|  |  |
| --- | --- |
|  | **ĐỀ THI THỬ VÀO LỚP 10 THPT****MÔN: HÓA HỌC (ĐỀ 1)** |

Cho: Na = 23, O = 16, H = 1, C = 12, Cu = 64, , Ca = 40, Fe = 56, Ag=108, Cl = 35,5,

 Al = 27, Mg = 24, K = 39, Zn = 65,

**Câu 1**. Phát biểu nào sau đây là đúng

A. Oxit bazơ là những oxit tác dụng với dung dịch bazơ tạo thành muối và nước

B. Oxit axit là những oxit tác dụng với dung dịch axit và dung dịch bazơ tạo thành muối và nước

C. Muối là hợp chất mà phân tử gồm một hay nhiều nguyên tử kim loại liên kết với 1 hay nhiều gốc axit

D. Axit là hợp chất mà phân tử gồm một hay nhiều nguyên tử kim loại liên kết với 1 hay nhiều gốc axit

**Câu 2**. Tính chất hóa học nào **không** phải của axit

|  |  |
| --- | --- |
| 1. A.Tác dụng với kim loại
 | 1. B.Tác dụng với muối
 |
| 1. C.Tác dụng với oxit axit
 | 1. D.Tác dụng với oxit bazơ
 |

**Câu 3**. Nguyên liệu sản xuất nhôm là quặng

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Hematit | B. Manhetit | C. Boxit | D. Pirit |

**Câu 4**. Cặp chất nào không tác dụng được với nhau

|  |  |
| --- | --- |
| 1. A.Khí flo và hidro
 | 1. B.Lưu huỳnh và oxi
 |
| 1. C.Bột sắt và bột lưu huỳnh
 | 1. D.Cacbon và nước
 |

**Câu 5**.Công thức nào sau đây viết sai

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. CH3-OH | B. CH3-CH2-Cl | C. CH3-CH3-OH | D. CH3-CH2-CH3 |

**Câu 6**. Phát biểu nào sau đây sai

1. Axit axetic là chất lỏng không màu, vị chua, tan vô hạn trong nước
2. Axit axetic là nguyên liệu điều chế dược phẩm, phẩm nhuộm, chất dẻo, tơ nhân tạo.
3. Giấm ăn là dung dịch axit axetic có nồng độ từ 5 đến 7%
4. Bằng cách oxi hóa butan với chất xúc tác thích hợp người ta thu được axit axetic

**Câu 7**. Dung dịch tác dụng được với các dung dịch Fe(NO3)2, CuCl2 là

|  |  |
| --- | --- |
| 1. A.Dung dịch NaOH
 | 1. B.Dung dịch HCl
 |
| 1. C. Dung dịch AgNO3
 | 1. D. Dung dịch BaCl2
 |

**Câu 8**. Cặp chất nào sau đây gây nổ khi trộn với nhau theo tỷ lệ thể tích 1:2

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. H2 và O2 | B. H2 và Cl2 | C. CH4 và H2 | D. CH4 và O2 |

**Câu 9**. Hiện tượng gì xảy ra khi cho mẩu natri(Na) vào dung dịch đồng sunfat CuSO4

A. Natri tan dần, có khí không màu thoát ra, tạo ra kết tủa màu xanh lam.

B. Natri tan dần, dung dịch chuyển thành màu xanh lam

C. Không có hiện tượng

D. Xuất hiện kết tủa trắng

**Câu 10.** Chất nào sau đây làm mất màu dung dịch brom và tham gia phản ứng trùng hợp

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. CH4 | B. CH3-CH3 | C. CH3-CH2-OH | D. CH2=CH-CH3 |

**Câu 11**Trong phòng thí nghiệm có thể thu khí CH4 bằng cách

|  |  |
| --- | --- |
| A. Đẩy không khí (ngửa bình) | B. Đẩy axit |
| C. Đẩy nước (úp bình) | D. Đẩy bazơ |

**Câu 12**. Chứng minh sự có mặt của khí CO và CO2 trong hỗn hợp, người ta dẫn hỗn hợp khí qua (1), sau đó dẫn khí còn lại qua (2) thấy có kết tủa màu đỏ xuất hiện. Hóa chất đem sử dụng ở (1), (2) lần lượt là

|  |
| --- |
| A. Nước vôi trong, đồng (II) oxit nung nóng |
| B. Kali hidroxit, đồng (II) oxit nung nóng |
| C. Natri hidroxit, đồng (II) oxit nung nóng |
| D. Nước vôi trong, kali hidroxit |

