**ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP CUỐI KÌ 2 HÓA 9 NĂM 2023-2024**

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

**Câu 1**: Hãy phân biệt các hợp chất sau:

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

**Câu 2:**  Viết các phương trình hóa học (ghi rõ điều kiện) biểu diễn những chuyển hóa sau:

a. Glucozơ → Rượu etylic  → Axit axetic → Etylaxetat → Axit axetic  → Canxi axetat

b.C2H4  →C2H6  →C2H5Cl → C2H5OH  →CH3COOH→CH3COONa  →CH4

**Câu 3:** 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 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:** 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 7**: 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?

**Câu 8:** Để xác minh đường gluocozo (thường có trong nước tiểu của người bệnh đái đường) người ta chọn thuốc thử nào? Viết phương trình hóa học để minh họa.

**Câu 9:**  Cho 2,24 lít (đktc) hỗn hợp khí axetilen và metan vào dung dịch brom, dung dịch brom bị nhạt màu. Sau phản ứng khối lượng dung dịch tăng 1,3g.

1. Tính khối lượng brom tham gia phản ứng.

2. Xác định thành phần % về thể tích của mỗi khí trong hỗn hợp.

......................................................................................................................