

A. Trắc nghiệm (5,0 điểm): 03 câu đúng được 1,0 điểm (nếu đúng thêm 01 câu cộng 0,3 điểm; đúng thêm 02 câu cộng 0,7 điểm).

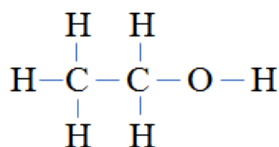
Câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
Trả lời	A	B	A	C	C	B	C	A	B	C	C	D	D	D	C

B. Tự luận (5,0 điểm)

Câu 1. (3,0 điểm)

a. Công thức phân tử của rượu etylic: C_2H_6O . 0,5đ

CTCT của rượu etylic:



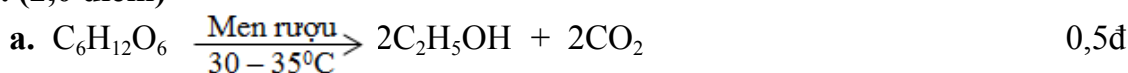
Viết gọn: $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH}$ hay $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 0,5đ

b.



Mỗi phương trình hóa học đúng được 0,5 điểm, cân bằng sai trừ 0,25 điểm/1 PT.

Câu 2. (2,0 điểm)



b. Số mol CO_2 : 1,5 mol 0,25đ

Khối lượng rượu etylic: 69 gam 0,25đ

c. Số mol glucozơ phản ứng: 0,75 mol 0,25đ

Khối lượng glucozơ phản ứng: 135 gam 0,25đ

Khối lượng glucozơ đã lấy lúc ban đầu: 180 gam 0,5đ

Vậy m = 180 gam

----- Hết -----

A. Trắc nghiệm (5,0 điểm): 03 câu đúng được 1,0 điểm (nếu đúng thêm 01 câu cộng 0,3 điểm; đúng thêm 02 câu cộng 0,7 điểm)

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

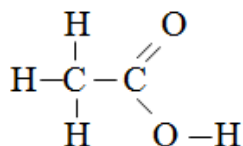
B. Tự luận (5,0 điểm)

Câu 1. (3,0 điểm)

a. Công thức phân tử của axit axetic: $C_2H_4O_2$.

0,5đ

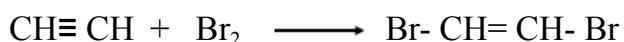
CTCT của axit axetic:



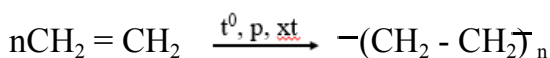
Thu gọn: CH_3-COOH hay CH_3COOH

0,5đ

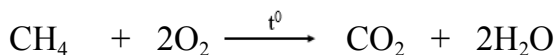
b.



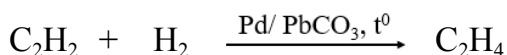
0,5đ



0,5đ



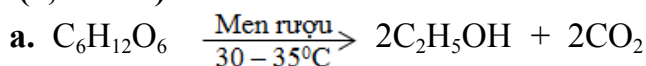
0,5đ



0,5đ

Mỗi phương trình hóa học đúng được 0,5 điểm, cân bằng sai trừ 0,25 điểm/1 PT.

Câu 2. (2,0 điểm)



0,5đ

b. Số mol CO_2 : 1 mol

0,25đ

Khối lượng rượu etylic: 46 gam

0,25đ

c. Số mol glucozơ phản ứng: 0,5 mol

0,25đ

Khối lượng glucozơ phản ứng: 90 gam

0,25đ

Khối lượng glucozơ đã lấy lúc ban đầu: 112,5 gam.

0,5đ

Vậy $m = 112,5$ gam.

----- Hết -----