**Bài tập Hóa 9. ( Phiếu số 3)**

***Chọn câu trả lời đúng***:

1. Cho 1,2 g kim loại hóa trị II tác dụng với dd HCl dư, thu được 1,12 lít H2 (đktc). K loại đó là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Ba | B. Ca | C. Mg | D. Zn |

2. Sản phẩm của phản ứng giữa oxit axit với nước là:

|  |  |
| --- | --- |
| A. Kim loại | B. Bazơ |
| C. Muối | D. Axit |

3. Oxit nào sau đây là oxit trung tính:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. CO | B. CO2 | C. N2O5 | D. P2O5 |

4. Cho một lượng magie dư vào 100 ml dung dịch H2SO4, phản ứng xong thu được 2,24 lít khí (đktc). Khối lượng Mg phản ứng là:

|  |  |
| --- | --- |
| A. 4,8 g | B. 1,2 g |
| C. 2,4 g | D. 0,6 g |

5. Kẽm tác dụng với dung dịch axit clohiđric sinh ra:

|  |
| --- |
| A. Dung dịch có màu xanh lam và chất khí màu nâu. |
| B. Dung dịch không màu và chất khí cháy được trong không khí. |
| C. Dung dịch không màu và chất khí có mùi hắc. |
| D. Dung dịch có màu vàng nâu và chất khí không màu. |

6. Dãy các bazơ bị nhiệt phân huỷ tạo thành oxit bazơ tương ứng và nước:

|  |
| --- |
| A. Cu(OH)2, Al(OH)3, Mg(OH)2 |
| B. Cu(OH)2, Al(OH)3, NaOH |
| C. Fe(OH)3, Cu(OH)2, KOH |
| D. Ba(OH)2, KOH, NaOH |

7. Dãy các kim loại nào được sắp xếp theo thứ tự hoạt động hoá học tăng dần:

|  |  |
| --- | --- |
| A. Na, Al, Fe, Ag, Pb, Au | B. Au, Ag, Pb, Al, Fe, Na |
| C. Au, Ag, Pb, Fe, Al, Na | D. Na, Al, Fe, Pb, Ag, Au |

8. Khi phân hủy bằng nhiệt 14,2 g CaCO3 và MgCO3 ta thu được 3,36 lít CO2 ở đktc. Thành phần phần trăm về khối lượng các chất trong hỗn hợp đầu là:

A. 29,58% và 70,42% B. 70,42% và 29,58%

C. 65% và 35% D. 35% và 65%

9. Phi kim có tính phi kim yếu nhất trong các phi kim: S, P, Si, Cl là

A.P B.S C**.** Si D**.** Cl

10. Đốt cháy hoàn toàn 9 gam hợp chất hữu cơ X chứa C, H và O thu được 19,8 gam khí CO2 và 10,8 gam H2O. Vậy X là

A. C2H5OH. B. CH3COOH. C. C3H8O. D. CH4O.

11. Công thức hóa học của kali hiđroxit là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. KNO3 | B. K2SO4 | C. K2O | D. KOH |

12. Muối nào sau đây **không** bị nhiệt phân hủy

A. Ca(HCO3)2 B. K2CO3 C. CaCO3 D. KClO3

13. Hòa tan 5,6 g oxit của kim loại hóa trị II bằng 100 ml dung dịch H2SO4 loãng 3 M. Sau phản ứng, người ta phải trung hoà hết lượng axit còn dư bằng 160 g dung dịch NaOH 10%. Kim loại đó là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Fe | B. Mg | C. Ca | D. Zn |

14. Dung dịch tác dụng được với các dung dịch : Fe(NO3)2 , CuCl2 là:

|  |  |
| --- | --- |
| A. Dung dịch NaOH | B. Dung dịch BaCl2 |
| C. Dung dịch AgNO3 | D. Dung dịch HCl |

15. Dãy oxit nào sau đây tác dụng với dung dịch bazơ KOH:

|  |  |
| --- | --- |
| A. P2O5, CaO, N2O5 | B. SO2, CO2, K2O |
| C. SO3, CO2, SO2 | D. CaO, Na2O, K2O |

16. Chất nào sau đây không phải là hợp chất hữu cơ?

A**.** C2H6O B**.** CaCO3 C**.** CH4 D**.** C2H4

17. Ứng với công thức phân tử của C4H10 ( butan) sẽ có tất cả bao nhiêu CTCT?

A. 1 B. 2 C. 3 D. 4

18. Cho 42 g MgCO3vào dung dịch HCl dư, thể tích CO2 thu được ở đktc là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. 1,12 lít | B. 2,24 lít | C. 11,2 lít | D. 22,4 lít |

19. Trong bột Fe lẫn Al, để làm sạch bột Fe có thể đem ngâm trong dung dịch:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. dd NaOH | B. H2O | C. dd HCl | D. dd CuSO4 |

20. Kim loại nào tác dụng được với axit H2SO4 loãng trong các kim loại sau đây:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Cu | B. Ag | C. Ca | D. Au |

21. Tính chất vật lý nào sau đây là tính chất của sắt:

|  |  |
| --- | --- |
| A. Tan trong nước | B. Nhẹ hơn không khí |
| C. Nhiệt độ nóng chảy thấp | D. Nhiễm từ. |

22. - Các nguyên tố sau O, K, Al, F, Mg, P. Hãy chỉ ra thứ tự sắp xếp đúng theo chiều tính kim loại giảm dần, tính phi kim tăng dần

A. Mg, Al, K, F, P, O. B. Al, K, Mg, O, F, P.

C. K, Mg, Al, F, O, P. D. K, Mg, Al, P, O, F.

23. Nhỏ từ từ dung dịch NaOH vào dung dịch CuCl2 đến khi kết tủa không tạo thêm nữa thì dừng lại. Lọc kết tủa rồi đem nung đến khối lượng không đổi thu được chất rắn nào sau đây:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Cu | B. CuO | C. Cu(OH)2. | D. Cu2O |

24. Dung dịch muối không phản ứng với Fe là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. CuSO4 | B. AgNO3 | C. CuCl­2 | D. MgCl­2 |

**25.** Công thức cấu tạo của một hợp chất cho biết .

A. Thành phần phân tử.

B. Trật tự liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử.

C. Thành phần phân tử và trật tự liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử.

D. thành phần phân tử và sự tham gia liên kết với các hợp chất khác.**.**

26. Trộn 0,3 mol MgCl2 với dung dịch có chứa 11,2 g KOH. Lọc hỗn hợp các chất sau phản ứng được kết tủa và nước lọc. Nung kết tủa đến khối lượng không đổi. Khối lượng chất rắn thu được sau khi nung là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. 2 g | B. 8 g | C. 4 g | D. 16 g |

27.Dãy các chất nào sau đây đều là hiđrocacbon ?

A. C2H6, C4H10, C2H4. B. CH4, C2H2, C3H7Cl.

C. C2H4, CH4, C2H5Cl. D. C2H6O, C3H8, C2H2.

**28.**  Cho các công thức cấu tạo sau:

1. CH3 – CH2 – CH2 – CH2 – OH 

 

­­Các công thức trên biểu diễn mấy chất ?

A. 1 B. 2 C. 3 D. 4