|  |  |
| --- | --- |
| **UBND QUẬN LONG BIÊN**  **TRƯỜNG THCS CỰ KHỐI**  **ĐỀ CHÍNH THỨC** | **KIỂM TRA HỌC KÌ II MÔN HÓA HỌC 9**  **NĂM HỌC 2022-2023**  Thời gian làm bài: 45 phút  Ngày kiểm tra: 15/4/2023 |

***Hãy tô vào đáp án đúng trong phiếu trả lời trắc nghiệm***

*(Cho biết: H = 1, O = 16, C = 12, Zn = 65, Na = 23)*

**Câu 1. Phương pháp nào sau đây *không* dùng để điều chế rượu etylic?**

**A.** Cho etilen tác dụng với nước (có xúc tác axit).

**B.** Nhiệt phân metan.

**C.** Lên men đường glucozơ.

**D.** Lên men tinh bột.

**Câu 2. Chất nào sau đây không phải là hợp chất hữu cơ ?**

**A.** Na2CO3 **B.** C2H5OH **C.** CH2Cl2 **D.** C2H4

**Câu 3. Công thức cấu tạo nào sau đây *sai*?**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** | H H  ⎟  H – C – O  ⎟  H | **B.** | H  ⎟  H – C – H  ⎟  H |
| **C.** | H H  ⎟ ⎟  H – C – C – H  ⎟ ⎟  H H | **D.** | H H  ⎟ ⎟  H – C – O – C – H  ⎟ ⎟  H H |

**Câu 4. Một hỗn hợp gồm: khí C­2H2, CO2, SO2 và hơi nước. Để thu được khí axetilen tinh khiết, người ta dẫn hỗn hợp lần lượt đi qua dung dịch nào?**

