**ĐỀ KHẢO SÁT**

**MÔN: HÓA HỌC 9**

**Câu 1.** Oxit nào sau đây là oxit axit:

A. MgO B. CO2 C. Al2O3 D. CaO

**Câu 2.** Chất nào sau đây tác dụng với nước ở điều kiện thường tạo bazơ tương ứng:

A. CO2 B. CuO C. P2O5 D. CaO

**Câu 3.** Dung dịch nào sau đây **không** làm đổi màu quỳ tím quỳ tím:

A. NaOH B. HCl C. NaCl D. H2SO4

**Câu 4.** Sắt (II) clorua có công thức hóa học là:

A. FeCl3 B. FeO C. Fe2O3 D. FeCl2

**Câu 5.** Kim loại Al tác dụng với dung dịch nào sau đây sinh ra khí H2:

A. CuSO4 B. HCl C. Cl2 D. H2SO4 đặc, nóng

**Câu 6.** Chất nào sau đây tan trong dung dịch HCl:

A. Ag B. BaSO4 C. NaOH D. Na2SO4

**Câu 7.** Phát biểu nào sau đây **sai**:

A. Fe tác dụng được với dung dịch HCl

B. kim loại Cu không tác dụng với dung dịch HCl C. kim loại Al không phản ứng với dung dịch NaCl

D. dẫn khí CO2 qua dung dịch nước vôi trong dư thu được Na2CO3

**Câu 8.** Trong hợp chất hữu cơ nhất bắt buộc phải có nguyên tố nào:

A. oxi B. cacbon C. hiđro D. nitơ

**Câu 9.** Chất nào sau đây **không** phải là chất hữu cơ:

A. CaCO3 B. C2H4 C. CH4 D. C2H5OH

**Câu 10.** Dãy gồm cácchất thuộc loại hiđrocacbon là:

A. CH4, C2H4 B. CH4, CH3Cl C. C2H4, CH3Na D. C2H4, C2H6O

**Câu 11.** Chất nào sau đây làm mất màu dung dịch brom:

A. CH4 B. C2H6 C. C2H4 D. C2H5OH

**Câu 12.** Phản ứng nào sau đây thuộc loại phản ứng cộng:

A. C2H4 + Br2 → C2H4Br2 B. CH4 + 2O2  CO2 + 2H2O

C. CH4 + Cl2  CH3Cl + HCl D. C2H4 + 3O2  2CO2 + 2H2O

**Câu 13.** Cặp chấtnào sau đây tác dụng với nhau tạo ra chất khí:

A. BaCl2 và Na2SO4 B. FeCl3 + NaOH

C. Na2SO3 và H2SO4 D. Fe và CuSO4

**Câu 14.** Dung dịch để nhận biết các khí CO2, C2H4, CH4 là:

A. Br2 B. Ca(OH)2 C. Br2, Ca(OH)2 D. Ca(OH)2, HCl

**Câu 15.** Có dung dịch muối AlCl3 lẫn tạp chất CuCl2. Có thể dùng chất nào để làm sạch muối nhôm:

A. Mg B. Zn C. Al D. AgNO3

**Câu 16.** Hòa tan hoàn toàn 2,4 gam Mg bằng dung dịch HC1 dư, thu được V lít H2 (ở đktc). Giá trịcủa V là:

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

**Câu 17.** Để hòa tan hoàn toàn 20,4 gam Al2O3 cần dùng tối thiểu V ml dung dịch H2SO4 2M. Giá trị của V là

A. 200 B. 150 C. 300 D. 100

**Câu 18.** Thể tích khí oxi tối thiểu cần dùng để đốt cháy hoàn toàn 11,2 lít khí metan (ở đktc) là:

A. 11,2 lít B. 22,4 lít C. 33,6 lít D. 44,8 lít

|  |  |
| --- | --- |
| **Câu 19.** Cho hình vẽ mô tả thí nghiệm điều chế SO2 trong phòng thí nghiệm. Công thức hóa học của X, Y lần lượt là. | tải xuống.jpg |

1. HCl và Na2SO4 B. HCl và Na2SO3
2. H2SO4 và NaCl D. H2SO3 và NaCl

**Câu 20.** Cho 0,6 gam bột Mgtác dụng với 100 ml dung dịch chứa AgNO3 0,2M và Cu(NO3)2 0,25M khuấy đều, khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được m gam chất rắn. Giá trị của m là:

A. 3,24 B. 6,4 C. 1,6 D. 3,12

**Câu 21.** Để đốt cháy hoàn toàn 3,60 gam Mg cần tối thiểu V lít oxi (ở đktc). Giá trị của V là:

A. 1,68 B. 10,08 C. 3,36 D. 2,24

**Câu 22.** Hòa tan m gam Al bằng dung dịch H2SO4 loãng, dư thu được 6,72 lít H2. Giá trị của m là:

A. 8,1 B. 2,7 C. 5,4 D. 10,8

**Câu 23.** Cho 11,2 gam Fe tác dụng với 200 ml dung dịch H2SO4. Nồng độ mol của dung dịch H2SO4 là:

A. 2M B. 1M C. 3M D. 1,5M

**Câu 24.** Trộn 100 gam dung dịch NaOH 10% với 150 gam dung dịch HCl 7,3% thu được dung dịch X. Trong X chứa chất tan Y, chất Y làm đổi màu quỳ tím ẩm. Nồng độ phần trăm của Y trong dung dịch X là:

A. 0,73% B. 1,46% C. 2,19% D. 7,3%

**Câu 25.** Cho 500 ml dung dịch NaOH 1M tác dụng vừa đủ với V ml dung dịch H2SO4 2M, thu được dung dịch chỉ có muối trung hòa. Giá trị của V là:

A. 250 B. 400 C. 500 D. 125

*Cho biết:* Ag = 108, Cu = 64, Na = 23, Mg = 24, Al = 27, Fe = 56, O = 16, C = 12, H = 1, Cl = 35,5

***HS không được phép sử dụng bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học***

**ĐÁP ÁN**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| **Đáp án** | **B** | **D** | **C** | **D** | **B** | **C** | **D** | **B** | **A** | **A** |
| Câu | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| **Đáp án** | **C** | **A** | **C** | **C** | **C** | **D** | **C** | **B** | **B** | **D** |
| Câu | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 |
| **Đáp án** | **A** | **C** | **B** | **A** | **D** |