**Câu 13**. Ngâm dây kẽm trong dung dịch FeSO4 trong một thời gian, lấy dây kẽm ra rửa sạch đem cân lại thì khối lượng dây kẽm so với ban đầu là

|  |  |
| --- | --- |
| A. Tăng | B. Giảm |
| C. Không thay đổi | D. Có thể xảy ra cả 3 trường hợp A,B và C |

**Câu 14**. Khi lên men glucozơ, người ta thấy thoát ra 11,2 lít khí CO2 ở đktc. Tính khối lượng rượu etylic tạo thành sau khi lên men

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. 20g | B.22g | C. 21g | D. 23g |

**Câu 15**Để loại bỏ khí CO2 trong hỗn hợp khí gồm CO2 và C2H4 người ta dùng

|  |  |
| --- | --- |
| A. dung dịch Ca(OH) 2 dư | B. nước cất |
| C. khí oxi | D. khí Clo dư  |

**Câu 16** Để nhận biết NaOH, Ba(OH)2, NaCl bằng phương pháp hóa học người ta sử dụng những hóa chất nào

|  |  |
| --- | --- |
| A. H2O, quỳ tím, H2SO4 | B. H2O, quỳ tím  |
| C. H2O, H2SO4 | D. quỳ tím, H2SO4 |

**Câu 17**. Hoà tan 6,2 g natri oxit vào 193,8 g nước thì được dung dịch A. Nồng độ phần trăm của dung dịch A là: A. 4%. B. 6%. C. 4,5% D. 10%

**Câu 18.** Để đốt cháy 4,48 lít khí etilen cần phải dùng thể tích khí oxi (ở đktc) là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. 13,44 lít | B. 1,344 lít  | 134,4 lít | 0,1344 lít |

**Câu 19**. Đốt cháy V lít khí thiên nhiên chứa 96% CH4, 2% N2 và 2% CO2 về thể tích. Toàn bộ sản phẩm cháy được dẫn qua dung dịch Ca(OH)2 dư thấy tạo ra 4,9 gam kết tủa. V là

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

**Câu 20**. Cho 1,6 gam đồng (II) oxit tác dụng với 100 gam dung dịch axit sunfuric có nồng độ 20%. Nồng độ phần trăm của muối tạo thành có trong dung dịch sau khi phản ứng kết thúc.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. 3,15% | B. 31,5% | C. 0,315% | D. 2,9% |

**Câu 21**. Cho kim loại M tác dụng với Cl2 được muối X; cho kim loại M tác dụng với dd HCl được muối Y. Nếu cho kim loại M tác dụng với dd muối X ta cũng được muối Y. Kim loại M có thể là :

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

**Câu 22**. Cho 36g hỗn hợp gồm Fe3O4 và Cu vào dd HCl dư. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, còn lại chất rắn không tan là A. Hòa tan hết A trong H2SO4 đn dư thu được 2,24 l khí (ở đktc). Phần trăm khối lượng Cu trong hỗn hợp đầu là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A . 17,78% | B. 35,56 % | C. 26,67 % | D. 64,24 %  |

**Câu 23**. Đốt cháy 4,5g hợp chất hữu cơ thu được 6,6 g khí CO2 và 2,7 gam H2O. Công thức phân tử của hợp chất hữu cơ.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. A.C2H6O
 | 1. B.C2H4
 |
| 1. C. C2H4O2
 | 1. D. CH4
 |

**Câu *24.*** Cho 7,2 gam một oxit sắt tác dụng với dung dịch axit HCl có dư. Sau phản ứng thu được 12,7 gam một muối khan. Công thức hóa học của oxit sắt đó là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Fe2O3 | B. FeO | C. Fe3O4 | D. Fe3O2 |

**Câu *25*** Cho 0,83 gam hỗn hợp gồm nhôm và sắt tác dụng với dung dịch H2SO4 loãng dư, sau phản ứng thu được 0,56 lít khí (đktc). Thành phần phần trăm theo khối lượng của nhôm, sắt có trong hỗn hợp ban đầu..

|  |  |
| --- | --- |
| A. %Al= 32,53%, %Fe=67,47% | B. *%Al= 53%, %Fe=47%* |
| C. *:%Al= 35%, %Fe=65%* | D. *:%Al= 50%, %Fe=50%* |