Trắc nghiệm hóa học 9 bài 1: Tính chất hóa học của oxit. Khái quát về sự phân loại oxit.

Câu 1: Những dãy chất nào sau đây đều là oxit axit ?

A. CO_2, SO_3, Na_2O, NO_2 **B**. CO_2, SO_2, H_2O, P_2O_5

C. SO_2, P_2O_5, CO_2, N_2O_5 **D**. H_2O, CaO, FeO, CuO

Câu 2: Dãy chất gồm các oxit bazơ:

A. CuO, NO, MgO, CaO **B**. CuO, CaO, MgO, Na_2O

C. CaO, CO_2, K_2O, Na_2O **D**. K_2O, FeO, P_2O_5, Mn_2O_7

Câu 3: 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 4: Chất tác dụng với nước tạo ra dung dịch bazơ là:

A. CO_2. **B**. Na_2O. **C**. SO_2. **D**. P_2O_5

Câu 5: 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 bazơ và tác dụng với dung dịch axit 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 6: Dãy oxit vừa tác dụng với axit, vừa tác dụng với kiềm là:

A. Al_2O_3, ZnO, PbO_2, Cr_2O_3. **B**. Al_2O_3, MgO, PbO, SnO_2.

C. CaO, FeO, Na_2O, Cr_2O_3. **D**. CuO, Al_2O_3, K_2O, SnO_2.

Câu 7: Oxit khi tan trong nước làm giấy quỳ chuyển thành màu đỏ là

A. MgO **B**. P_2O_5 **C**. K_2O **D**. CaO

Câu 8: Có thể tinh chế CO ra khỏi hỗn hợp ($CO + CO_2$) bằng cách:

A. Dẫn hỗn hợp qua dung dịch $Ca(OH)_2$ dư. **B**. Dẫn hỗn hợp qua dung dịch $PbCl_2$ dư

C. Dẫn hỗn hợp qua NH_3 **D**. Dẫn hỗn hợp qua dung dịch $Cu(NO_3)_2$.

Câu 9: Khi được nung nóng, khí H_2 tác dụng được với oxit kim loại nào sau đây để cho ra kim loại và nước?

A. CuO, Fe_2O_3; K_2O **B**. Fe_2O_3, CuO, Fe_3O_4

C. Na_2O, CuO, Fe_2O_3 **D**. Fe_3O_4, BaO, CuO

Câu 10: Hai oxit tác dụng với nhau tạo thành muối là:

A. CO_2 và BaO. **B**. K_2O và NO. **C**. Fe_2O_3 và SO_3. **D**. MgO và CO.

Câu 11: Lưu huỳnh trioxit (SO_3) 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: Có 1 ống nghiệm chứa nước và dung dịch phenolphtalein, cho oxit nào vào ống nghiệm trên thì làm cho phenolphtalein chuyển sang màu hồng?

A. CaO **B**. CO_2 **C**. CO **D**. NO

Câu 13: Đồng (II) oxit (CuO) 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: Trong các dãy oxit dưới đây, dãy nào thỏa mãn điều kiện tất cả các oxit đều phản ứng với axit clohiđric?

A. CuO, Fe_2O_3, CO_2 **B**. CuO, P_2O_5, Fe_2O_3

C. CuO, SO_2, BaO **D**. CuO, BaO, Fe_2O_3

Câu 15: Sắt (III) oxit (Fe_2O_3) tác dụng được với:

A. Nước, sản phẩm là axit. **B**. Axit, sản phẩm là muối và nước.

C. Nước, sản phẩm là bazơ. **D**. Bazơ, sản phẩm là muối và nước.

LIVEWORKSHEETS

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: Hoà tan 23,5 g kali oxit vào nước được 0,5 lít dung dịch A. Nồng độ mol của dung dịch A là:

A. 0,25M **B**. 0,5M **C**. 1M **D**. 2M

LIVEWORKSHEETS