**BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM CHƯƠNG I**

**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.** Oxit trung tính 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 axit, bazơ, nước.

D. những oxit chỉ tác dụng được với muối

**Câu 3:** Dãy chất gồm toàn oxit ?

 A. CaO, HCl, SO2, MgO B. CaO, SO2, MgO,P2O5

 C. SO2, Ca(OH)2, P2O5, NaCl D.CaO, NaCl, NaOH , SO2

**Câu 4**: Oxit nào phản ứng được với nước

 A. CaO B. MgO C. CuO D. Fe2O3

**Câu 5:** Chất nào tác dụng với dung dịch HCl sinh ra muối và nước

 A. SO2 B. Zn C. MgO D. CO2

**Câu 6:** Chất nào tác dụng với HCl sinh ra khí

A. CuO B. Zn C. ZnO D. CaO

**Câu 7:** Chất tác dụng với nước tạo ra dung dịch bazơ là:

 A. CO2, B. Na2O. C. SO2, D. P2O5

**Câu 8:** Chất nào làm quỳ tím chuyển đỏ

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

**Câu 9.** Để phân biệt 2 dung dịch HCl và H2SO4. Người ta dùng thuốc thử nào sau đây?

A. Quỳ tím. B. Zn. C. dd NaOH. D. dd BaCl2.

**Câu 10:** Oxit không tác dụng với dung dịch NaOH là

 A. MgO B. CO2 C. SO2 D. P2O5

**Câu 11:** Cho 0,05 mol FeO  tác dụng vừa đủ với:

A. 0,02mol HCl. B. 0,1mol HCl.

C. 0,05mol HCl D. 0,01mol HCl.

**Câu 12:** Trong các oxit sau, dãy gồm toàn oxit axit là:

|  |  |
| --- | --- |
| 1. N2O5, CO2, Al2O3
 | 1. Fe2O3, Al2O3, CO2
 |
| 1. CO2, N2O5, SO2
 | 1. N2O5, BaO, SO2
 |

**Câu 13:** Cho các Oxit sau: Na2O, CO2, CaO, Fe2O3, SO3, P2O5. Có bao nhiêu Oxit vừa tác dụng với nước, vừa tác dụng với axit?

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

**Câu 14:** Oxit  khi tác dụng với nước  tạo ra dung dịch axit sunfuric là:

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

**Câu 15:** Oxit  được dùng làm chất hút ẩm ( chất làm khô ) trong phòng thí nghiệm là:

A. CuO B. ZnO                        C. PbO                       D. CaO

**Câu 16:** Dãy chất gồm toàn các oxit bazơ:

A. CuO, NO, MgO B.CuO, CaO,Na2O.

C. CaO, CO2, K2O D.K2O, FeO, P2O5.

**Câu 17:** Cho 2,24 lít CO2 (đktc) tác dụng với dung dịch Ca(OH)2 dư. Khối lượng muối thu được là :

A. 10 g B. 5 g                     C. 20 g                        D. 15 g

**Câu 18:**  Khí có tỉ khối so với khí hiđro bằng 32 là:

A. N2O B. SO2                                C. SO3                                D. CO2

**Câu 19:** Cho 4,8 gam kim loại magie tác dụng vừa đủ với dung dịch axit sunfuric. Thể tích  khí Hiđro thu được ở đktc là:

A. 44,8 lít               B.  4,48 lít                  C.  2,24 lít               D.  22,4 lít

**Câu 20:**  Dung dịch HCl tác dụng với Cu(OH)2 tạo thành dung dịch có màu:

A. Vàng đậm. B. Đỏ.

C. Xanh lam D. Da cam.