

HƯỚNG DẪN ÔN TẬP KIỂM TRA CUỐI HỌC KỲ II
PHÂN MÔN HÓA HỌC - LỚP 9
Năm học 2025- 2026

A. KIẾN THỨC CẦN NHỚ

1. Nêu tính chất hóa học của: Ethylic alcohol, acetic acid, lipid, glucose và saccharose. Tinh bột và cellulose, protein, polymer.
2. Viết CTCT của: Ethylic alcohol, acetic acid
3. Hãy kể tên các nguyên tố hóa học chủ yếu trong vỏ trái đất (hàm lượng)
4. Khái niệm về lipid, polymer.
5. Sơ lược hóa học vỏ trái đất và khai thác tài nguyên từ vỏ trái đất
6. Khai thác đá vôi. Công nghiệp Silicate (phần I)

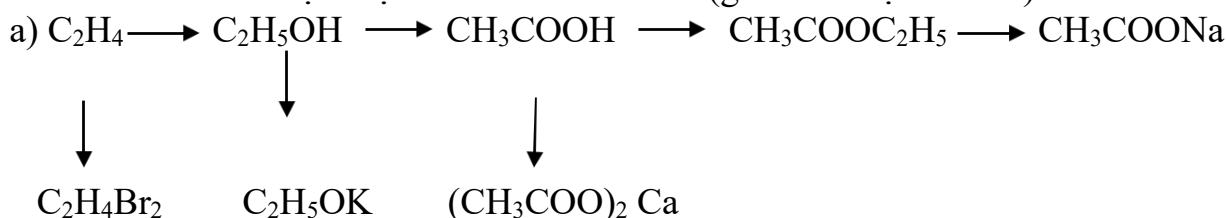
B. CÁC DẠNG BÀI TẬP MINH HỌA

1. Nêu hiện tượng và viết PTHH

Câu 1. Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng hóa học cho các trường hợp sau (nếu có).

- a) Cho kim loại Sodium vào dung dịch Ethylic alcohol ethylic.
- b) Cho viên zinc vào dung dịch acetic acid.
- c) Cho dung dịch muối sodium carbonate vào dung dịch acetic acid.

Câu 2. Viết PTPƯ thực hiện chuỗi biến hoá sau (ghi điều kiện nếu có)



b) Saccharose \rightarrow Glucose \rightarrow Ethylic alcohol \rightarrow Acetic acid \rightarrow Ethyl acetate \rightarrow Ethylic alcohol.

2. Nhận biết bằng PP hoá học: Hydrocarbon, ethylic alcohol, acetic acid, glucose, saccharose.

Câu 1. Nêu phương pháp hóa học để phân biệt các dung dịch đựng trong các lọ riêng biệt sau: Glucose, saccharose, tinh bột. Viết PTHH minh họa nếu có.

Câu 2. Nêu phương pháp hóa học để phân biệt các dung dịch đựng trong các lọ riêng biệt sau: Lòng trắng trứng, acetic acid, glucose, tinh bột. Viết PTHH minh họa nếu có.

3. Bài toán tính theo PTHH.

Câu 1. Cho 10,6 gam Na_2CO_3 tác dụng vừa đủ với dung dịch Acetic acid 10%.

- a) Viết PTHH xảy ra.
- b) Tính khối lượng dung dịch acid đã dùng
- c) Tính thể tích khí CO_2 thoát ra (đkc).
- d) Dẫn toàn bộ lượng CO_2 thu được qua dd nước vôi trong. Tính khối lượng kết tủa.

Câu 2. Đốt cháy hoàn toàn 11,5 gam Ethylic alcohol.

- a) Viết PTHH xảy ra.

b) Tính thể tích Ethylic alcohol đã dùng. Biết khối lượng riêng của Ethylic alcohol là 0,8 g/ml.

c) Cho lượng CO_2 ở trên hấp thụ vào dd NaOH 0,5 M lấy dư. Tính thể tích dd NaOH đã dùng.

4. Bài tập tổng hợp

Câu 1.

a) Trong quá trình nấu canh cua, thấy xuất hiện các tảng "gạch cua" nổi lên. Giải thích hiện tượng trên và cho biết thành phần chính của "gạch cua".

b) Khi cho chanh hoặc giấm vào sữa tươi và sữa đậu nành thấy có kết tủa xuất hiện. Giải thích.

c) Khi đốt tóc, móng tay, móng chân, lông vịt, sừng động vật sẽ có chung hiện tượng gì?

d) Vải tơ tằm có ưu điểm: độ bền cao, bề mặt vải mịn, có độ rủ nhẹ, phù hợp may trang phục, ... Em hãy cho biết:

- Thành phần hóa học chủ yếu của tơ tằm.

- Vì sao không dùng xà phòng có tính kiềm mạnh để giặt áo quần may bằng vải tơ tằm.

Câu 2.

a) Hãy liệt kê một số sản phẩm được tạo ra từ polymer thiên nhiên và từ polymer tổng hợp.

b) Ô nhiễm môi trường từ rác thải polymer ngày càng trầm trọng, trở thành vấn nạn của thế giới. Để giảm sử dụng vật liệu polymer không phân huỷ sinh học, vật liệu giấy đang dần trở nên quen thuộc hơn với người tiêu dùng, thân thiện với môi trường. Theo em, việc sử dụng vật liệu giấy thay cho vật liệu polymer không phân huỷ sinh học có tác dụng gì?

Câu 3. Hãy kể tên một số nguyên tố hóa học chủ yếu trong vỏ Trái Đất. Chúng ở trong các loại hợp chất nào? Các chất này có phải là nguồn tài nguyên vô tận để con người khai thác không?

Câu 4.

a) Viết công thức hóa học của một số hợp chất của nguyên tố oxygen trong vỏ Trái Đất mà em biết.

b) Dựa vào mức độ hoạt động hóa học của vàng, giải thích vì sao trong tự nhiên vàng chủ yếu tồn tại ở dạng đơn chất.

Câu 5. Hãy tìm hiểu thành phần hóa học và ứng dụng của cát. Việc khai thác cát trái phép ở các lòng sông, bãi biển có thể gây ra hậu quả gì?

Câu 6. Là học sinh, em có những hành động gì để góp phần tiết kiệm tài nguyên, khoáng sản cho đất nước?

-----Hết-----

Hoà Bình, ngày 03 tháng 4 năm 2026

NGƯỜI SOẠN NỘI DUNG

Hoàng Thị Hương