**MỘT**

**Câu 1.** Oxit là:

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

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

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

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

**Câu 2.** 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 axit và dung dịch bazơ.

D. Những oxit chỉ tác dụng được với muối.

**Câu 3.** Oxit bazơ 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 axit và dung dịch bazơ.

D. Những oxit chỉ tác dụng được với muối.

**Câu 4.**Oxit lưỡng tính là:

A. Những oxit tác dụng với dung dịch axit tạo thành muối và nước.

B. Những oxit tác dụng với dung dịch axit  và dung dịch bazơ tạo thành muối và nước.

C. Những oxit tác dụng với dung dịch bazơ tạo thành muối và nước.

D. Những oxit chỉ tác dụng được với muối.

**Câu 5.** 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 dung dịch axit và dung dịch bazơ và nước.

D. Những oxit chỉ tác dụng được với muối.

**Câu 6.** Chất tác dụng với nước tạo ra dung dịch bazơ là:

A. CO2

B. Na2O

C. SO2

D. P2O5

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

A. K2O

B. CuO

C. P2O5

D. CaO

**Câu 8.** Chất tác dụng với nước tạo ra dung dịch bazơ là:

A. K2O

B. CuO

C. CO

D. SO2

**Câu 9.**Chất tác dụng với nước tạo ra dung dịch axit là:

A. CaO

B. BaO

C. Na2O

D. SO3

**Câu 10.**Chất khí nào sau đây là nguyên nhân gây ra hiệu ứng nhà kính?

A. CO2

B. O2

C. N2

D. H2

**Câu 11.**Lưu huỳnh trioxit (SO3) tác dụng được với:

A. Nước, sản phẩm là bazơ

B. Axit, sản phẩm là bazơ

C. Nước, sản phẩm là axit

D. Bazơ, sản phẩm là axit

**Câu 12.** Đồng (II) oxit (CuO) tác dụng với :

A. Nước, sản phẩm là bazơ

B. Bazơ, sản phẩm là muối và nước.

C. Nước, sản phẩm là bazơ

D. Axit, sản phẩm là muối và nước.

**Câu 13.** Sắt (III) oxit (Fe2O3) tác dụng được với:

A. Nước, sản phẩm là axit

B. Bazơ, sản phẩm là muối và nước.

C. Nước, sản phẩm là bazơ

D. Axit, sản phẩm là muối và nước.

**Câu 14.**Công thức hóa học của sắt oxit, biết Fe (III) là:

A. Fe2O3

B. Fe3O4

C. FeO

D. Fe3O2

**Câu 15.**Dãy chất sau đây chỉ gồm các oxit:

A. MgO; Ba(OH)2; CaSO4; HCl

B. MgO; CaO; CuO; FeO

C. SO2; CO2; NaOH; CaSO4

D. CaO; Ba(OH)2; MgSO4; BaO

**Câu 16.**0,05 mol FeO tác dụng vừa đủ với:

A. 0,02 mol HCl

B. 0,1 mol HCl

C. 0,05 mol HCl

D. 0,01 mol HCl

**Câu 17.** 0,5 mol CuO tác dụng vừa đủ với:

A. 0,5 mol H2SO4

B. 0,25 mol HCl

C. 0,5 mol HCl

D. 0,01 mol H2SO4

**Câu 18.**Dãy gồm các oxit axit là:

A. CO2; SO2; NO; P2O5

B. CO2; SO3; Na2O; NO2

C. SO2; P2O5; CO2; SO3

D. H2O; CO; NO; Al2O3