**A.** Brom và H2SO4 đặc. **B.** NaOH dư.

**C.** Brom dư. **D.** KOH dư và H2SO4 đặc.

**Câu 5. Chất nào sau đây được dùng làm nguyên liệu điều chế trực tiếp rượu etylic?**

**A.** Etan **B.** Etilen **C.** Metan **D.** Axetilen

**Câu 6. Trong phân tử etilen, giữa hai nguyên tử cacbon có:**

**A.** một liên kết đôi. **B.** hai liên kết đôi. **C.** một liên kết ba. **D.** một liên kết đơn.

**Câu 7. Trong 200 ml rượu 400 có chứa:**

**A.** 80 gam nước và 120 gam rượu nguyên chất.

**B.** 40 gam rượu nguyên chất và 160 gam nước.

**C.** 40 ml nước và 160 ml rượu nguyên chất.

**D.** 80 ml rượu nguyên chất và 120 ml nước.

**Câu 8. Trong hợp chất hữu cơ, hóa trị của các nguyên tố C, H, O lần lượt là:**

**A.** IV, I, II. **B.** IV, II, I. **C.** II, II, I. **D.** IV, II, II.

**Câu 9. Công thức nào dưới đây có cấu tạo dạng mạch vòng?**

**A.** CH2 = CH – CH3 **B.** CH ≡ C – CH3. **C.**  **D.** CH3 – CH2 – CH3.

**Câu 10. Công thức cấu tạo của rượu etylic là:**

**A.** CH3 – O – CH3 **B.** CH2 – CH2 – OH2 **C.** CH2 – CH3 – OH **D.** CH3 – CH2 – OH

**Câu 11. CH4 và C2H4 đều tham gia phản ứng nào?**

**A.** Cộng H2. **B.** Đốt cháy. **C.** Trùng hợp. **D.** Cộng Br2.

**Câu 12. Số ml rượu etylic có trong 50 ml rượu 30o là:**

**A.** 30 ml **B.** 45 ml **C.** 15 ml **D.** 60 ml

**Câu 13. Chất nào sau đây *không* phải là nhiên liệu?**

**A.** Than củi. **B.** Khí metan.

**C.** Dầu hỏa. **D.** Axit sunfuric đặc.

**Câu 14. Thuốc thử để phân biệt rượu etylic và giấm ăn là gì?**

**A.** Natri **B.** Quỳ tím **C.** Dung dịch NaOH **D.** Nước

**Câu 15. Rượu etylic phản ứng được với natri vì trong phân tử có:**

**A.** nguyên tử cacbon, hiđro và oxi. **B.** nguyên tử oxi và nguyên tử hiđro.

**C.** nhóm – OH. **D.** nguyên tử oxi.

**Câu 16. Hoá chất nào sau đây dùng để phân biệt CH4 và C2H4?**

**A.** Dung dịch bari clorua. **B.** Dung dịch brom.

**C.** Dung dịch phenolphtalein. **D.** Quỳ tím.

**Câu 17. Liên kết ba trong phân tử axetilen có đặc điểm nào sau đây?**

**A.** hai liên kết kém bền, một liên kết bền.

**B.** một liên kết kém bền, hai liên kết bền.

**C.** ba liên kết kém bền.

**D.** ba liên kết bền.

**Câu 18. Thể tích khí oxi (ở đktc) cần dùng để đốt cháy hết 5,6 lít khí etilen (ở đktc) là bao nhiêu?**

**A.** 22,4 lít **B.** 33,6 lít **C.** 16,8 lít **D.** 5,6 lít

**Câu 19. Độ rượu là:**

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

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

**C.** số ml rượu etylic có trong 1 lít hỗn hợp rượu với nước.

**D.** phần trăm rượu etylic có trong hỗn hợp rượu với nước.

**Câu 20. Số liên kết đơn trong phân tử C2H6 là bao nhiêu?**

**A.** 10. **B.** 12. **C.** 14. **D. 7**

**Câu 21. Chất nào dưới đây tác dụng được với dung dịch CH3COOH giải phóng khí CO2?**

**A.** CO **B.** CaCO3 **C.** NaOH **D.** Na

**Câu 22. Chất nào sau đây tác dụng được với Natri?**

**A.** CH3 – O – CH3. **B.** C6H6. **C.** CH3 – CH3. **D.** CH3 – CH2 – OH.

**Câu 23. Tính chất nào sau đây *không* phải của rượu etylic?**

**A.** Ít tan trong nước, nhẹ hơn nước.

**B.** Sôi ở 78,30C.

**C.** Là chất lỏng, không màu.

**D.** Hòa tan được nhiều chất như iot, benzen.

**Câu 24. Chất nào sau đây có khả năng tham gia phản ứng xà phòng hóa?**

**A.** Rượu etylic. **B.** Chất béo. **C.** Glucozơ. **D.** Axit axetic.

**Câu 25. Phản ứng giữa rượu etylic và axit axetic thuộc loại phản ứng nào?**

**A.** Thủy phân **B.** Trao đổi **C.** Trùng hợp **D.** Este hóa

**Câu 26. Công thức chung của chất béo là:**

**A.** RCOOC3H5 **B.** (RCOO)2C3H5 **C.** (RCOO)3C3H5 **D.** RCOOH

**Câu 27. Hòa tan hoàn toàn 6,5 gam Zn vào dung dịch CH3COOH. Thể tích khí H2 thoát ra (đktc) là bao nhiêu?**

**A.** 1,12 lít **B.** 3,36 lít **C.** 2,24 lít **D.** 0,56 lít

**Câu 28. Cho các chất sau : Zn, H2SO4, KOH, Na2CO3, CuO. Có bao nhiêu chất tác dụng được với axit axetic?**

**A.** 5 **B.** 4 **C.** 3 **D.** 2

**Câu 29. Chọn phương pháp tốt nhất làm sạch vết dầu ăn dính trên quần áo?**

**A.** Giặt bằng nước.

**B.** Giặt bằng xà phòng.

**C.** Giặt bằng giấm

**D.** Giặt bằng dung dịch axit sunfuric loãng.

**Câu 30. Phát biểu nào sau đây *sai*?**

**A.** Rượu etylic dùng để chế tạo dược phẩm như cồn sát trùng, cồn iot,…

**B.** Rượu etylic là loại đồ uống có lợi cho sức khỏe.

**C.** Rượu etylic có thể hòa tan nhiều chất nên được dùng làm dung môi pha vecni, nước hoa.

**D.** Rượu etylic cháy tỏa nhiều nhiệt nên được dùng làm nhiên liệu.

**Câu 31. Chất nào sau đây có tính axit?**

**A.** HO – CH2 – CH=O. **B.** CH3COOH. **C.** CH3 – CH=O. **D.** CH3 – CH2 – OH.

**Câu 32. Axit axetic có tính axit vì trong phân tử**

**A.** có nhóm – OH kết hợp với nhóm C=O tạo thành nhóm – C=O

**B.** có nhóm – OH và nhóm C=O OH

**C.** có hai nguyên tử oxi.

**D.** có nhóm – OH.

**Câu 33. Giấm ăn là dung dịch axit axetic có nồng độ bao nhiêu?**

**A.** Từ 3% - 6% **B.** Dưới 2% **C.** Trên 5% **D.** Từ2% - 5%

**Câu 34. Hóa chất nào sau đây được dùng để làm sạch lớp cặn ở đáy ấm đun nước?**

**A.** NaOH. **B.** Xà phòng. **C.** Giấm ăn. **D.** Rượu etylic.

**Câu 35. Thể tích khí hiđro (ở đktc) thu được khi cho 9,2 gam rượu etylic tác dụng hết với natri là bao nhiêu?**

**A.** 2,24 lít. **B.** 6,72. **C.** 17,92 lít. **D.** 8,96 lít.

**Câu 36. Tính chất nào sau đây *không* phải của axit axetic?**

**A.** Không vị. **B.** Tan vô hạn trong nước.

**C.** Có tính axit yếu. **D.** Là chất lỏng, không màu..

**Câu 37. Công thức cấu tạo thu gọn của axit axetic là:**

**A.** C2H5OH **B.** HCOOH **C.** CH3COOC2H5 **D.** CH3COOH

**Câu 38. Hợp chất nào dưới đây không tan trong nước?**

**A.** CH3-CH2-OH **B.** CH3COOC2H5 **C.** CH3-COOH **D.** NaCl

**Câu 39. Khi đun nóng chất béo với kiềm, sản phẩm tạo ra là gì?**

**A.** Rượu etylic và natri axetat.

**B.** Glixerol và muối của các axit béo.

**C.** Glixerol và các axit béo.

**D.** Rượu etylic và muối của các axit béo.

**Câu 40. Loại dầu nào sau đây không phải chất béo?**

**A.** Dầu gấc **B.** Dầu oliu **C.** Dầu luyn **D.** Dầu cá

***------ HẾT ------***