*Đề 10 – Ngày 1- 6*

*Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố: H=1; O=16; S=32; Cl=35,5; N=14; P=31; C=12; Na=23; K=39; Mg=24; Ca=40; Ba=137; Al=27; Fe=56; Cu=64; Ag=108.*

**Câu 1.** Oxit là:

A. Hỗn hợp của nguyên tố oxi với một nguyên tố hoá học khác.

B. Hợp chất của nguyên tố phi kim với một nguyên tố hoá học khác.

C. Hợp chất của oxi với một nguyên tố hoá học khác.

D. Hợp chất của nguyên tố kim loại với một nguyên tố hoá học khác.

**Câu 2.** Dãy chất gồm các oxit axit là

|  |  |
| --- | --- |
| A. CO2, SO2, NO, P2O5. C. SO2, P2O5, CO2, SO3.  | B. CO2, SO3, Na2O, NO2. D. H2O, CO, NO, Al2O3. |

**Câu 3*.***

Kim loại nào sau đây có tính dẫn điện tốt nhất trong số tất cả các kim loại?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1. Bạc
 | 1. Sắt
 | 1. Đồng
 | 1. Nhôm
 |

**Câu 4**: Hãy cho biết cách sắp xếp nào sau đây đúng theo chiều tính kim loại giảm dần:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. K, Na, Mg, Al; | B. Na, Mg, Al,K; | C. Al, K, Na, Mg; | D. Mg, K, Al, Na. |

**Câu 5**: Dựa vào dữ kiện nào trong số các dữ kiện sau đây để có thể nói một chất là vô cơ hay hữu cơ?

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Trạng thái (rắn, lỏng, khí)

C. Màu sắc  | 1. Độ tan trong nước ;

D. Thành phần nguyên tố; |

**Câu 6**: Hãy cho biết chất nào trong các chất sau đây có thể làm mất màu dung dịch nước brom|:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. C2H6;  | B. C2H4; | C. C2H6O; | D. CH4 |

**Câu 7**: Oxit  tác dụng với nước tạo ra dung dịch làm quỳ tím hóa xanh là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1. CO2
 | B. P2O5                      | C. Na2O                      | D. MgO |

**Câu 8** : Oxit  khi tác dụng với nước  tạo ra dung dịch axit sunfuric là:

   A. CO2                     B. SO3                    C. SO2                    D. K2O

**Câu 9:**Dãy gồm các kim loại tác dụng được với dung dịch HCl loãng là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Fe,  Cu, Mg. | B.  Zn,  Fe,  Cu. | C.  Zn,  Fe,  Al. | D.  Fe,  Zn,  Ag |

**Câu 10**

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

|  |  |
| --- | --- |
| A.Cu(OH)2; Zn(OH)2; Al(OH)3 ; C.Fe(OH)3; Cu(OH)2; KOH;  | B.Cu(OH)2; Al(OH)3; NaOHD. Fe(OH)3; Cu(OH)2; Ba(OH)2;  |

**Câu 11**. Có 3 lọ mất nhãn đựng riêng biệt 3 dung dịch của 3 chất: HCl, Na2SO4, Ba(OH)2, H2SO4;  Chỉ dùng một hóa chất nào sau đây để phân biệt chúng ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Dung dịch BaCl2 | B.  Quỳ tím | C.  Dung dịch NaOH | D.  Zn |

**Câu 12.** 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      C. Màu xanh không thay đổi  | B. Màu đỏ chuyển dần sang xanh D. Màu xanh chuyển dần sang đỏ |

**Câu 13**. Dung dịch ZnSO4 có lẫn tạp chất là CuSO4. Dùngkim loại nào sau đây để làm sạch dung dịch ZnSO4?

A. Fe; B. Zn; C. Cu; D. Mg

**Câu 14**. Trong số các chất sau . Chất nào Tác dụng được với Na :

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. CH3-CH3; | B. CH3-CH2-OH; | C. C6H6; | D. CH3-O-CH3. |

**Câu 15.** Hòa tan 14,2 g P2O5 vào nước được 2 lít dung dịch. Nồng độ mol của dung dịch thu được là:

A .0,1M              B. 0,2 M               C. 0,3M               D. 0,4M

**Câu 16.** Cho 50 g CaCO3vào dung dịch HCl dư thể tích CO2 thu được ở đktc là:

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

**Câu 17**. Cho a g Fe vào dung dịch HCl, sau phản ứng thu được 3,36 lít khí ở đktc. Vậy a có giá trị:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. 9 g | 1. 4,8 g
 | 1. 8,4 g
 | 1. 8,6 g
 |

**Câu 18**. Để đốt cháy 4,48 lit khí etilen (ở đktc) cần phải dùng bao nhiêu lit khí oxi : A. 13,04 lit ; B. 1344 lit ; C. 1,34 lit ; D.13,44 lit.

**Câu 19.** Cho 20 gam hỗn hợp X gồm CuO và Fe2O3 tác dụng vừa đủ với 0,2 lít dung dịch HCl  có nồng độ 3,5M. Thành phần phần trăm theo khối lượng của CuO và Fe2O3 trong hỗn hợp X lần lượt là :

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|   A. 25% và 75%; | B. 20% và 80%; | C. 22% và 78%; | D. 30% và 70% |

**Câu 20.**  Hòa tan 2,4 gam oxit của một kim loại hóa trị II vào 21,9 gam dung dịch HCl 10% thì vừa đủ . Oxit đó là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. CuO | B. CaO | C. MgO | D. FeO |

**Câu 21.** 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. |

**Câu 22.** Dẫn 2,8 lít (ở đktc) hỗn hợp khí metan và etilen đi qua bình đựng dung dịch brom dư thấy có 4 gam brom đã phản ứng. Thành phần phần trăm về thể tích các khí trong hỗn hợp lần lượt là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 50 % ; 50%; | **B.** 40 % ; 60%; | **C.** 30 % ; 70%; | **D.** 80 % ; 20%. |

**Câu 23.** Hoà tan hoàn toàn 3,25g một kim loại X (hoá trị II) bằng dung dịch H2SO4 loãng thu được 1,12 lít khí H2 ở đktc. Vậy X là kim loại nào sau đây:

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

**Câu 24.** Chất phản ứng được với dung dịch HCl tạo ra một chất khí có mùi hắc, nặng hơn không khí và làm đục nước vôi trong:

A. Zn                   B.  Na2SO3                    C.  FeS                     D.  Na2CO3

**Câu 25.** Nhỏ từ từ dung dịch axit clohiđric vào cốc đựng một mẩu đá vôi cho đến dư axit. Hiện tượng nào sau đây xảy ra ?

|  |  |
| --- | --- |
| A. Sủi bọt khí, đá vôi không tan C. Không sủi bọt khí, đá vôi không tan | B. Đá vôi tan dần, không sủi bọt khí D. Sủi bọt khí, đá vôi tan dần. |

 …………………..Hết…………………….

.      .

.