**Câu 19.** Dãy gồm các oxit bazơ là

A. CuO; NO; MgO; CaO

B. CuO; CaO; MgO; Na2O

C. CaO; CO2; K2O; Na2O

D. K2O; FeO; P2O5; Mn2O7

**Câu 20.** Dãy chất sau là lưỡng tính:

A. Al2O3; ZnO; PbO2; Cr2O3

B. Al2O3; MgO; PbO; SnO2

C. CaO; ZnO; Na2O; Cr2O3

D. PbO2; Al2O3; K2O; SnO2

HAI  
**Câu 1:** Hợp chất nào sau đây không phải là oxit

A. CO2

B. SO2

C. CuO

D. CuS

**Câu 2:** Oxit nào sau đây là oxit axit

A. CuO

B. Na2O

C. CO2

D. CaO

**Câu 3:** Oxit bắt buộc phải có nguyên tố

A. Oxi

B. Halogen

C. Hidro

D. Lưu huỳnh

**Câu 4:** Chỉ ra công thức viết sai: CaO, CuO, NaO, CO2, SO

A. CaO, CuO

B. NaO, CaO

C. NaO, SO

D. CuO, SO

**Câu 5:** Chỉ ra các oxit bazo: P2O5, CaO, CuO, BaO, Na2O, P2O3

A. P2O5, CaO, CuO

B. CaO, CuO, BaO, Na2O

C. BaO, Na2O, P2O3

D. P2O5, CaO, P2O3

**Câu 6:** Chỉ ra oxit axit: : P2O5, CaO, CuO, BaO, SO2, CO2

A. P2O5, CaO, CuO, BaO

B. BaO, SO2, CO2

C. CaO, CuO, BaO

D. SO2, CO2 , P2O5

**Câu 7:** Chọn đáp án đúng

A. CO- cacbon (II) oxit

B. CuO- đồng (II) oxit

C. FeO- sắt (III) oxit

D. CaO- canxi trioxit

**Câu 8:** Axit tương ứng của CO2

A. H2SO4

B. H3PO4

C. H2CO3

D. HCl

**Câu 9:** Bazo tương ứng của MgO

A. Mg(OH)2

B. MgCl2

C. MgSO4

D. Mg(OH)3

**Câu 10:** Tên gọi của P2O5

A. Điphotpho trioxit

B. Photpho oxit

C. Điphotpho oxit

D. Điphotpho pentaoxit

BA

**Câu 1.** Dãy oxit tác dụng với nước tạo ra dung dịch kiềm:

A. CuO; CaO; K2O; Na2O

B. CaO; Na2O; K2O; BaO

C. Na2O; BaO; CuO; MnO

D. MgO; Fe2O3; ZnO; PbO

**Câu 2.**Dãy oxit tác dụng với dung dịch axit clohiđric (HCl):

A. CuO; Fe2O3; CO2; FeO

B. Fe2O3; CuO; MnO; Al2O3

C. CaO; CO; N2O5; ZnO

D. SO2; MgO; CO2; Ag2O

**Câu 3.** Dãy oxit tác dụng với dung dịch NaOH:

A. CuO; Fe2O3; SO2; CO2

B. CaO; CuO; CO; N2O5

C. CO2; SO2; P2O5; SO3

D. SO2; MgO; CuO; Ag2O

**Câu 4.**Dãy oxit vừa tác dụng với nước, vừa tác dụng với dung dịch kiềm là:

A. CuO; Fe2O3; SO2; CO2

B. CaO; CuO; CO; N2O5

C. SO2; MgO; CuO; Ag2O

D. CO2; SO2; P2O5; SO3

**Câu 5.** Dãy oxit vừa tác dụng với nước, vừa tác dụng với dung dịch axit là:

A. CuO; Fe2O3; SO2; CO2

B. CaO; CuO; CO; N2O5

C. CaO; Na2O; K2O; BaO

D. SO2; MgO; CuO; Ag2O

**Câu 6.**Dãy oxit vừa tác dụng với dung dịch axit, vừa tác dụng với dung dịch kiềm là:

A. Al2O3; ZnO; PbO2; Cr2O3

B. Al2O3; MgO; PbO; SnO2

C. CaO; FeO; Na2O; Cr2O3

D. CuO; Al2O3; K2O; SnO2

**Câu 7.**Hai oxit tác dụng với nhau tạo thành muối là:

A. CO2 và BaO

B. K2O và NO

C. Fe2O3 và SO3

D. MgO và CO

**Câu 8.** Một oxit của photpho có thành phần phần trăm của P bằng 43,66% . Biết phân tử khối của oxit bằng 142 đvC. Công thức hóa học của oxit là:

