|  |  |
| --- | --- |
| **PHÒNG GD & ĐT GIA LỘC****TRƯỜNG THCS GIA TÂN** | **ĐỀ THI THỬ VÀO LỚP 10 THPT** **MÔN: HÓA HỌC****NĂM HỌC: 2020 - 2021**Thời gian làm bài: 45 phút*(Đề này gồm 25 câu, 04 trang)* |

 Hãy chọn đáp án đúng cho các câu dưới đây? (0,4 đ/1 câu)

**Câu 1.** **Oxit axit là:**

**A.** Những oxit tác dụng với dung dịch axit tạo thành muối và nước.

**B.** Những oxit tác dụng với dung dịch bazơ tạo thành muối và nước.

**C.** Những oxit không tác dụng với dung dịch bazơ và dung dịch axit.

**D.** Những oxit chỉ tác dụng được với muối.

**Câu 2.** **Dùng quì tím để phân biệt được cặp chất nào sau đây:**

**A.** Dung dịch HCl và dung dịch KOH. **B.** Dung dịch HCl và dung dịch H2SO4

**C.** Dung dịch Na2SO4 và dung dịch NaCl. **D.** Dung dịch NaOH và dung dịch KOH.

**Câu 3. Dãy các chất thuộc loại axit là:**

**A.** HCl, H2SO4, Na2S, H2S. **B.** Na2SO4, H2SO4, HNO3, H2S.

**C.** HCl, H2SO4, HNO3, Na2S. **D.** HCl, H2SO4, HNO3, H2S.

**Câu 4. Dãy các kim loại đều tác dụng với dung dịch axit clohiđric:**

**A.** Al, Cu, Zn, Fe. **B.** Al, Fe, Mg, Ag.

**C.** Al, Fe, Mg, Cu. **D.** Al, Fe, Mg, Zn.

**Câu 5. Theo thành phần nguyên tố, hợp chất hữu cơ được chia thành**

**A.** hiđrocacbon và các chất không phải hiđrocacbon.

**B.** hiđrocacbon và các hợp chất chứa oxi.

**C.** hiđrocacbon và dẫn xuất của hiđrocacbon.

**D.** hiđrocacbon và các hợp chất có nhóm chức.

**Câu 6. Ứng dụng nào sau đây không phải của axit axetic ?**

**A.** Pha giấm ăn **B.** Sản xuất dược phẩm, phẩm nhuộm, thuốc diệt côn trùng

**C.** Sản xuất cồn **D.** Sản xuất chất dẻo, tơ nhân tạo

**Câu 7. Cho một mẫu giấy quỳ tím vào dung dịch NaOH. Thêm từ từ dung dịch HCl vào cho đến dư ta thấy màu giấy quì:**

**A.** Màu đỏ không thay đổi **B.** Màu đỏ chuyển dần sang xanh.

**C.** Màu xanh không thay đổi **D.** Màu xanh chuyển dần sang đỏ.

**Câu 8. Cho phản ứng: BaCO3 + 2X → H2O + Y + CO2**

 **X và Y lần lượt là:**

**A.** H2SO4 và BaSO4 **B.** HCl và BaCl2

**C.** H3PO4 và Ba3(PO4)2 **D.** H2SO4 và BaCl2

**Câu 9. Dãy chất phản ứng với axit axetic là**

**A.** ZnO, Cu, Na2CO3, KOH **B.** ZnO, Fe, Na2CO3, Ag

**C.** SO2, Na2CO3, Fe, KOH **D.** ZnO, Na2CO3, Fe, KOH

**Câu 10. Đốt cháy hoàn toàn một hiđrocacbon X thu được tỉ lệ số mol CO2 và số mol H2O là 2:3. Vậy hiđrocacbon X là**

**A.** CH4 **B.** C2H4 **C.** C2H6  **D.** C3H6

**Câu 11. CuO tác dụng với dung dịch H2SO4 tạo thành**

**A.** Dung dịch không màu. **B.** Dung dịch có màu lục nhạt.

**C.** Dung dịch có màu xanh lam. **D.** Dung dịch có màu vàng nâu.

**Câu 12. Hiện tượng xảy ra khi cho giấm hoặc chanh vào sữa bò hoặc sữa đậu nành là:**

**A.** sữa bò và sữa đậu nành bị vón cục

**B.** sữa bò và sữa đậu nành hòa tan vào nhau

**C.** sữa bò và sữa đậu nành bị chuyển sang màu đỏ

**D**. Có bọt khí xuất hiện

**Câu 13. Đốt cháy chất hữu cơ X (là một trong số các chất tinh bột, saccarozơ, glucozơ, protein) thấy tạo ra sản phẩm là CO2, H2O và khí N2. Vậy X có thể là:**

