

Câu 13. Để điều chế axit axetic, người ta lên men dung dịch loãng của chất nào sau đây?

- A. Natri axetat. B. Etyl axetat C. Rượu etylic. D. Kali axetat.

Câu 14. Cho biết nguyên tử X có điện tích hạt nhân là 19+, có 4 lớp electron, lớp ngoài cùng có 1 electron. Vậy trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học, X thuộc

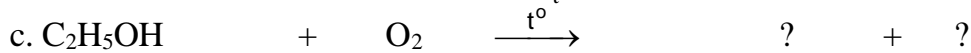
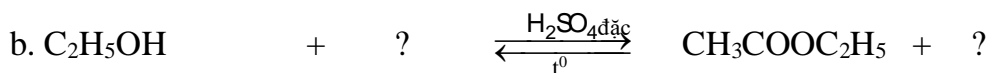
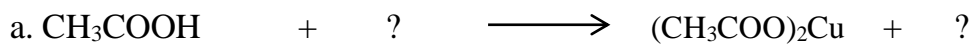
- A. chu kỳ 1, nhóm IV. B. chu kỳ 4, nhóm IV.
C. chu kỳ 4, nhóm I. D. chu kỳ 4, nhóm III.

Câu 15. Thủy phân hoàn toàn chất béo trong môi trường kiềm thì thu được

- A. este và nước. B. glyxerol và muối của axit béo.
C. glyxerol và các axit béo. D. hỗn hợp chỉ chứa các axit béo.

B. TỰ LUẬN: (5,0 điểm)

Câu 1. (1,5 điểm) Hoàn thành các phương trình hóa học sau.



Câu 2. (2,5 điểm) Cho 40,25 ml dung dịch rượu etylic 50⁰ phản ứng hoàn toàn với lượng dư kim loại natri (Na).

a. Viết phương trình hóa học của phản ứng xảy ra.

b. Tính khối lượng rượu etylic nguyên chất đã tham gia phản ứng. Biết rượu etylic nguyên chất có khối lượng riêng là 0,8 g/ml.

c. Tính thể tích khí hidro sinh ra (ở đktc). Biết khối lượng riêng của nước là 1,0 g/ml.

Câu 3. (1,0 điểm) Nêu hiện tượng và viết phương trình hóa học của phản ứng xảy ra khi đưa hỗn hợp khí metan (dư) và clo (màu vàng nhạt) ra ánh sáng.

----- **Hết** -----

Học sinh không được sử dụng bảng hệ thống tuần hoàn các nguyên tố hóa học.

**SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO
QUẢNG NAM**

**HƯỚNG DẪN CHẤM
KIỂM TRA HỌC KỲ II - NĂM HỌC 2020 - 2021
Môn: Hóa học – Lớp 9**

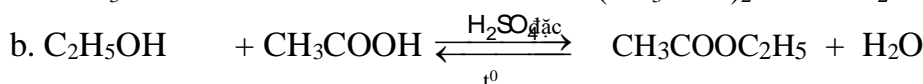
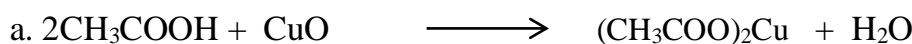
MÃ ĐỀ B

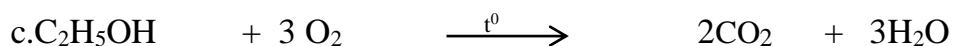
A. Trắc nghiệm (5 điểm): 03 câu đúng được 1,0 điểm (nếu đúng thêm 01 câu cộng 0,3 điểm; đúng thêm 02 câu cộng 0,7 điểm)

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

B. Tự luận (5 điểm)

Câu 1. (1,5 điểm)

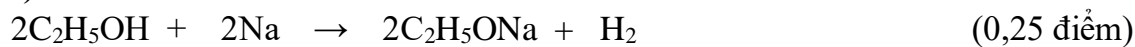




Mỗi phương trình hóa học đúng được 0,5 điểm, cân bằng sai trừ 0,25 điểm/1 PT.

Câu 2: (2,5 điểm)

a. (0,5đ)



b. (1,0đ)

Thể tích rượu etylic nguyên chất: 20,125 ml (0,5 điểm)

Khối lượng rượu etylic nguyên chất: 16,1 gam (0,5 điểm)

c. (1,0đ)

Số mol rượu etylic: 0,35 mol (0,25 điểm)

Thể tích nước: 20,125 ml

Khối lượng nước: 20,125 gam (0,25 điểm)

Số mol nước: 1,118 mol (0,25 điểm)

Thể tích khí hidro sinh ra (ở đktc): 16,4416 lit (0,25 điểm)

Câu 3: (1,0 điểm)

- Hiện tượng: Màu vàng nhạt của khí clo nhạt dần rồi mất màu. (0,5 điểm)

- PTHH: $CH_4 + Cl_2 \xrightarrow{\text{Ánh sáng}} CH_3Cl + HCl$ (0,5 điểm)