|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO**  **QUẢNG NAM**  ĐỀ CHÍNH THỨC | **KIỂM TRA HỌC KỲ II NĂM HỌC 2019-2020**  **Môn: HÓA HỌC – Lớp 9**  Thời gian: 45 phút (không kể thời gian giao đề)     |  | | --- | | MÃ ĐỀ: **B** | |

**A. TRẮC NGHIỆM: (5,0 điểm)**

**Chọn phương án trả lời đúng rồi ghi ra giấy thi: Ví dụ: 1 - A, 2 - B, …**

**Câu 1.** Hỗn hợp khí metan và oxi có thể gây nổ khi cháy. Hỗn hợp này nổ mạnh nhất khi tỉ lệ thể tích khí metan và khí oxi lần lượt là

**A.** 2 : 1. **B.** 1 : 2. **C.** 1 : 3. **D.** 2 : 3.

**Câu 2.** Thủy phân hoàn toàn chất béo trong môi trường kiềm, thu được

**A.** este và nước. **B.** glyxerol và muối của các axit béo.

**C.** glyxerol và các axit béo. **D.** hỗn hợp nhiều axit béo.

**Câu 3.** Tính chất hóa học đặc trưng của rượu etylic được gây ra bởi

**A.** một nguyên tử oxi. **B.** 6 nguyên tử hiđro.

**C.** các liên kết đơn. **D.** nhóm chức – OH.

**Câu 4.** Phản ứng hóa học giữa rượu etylic và axit axetic (có H2SO4đặc làm xúc tác) được gọi là phản ứng

**A.** thế. **B.** este hóa. **C.** xà phòng hóa. **D.** cộng.

**Câu 5.** Chất nào sau đây **không** tác dụng được với rượu etylic?

**A.** Zn. **B.** Na. **C.** O2. **D.** CH­3COOH.

**Câu 6.** Metan và etilen đều có thể tham gia phản ứng

**A.** cộng brom. **B.** thủy phân. **C.** cháy. **D.** trùng hợp.

**Câu 7.** Công thứcphân tử của axit axetic là

**A.** C2H6O. **B.** C2H4. **C.** C2H4O2. **D.** C3H8O.

**Câu 8.**Phản ứng hóa học đặc trưng của các hidrocacbon chỉ chứa các liên kết đơn trong phân tử là phản ứng

**A.** thủy phân. **B.** thế. **C.** phân hủy. **D.** cộng.

**Câu 9.** Cho một ít bột canxi cacbonat vào cốc chứa dung dịch axit axetic, thấy có sủi bọt khí. Khí thoát ra là

**A.** hidro. **B.** nitơ. **C.** oxi. **D.** cacbonic.

**Câu 10.** Glucozơ được dùng để

**A.** kích thích quả mau chín. **B.** làm dung môi trong công nghiệp.

**C.** tráng gương, tráng ruột phích. **D.** làm nhiên liệu.

**Câu 11.** Hợp chất nào sau đây **không** thuộc loại hidrocacbon?

**A.** C3H8. **B.** C2H5Cl. **C.** C4H10. **D.** CH4.

# **Câu 12.** Trong phân tử etilen, giữa 2 nguyên tử cacbon có

**A.** một liên kết đơn. **B.** một liên kết đôi.

**C.** hai liên kết đơn. **D.** một liên kết ba.

**Câu 13.** Dãy nào sau đây gồm các nguyên tố được sắp xếp theo chiều tính phi kim giảm dần?

**A.** F, I, Br, Cl. **B.** Br, Cl, I, F. **C.** F, Cl, Br, I. **D.** I, Br, Cl, F.

**Câu 14.** Sục từ từ khí etilen qua dung dịch brom vừa đủ, thấy màu của dung dịch brom

**A.** không thay đổi. **B.** đậm hơn lúc đầu.

**C.** nhạt dần và sau đó mất màu. **D.** nhạt hơn lúc đầu.

**Câu 15.** Độ rượu là

**A.** số ml rượu etylic có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước.

**B.** số ml nước có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước.

**C.** số gam nước có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước.

**D.** số gam rượu etylic có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước.

**B. TỰ LUẬN: (5,0 điểm)**

**Câu 1.** **(1,5đ)** Viết các phương trình hóa học thực hiện dãy chuyển hóa sau. Ghi rõ điều kiện (nếu có).

**(1)**

C4H10  → CH3COOH→ CH3COOC2H5

↓

**(2)**

**(3)**

CH3COOK

**Câu 2. (1,5đ)** Bằng phương pháp hóa học, hãy phân biệt các chất lỏng và dung dịch (chứa trong 3 lọ mất nhãn riêng biệt) sau: dung dịch glucozơ, axit axetic và rượu etylic. Viết phương trình hóa học của phản ứng xảy ra.

**Câu 3.** **(2,0đ)** Đốt cháy hoàn toàn 4,2 gam một chất hữu cơ X, thu được 6,72 lít khí CO2 (đo ở đktc) và 5,4 gam H2O.

a/ Chất X có những nguyên tố nào?

b/ Xác định công thức phân tử và viết công thức cấu tạo của X. Biết khối lượng mol của X nhỏ hơn 40 gam/mol.

*(Cho nguyên tử khối: C = 12, O = 16, H =1)*

--------- **Hết**---------