=> 2 anken là CH_2= CH_2 (etilen) và CH_2=CH-CH_3 (propilen)**	0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,25đ
	TỔNG CỘNG	**10 điểm**

TP.HCM, ngày .... tháng .... năm 202....

TRƯỞNG BỘ MÔN