ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP CUỐI KÌ 2 HÓA 9 NĂM 2022-2023

1. LÍ THUYẾT
2. **Metan: Etilen:** CTCT, tính chất vật lí, tính chất hoá học.
3. **Axetilen:** CTCT, tính chất vật lí, tính chất hoá học.
4. **Dầu mỏ và khí thiên nhiên:** Tính chất vật lí, phương pháp crăckinh.
5. **Nhiên liệu:** Phân loại.
6. **Rượu etylic:** Độ rượu, cấu tạo phân tử, tính chất hoá học, điều chế.
7. **Axit axetic:** Cấu tạo phân tử, tính chất hoá học.
8. **Chất béo:** Thành phần và cấu tạo, tính chất hh
9. **Glucozơ:** Tính chất vật lí, tính chất hoá học.
10. BÀI TẬP

Câu 1: Hãy phân biệt các hợp chất sau:

* 1. Metan, etilen, cacbonic, axetilen
  2. Rượu etylic, axit axetic, glucozơ, saccarozơ.

Câu 2: Đốt cháy 23g chất hữu cơ A thu được 44g khí CO2 và 27g H2O.

1. Trong chất hữu cơ A có những nguyên tố nào?
2. Biết tỉ khối của A so với hiđro là 23. Tìm CTPT của A?

Câu 3: Tính thể tích rượu etylic nguyên chất có trong 250ml Rượu 40?

Câu 4: Cho 60g axit axetic tác dụng vừa đủ với rượu etylic thu được 55g etylaxetat và nước.

1. Viết PTHH?
2. Tính hiệu suất của phản ứng?

Câu 5: Cho 0,56 lit (ĐKTC) hỗn hợp khí gồm C2H4, C2H2 tác dụng hết với dung dịch brom dư, lượng brom đã tham gia phản ứng là 5,6g.

1. Hãy viết PTHH ?
2. Tính phần trăm thể tích của mỗi khí trong hỗn hợp ?

Câu 6: Đốy cháy V lit khí thiên nhiên chứa 96% CH4, 2% CO2 và 2% N2 về thể tích. Toàn bộ sản phẩm cháy được dẫn qua dung dịch Ca(OH)2 dư thấy tạo ra 4,9g kết tủa.

1. Viết PTHH (biết N2, CO2 không cháy).
2. Tính V (đktc).

Câu 7: Để thuỷ phân hoàn toàn 8,58kg một loại chất béo cần vừa đủ 1,2kg NaOH thu được 0,368kg glixerol và m kg hỗn hợp muối của axit béo.

1. Tính m.
2. Tính khối lượng xà phồng bánh có thể thu được từ m kg hỗn hợp các muối trên. Biết muối của axit béo chiếm 60% khối lượng xà phòng?

Câu 8: Để đốt cháy 4,48 lit khí etilen (đktc) cần phải dùng:

1. Bao nhiêu lit oxi?
2. Bao nhiêu lit không khí chứa 20% thể tích oxi?

.