

A. TRẮC NGHIỆM: (5,0 điểm)

3 đáp án đúng đạt 1,0 điểm; nếu 2 đáp án đúng 0,7 điểm và 1 đáp án đúng 0,3 điểm

Câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
ĐA	B	C	C	B	D	C	D	B	B	D	C	A	D	A	B

B. TỰ LUẬN: (5,0 điểm)

Câu	Đáp án	Điểm
Câu 1. (2,0đ)	a. Viết công thức phân tử và công thức cấu tạo của rượu etylic. C_2H_6O , $CH_3 - CH_2 - OH$	0,25 0,25
	b. (1) $C_2H_2 + H_2 \xrightarrow{t^0, xt} C_2H_4$	0,5
	(2) $C_2H_4 + H_2O \xrightarrow{axit} C_2H_5OH$	0,5
	(3) $C_2H_5OH + O_2 \xrightarrow{mengiam} CH_3COOH + H_2O$	0,5
	(HSKT viết đúng câu a là đạt điểm tối đa câu này)	
Câu 2. (3,0đ)	a. PTHH: $2C_2H_5OH + 2K \longrightarrow 2C_2H_5OK + H_2$ (1)	0,5
	$2K + 2H_2O \longrightarrow 2KOH + H_2$ (2)	0,5
	b. $V_r = \frac{35 \times 57,5}{100} = 20,125(ml)$	0,5
	$m_r = 20,125 \times 0,8 = 16,1(g)$	0,5
	c. $n_{C_2H_5OH} = \frac{16,1}{46} = 0,35(mol)$; $V_{H_2O} = 57,5 - 20,125 = 37,375(ml)$	0,25
	$m_{H_2O} = 1 \times 37,375 = 37,375(g)$; $n_{H_2O} = \frac{37,375}{18} = 2,0764(mol)$	0,25
	$n_{H_2} = \frac{n_{C_2H_5OH} + n_{H_2O}}{2} = \frac{2,0764 + 0,35}{2} = 1,2132(mol)$	0,25
	$V_{H_2} = 1,2132 \times 22,4 = 27,18(l)$	0,25
	(HSKT làm a, b là đạt điểm tối đa câu này)	0,25

DUYỆT CỦA TỔ CHUYÊN MÔN
TỔ TRƯỞNG

GIÁO VIÊN RA ĐỀ

Đặng Thị Bé

Nguyễn Thị Thu Lan

A. TRẮC NGHIỆM: (5,0 điểm)

3 đáp án đúng đạt 1,0 điểm; nếu 2 đáp án đúng 0,7 điểm và 1 đáp án đúng 0,3 điểm

Câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
ĐA	A	C	D	B	D	B	D	B	D	B	A	A	C	A	C

B. TỰ LUẬN: (5,0 điểm)

Câu	Đáp án	Điểm
Câu 1. (2,0đ)	a. Viết công thức phân tử và công thức cấu tạo của rượu etylic. $C_2H_4O_2$, $CH_3 - COOH$	0,25 0,25
	b. (1) $C_2H_2 + H_2 \xrightarrow[t^0, xt]{} C_2H_4$	0,5
	(2) $C_2H_4 + H_2O \xrightarrow{axit} C_2H_5OH$	0,5
	(3) $C_2H_5OH + O_2 \xrightarrow{mengiam} CH_3COOH + H_2O$	0,5
	Nếu cân bằng sai hoặc thiếu điều kiện thì trừ 0,25 điểm cho 1 pthh (HSKT viết đúng câu a là đạt điểm tối đa câu này)	
Câu 2. (3,0đ)	a. PTHH: $2C_2H_5OH + 2Na \longrightarrow 2C_2H_5ONa + H_2$ (1)	0,5
	$2Na + 2H_2O \longrightarrow 2NaOH + H_2$ (2)	0,5
	b. $V_r = \frac{46 \times 40,25}{100} = 18,515(ml)$	0,5
	$m_r = 18,515 \times 0,8 = 14,812(g)$	0,5
	c.	
	$n_{C_2H_5OH} = \frac{14,812}{46} = 0,322(mol)$; $V_{H_2O} = 40,25 - 18,515 = 21,735(ml)$	0,25
	$m_{H_2O} = 1 \times 21,735 = 21,735(g)$; $n_{H_2O} = \frac{21,735}{18} = 1,2075(mol)$	0,25
	$n_{H_2} = \frac{n_{C_2H_5OH} + n_{H_2O}}{2} = \frac{1,2075 + 0,322}{2} = 0,76475(mol)$	0,25
	$V_{H_2} = 0,76475 \times 22,4 = 17,1304(l)$	
	(HSKT làm a, b là đạt điểm tối đa câu này)	0,25

DUYỆT CỦA TỔ CHUYÊN MÔN
TỔ TRƯỞNG

GIÁO VIÊN RA ĐỀ

Đặng Thị Bé

Nguyễn Thị Thu Lan