**A.** Tinh bột **B.** Saccarozơ **C.** Glucozơ **D.** Protein

**Câu 14. CaO để lâu trong không khí bị giảm chất lượng là vì:**

**A.** CaO tác dụng với O2 **B.** CaO tác dụng với CO2

**C.** CaO dụng với nước **D.** Cả B và C

**Câu 15. Để loại bỏ khí CO2 có lẫn trong hỗn hợp (CO, CO2) , người ta cho hỗn hợp đi qua dung dịch chứa:**

**A.** HCl **B.** Ca(OH)2 **C.** Na2SO4 **D.** NaCl

**Câu 16. Thuốc thử nào sau đây có thể phân biệt được saccarozơ, glucozơ, rượu etylic, axit axetic?**

**A.** Quỳ tím và H2SO4 loãng **B.** Kim loại Na

**C.** Dung dịch AgNO3 **D.** Quỳ tím, dung dịch AgNO3/NH3, H2SO4

**Câu 17. Hòa tan 12,6 gam natrisunfit vào dung dịch axit sufuric dư. Thể tích khí SO2 thu được ở đktc là**

**A.** 2,24 lít **B.** 3,36 lit **C.** 1,12 lít **D.** 4,48 lít

**Câu 18. Hòa tan hết 11,7g hỗn hợp gồm CaO và CaCO3 vào 100 ml dung dịch HCl 3M. Khối lượng muối thu được là**

**A.** 16,65 gam **B.** 15,56 gam **C.** 166,5 gam **D.** 155,6 gam

**Câu 19. Cho 100ml dung dịch H2SO4 2M tác dụng với 100ml dung dịch Ba(NO3)21M, nồng độ mol/l của các chất có trong dung dịch sau phản ứng lần lượt là:**

**A.** 2M và 1M **B.**1,5M và 0,5M **C.** 1M và 2M **D.** 1M và 0,5M

**Câu 20. Cho một lượng glucozơ lên men để điều chế ancol etylic, khí CO2 sinh ra được dẫn vào nước vôi trong có dư, thu được 80 gam một kết tủa. Hiệu suất phản ứng lên men là 80%. Khối lượng ancol etylic thu được là:**

**A.** 14 gam **B.** 29,44 gam **C.** 15 gam **D.** 20,72 gam

**Câu 21. Hoà tan hoàn toàn 12,1 gam hỗn hợp bột CuO và ZnO cần 100 ml dung dịch HCl 3M. Thành phần phần trăm theo khối lượng của mỗi oxit trong hỗn hợp ban đầu là**

**A.** 33,06% và 66,94% **B.** 23,06% và 76,94%

**C.** 22,03% và 77,97% **D.** 18,02% và 81,98%

**Câu 22. Cho 0,53g muối cacbonat của kim loại hoá trị I tác dụng với dung dịch HCl cho 112ml khí CO2. Công thức phân tử của muối là:**

**A.** NaHCO3 **B.** Na2CO3 **C.** NaCO3 **D.** Na2HCO3

**Câu 23. Cho một oxit kim loại có khối lượng là 7,2 gam tác dụng vừa đủ với HCl cho 12,7 gam muối clorua của kim loại đó. Công thức của oxit kim loại là:**

**A.** Al2O3 **B.** FeO **C.** CuO **D.** CaO

**Câu 24. Sục 1,68 lit hỗn hợp khí gồm CH4 và C2H4 ở ĐKTC vào bình đựng dung dịch Brom dư, sau phản ứng thấy lượng Brom trong bình đã phản ứng mất 8 gam. Phần trăm theo thể tích của mỗi khí có trong hỗn hợp đầu là**

**A.** 33,33% và 66,67% **B.** 63,27% và 36,73%

**C.** 15,31% và 84,69% **D.** 43,57% và 56,43%

**Câu 25. Đốt cháy 3 gam hợp chất hữu cơ A, thu được 8,8 gam khí CO2 và 5,4 gam H2O. Tìm công thức phân tử của A, biết phân tử khói của A nhỏ hơn 40.**

**A.**CH4 **B.** C2H6  **C.** C3H8 **D.** C2H4

**Đáp án: 0,4 điểm/đáp án đúng**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 |
| Đáp án | B | A | D | D | C | C | D | A | D | C | C | A | D |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 |
| Đáp án | D | B | D | A | A | D | B | A | B | B | A | B |