BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM: OXIT

Câu 1. Dãy oxit tác dụng với dung dịch axit clohiđric (HCl) là

A. CuO, Fe_2O_3, CO_2, FeO. B. Fe_2O_3, CuO, MnO, Al_2O_3.

C. CaO, CO, N_2O_5, ZnO. D. SO_2, MgO, CO_2, Ag_2O.

Câu 2. Dãy oxit tác dụng với dung dịch NaOH là

A.CuO, Fe_2O_3, SO_2, CO_2. B. CaO, CuO, CO, N_2O_5.

C. CO_2, SO_2, P_2O_5, SO_3 D. SO_2, MgO, CuO, Ag_2O.

Câu 3. Dãy chất sau đây vừa tác dụng với dung dịch HCl vừa tác dụng dung dịch NaOH đặc

A. Al_2O_3, ZnO, Cr_2O_3. B. Al_2O_3, MgO, SnO_2.

C. CaO, ZnO, Cr_2O_3. D. PbO_2, Al_2O_3, K_2O

Câu 4. Dãy chất gồm các oxit **không** tác dụng với dung dịch HCl và **không** tác dụng dung dịch NaOH đặc

A. CO_2, SO_2, NO. B. CO , SO_3, NO_2.

C. N_2O, P_2O_5, CaO. D. N_2O, CO, NO

Trần Thị Hương Giang

Câu 5. Oxit khi tác dụng với nước tạo ra dung dịch axit sunfuric là

A. CO_2 B. SO_3 C. SO_2 D. K_2O

Câu 6. Chất làm quỳ tím ẩm chuyển sang màu đỏ là

A. MgO B. CaO C. SO_2 D. K_2O

Câu 7. Oxit gây hiệu ứng nhà kính là

A. NO B. CO_2 C. SO_2 D. CO

Câu 8. Oxit gây hiện tượng mưa axit là

A. N_2 B. CO_2 C. SO_2 D. CO

Câu 9. Dẫn hỗn hợp khí gồm CO_2 , CO , SO_2 lội qua dung dịch nước vôi trong (dư), khí thoát ra là

LIVEWORKSHEETS

A. CO B. CO_2 C. SO_2 D. CO_2 và SO_2

Câu 10. Cho SO_3 vào dung dịch $BaCl_2$ dư thu được dung dịch có

A. SO_3 hòa tan B. $BaCl_2$ C. $BaSO_4$ D. H_2SO_4

Câu 11. Hiện tượng khi cho từ từ đến dư CO_2 vào dung dịch nước vôi trong là

A. Có kết tủa trắng không tan B. có khí tạo thành

C. có kết tủa trắng, sau đó kết tủa tan D. có kết tủa vàng

Câu 12. Oxit **không** tác dụng với nước là

A. SO_3 B. N_2O_5 C. Cl_2O_7 D. SiO_2

Câu 13. Dãy các chất tác dụng với lưu huỳnh đioxit là

A. Na_2O, CO_2, NaOH, $Ca(OH)_2$ B. CaO, K_2O, KOH, $Ca(OH)_2$

C. HCl, Na_2O, Fe_2O_3, $Fe(OH)_3$ D. Na_2O, CuO, SO_3 , CO_2

Trần Thị Hương Giang

Câu 14. Cặp chất tác dụng với nhau **không** tạo ra khí lưu huỳnh đioxit là

A. $CaSO_3$ và HCl B. $NaHSO_3$ và H_2SO_4

C. Na_2SO_4 và H_2SO_4 D. S và O_2 (t^0)

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. Oxit tác dụng với nước tạo ra dung dịch làm quỳ tím hóa xanh là

A. CO_2 B. P_2O_5 C. Na_2O D. MgO

Câu 17. Dãy các chất tác dụng được với nước tạo ra dung dịch bazơ là

A. MgO, K_2O, CuO, Na_2O B. CaO, Fe_2O_3, K_2O, BaO

C. CaO, K_2O, BaO, Na_2O D. Li_2O, K_2O, CuO, Na_2O

LIVEWORKSHEETS

Câu 18. Để nhận biết 2 lọ mất nhãn đựng CaO và MgO ta dùng

A. HCl B. NaOH C. HNO_3 D. Quỳ tím ẩm

Câu 19. Vôi sống có công thức hóa học là

A. Ca B. $Ca(OH)_2$ C. $CaCO_3$ D. CaO

Câu 20. 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 N_2O. D. MgO và CO.

Trần Thị Hương Giang

LIVEWORKSHEETS