A. P2O3

B. P2O5

C. PO2

D. P2O4

**Câu 9.**Một oxit được tạo bởi 2 nguyên tố sắt và oxi, trong đó tỉ lệ khối lượng giữa sắt và oxi là 7/3. Công thức hóa học của oxit sắt là:

A. FeO

B. Fe2O3

C. Fe3O4

D. FeO2

**Câu 10.** Khử hoàn toàn 0,58 tấn quặng sắt chứa 90% là Fe3O4bằng khí hiđro. Khối lượng sắt thu được là:

A. 0,378 tấn

B. 0,156 tấn

C. 0,126 tấn

D. 0,467 tấn

**Câu 11.** Có thể tinh chế CO ra khổi hỗn hợp CO và CO2bằng cách:

A. Dẫn hỗn hợp qua dung dịch Ca(OH)2 dư

B. Dẫn hỗn hợp qua dung dịch PbCl2 dư

C. Dẫn hỗn hợp qua NH3

D. Dẫn hỗn hợp qua dung dịch Cu(NO3)2

**Câu 12.** Có 3 oxit màu trắng: MgO; Al2O3; Na2O. Có thể nhận biết được các chất đó bằng thuốc thử sau:

A. Chỉ dùng quì tím

B. Chỉ dùng axit

C. Chỉ dùng phenolphtalein

D. Dùng nước

**Câu 13.**Thể tích khí hiđro (đktc) cần dùng để khử hoàn toàn hỗn hợp gồm 20 gam CuO và 111,5 gam PbO là:

A. 11,2 lít

B. 16,8 lít

C. 5,6 lít

D. 8,4 lít

**Câu 14.** Cho 7,2 gam một loại oxit sắt tác dụng hoàn toàn với khí hiđro cho 5,6 gam sắt. Công thức của oxit sắt là:

A. FeO

B. Fe2O3

C. Fe3O4

D. FeO2

**Câu 15.**Hấp thụ hoàn toàn 2,24 lít khí CO2 (đktc) vào dung dịch nước vôi trong có chứa 0,075 mol Ca(OH)2. Muối thu được sau phản ứng là:

A. CaCO3

B. Ca(HCO3)2

C. CaCO3 và Ca(HCO3)2

D. CaCO3 và CaHCO3

**Câu 16.**Công thức hóa học của oxit có thành phần phần trăm về khối lượng của S là 40% là:

A. SO2

B. SO3

C. SO

D. S2O4

**Câu 17.**Hòa tan hoàn toàn 2,4 gam một oxit kim loại hóa trị II cần dùng 30 gam dung dịch HCl 7,3%. Công thức của oxit kim loại là:

A. CaO

B. CuO

C. FeO

D. ZnO

**Câu 18.** Để tách riêng Fe2O3 ra khỏi hỗn hợp BaO và Fe2O3 ta dùng:

A. Nước

B. Giấy quì tím

C. Dung dịch HCl

D. Dung dịch NaOH

**Câu 19.**Hấp thụ hoàn toàn 11,2 lít khí CO2 (đktc) bằng một dung dịch chưa 20 gam NaOH . Muối tạo thành là:

A. Na2CO3

B. NaHCO3

C. Hỗn hợp của Na2CO3 và NaHCO3

D. Na(HCO3)2

**Câu 20.** Hòa tan 6,2 gam natri oxit vào 193,8 gam nước thì được dung dịch A. Nồng độ phần trăm của dung dịch A là:

A. 4%

B. 5%

C. 6%

D. 7%

**ĐÁP ÁN**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1C | 2B | 3A | 4B | 5C | 6B | 7C | 8A | 9D | 10A |
| 11C | 12D | 13D | 14A | 15B | 16B | 17A | 18C | 19B | 20A |

**ĐÁP ÁN**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 1.D | 2.C | 3.A | 4.C | 5.B |
| 6.D | 7.B | 8.C | 9.A | 10.D |

**ĐÁP ÁN**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1B | 2B | 3C | 4D | 5C | 6A | 7A | 8B | 9B | 10A |
| 11A | 12D | 13B | 14A | 15C | 16B | 17B | 18A | 19B | 20A |