

BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM: OXIT

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

- A. CuO, Fe₂O₃, CO₂, FeO. B. Fe₂O₃, CuO, MnO, Al₂O₃.
C. CaO, CO, N₂O₅, ZnO. D. SO₂, MgO, CO₂, Ag₂O.

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

- A. CuO, Fe₂O₃, SO₂, CO₂. B. CaO, CuO, CO, N₂O₅.
C. CO₂, SO₂, P₂O₅, SO₃ D. SO₂, MgO, CuO, Ag₂O.

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

- A. Al₂O₃, ZnO, Cr₂O₃. B. Al₂O₃, MgO, SnO₂.
C. CaO, ZnO, Cr₂O₃. D. PbO₂, Al₂O₃, K₂O

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

- A. CO₂, SO₂, NO. B. CO, SO₃, NO₂.
C. N₂O, P₂O₅, CaO. D. N₂O, CO, NO

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

- A. CO₂ B. SO₃ C. SO₂ D. K₂O

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

- A. MgO B. CaO C. SO₂ D. K₂O

Câu 7. Oxit gây hiệu ứng nhà kính là

- A. NO B. CO₂ C. SO₂ D. CO

Câu 8. Oxit gây hiện tượng mưa axit là

- A. N₂ B. CO₂ C. SO₂ D. CO

Câu 9. Dẫn hỗn hợp khí gồm CO₂, CO, SO₂ lội qua dung dịch nước vôi trong (dư), khí thoát ra là

A. CO B. CO₂ C. SO₂ D. CO₂ và SO₂

Câu 10. Cho SO₃ vào dung dịch BaCl₂ dư thu được dung dịch có

A. SO₃ hòa tan B. BaCl₂ C. BaSO₄ D. H₂SO₄

Câu 11. Hiện tượng khi cho từ từ đến dư CO₂ 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. SO₃ B. N₂O₅ C. Cl₂O₇ D. SiO₂

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

A. Na₂O, CO₂, NaOH, Ca(OH)₂ B. CaO, K₂O, KOH, Ca(OH)₂
C. HCl, Na₂O, Fe₂O₃, Fe(OH)₃ D. Na₂O, CuO, SO₃, CO₂

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

A. CaSO₃ và HCl B. NaHSO₃ và H₂SO₄
C. Na₂SO₄ và H₂SO₄ D. S và O₂ (t⁰)

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. CO₂ B. P₂O₅ C. Na₂O D. MgO

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

A. MgO, K₂O, CuO, Na₂O B. CaO, Fe₂O₃, K₂O, BaO
C. CaO, K₂O, BaO, Na₂O D. Li₂O, K₂O, CuO, Na₂O

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