**BÀI TẬP MÔN HÓA HỌC 9**

**Câu 1.** Chất nào sau đây là oxit axit?

A. Na2O B. CO2 C. NO D. Al2O3

**Câu 2.** Axit sunfuric có công thức hóa học là:

A. HCl B. H2SO4 C. H2SO3 D. H2S

**Câu 3.** Kim loại nào sau đây có nhiệt độ nóng chảy cao nhất?

A. Cu B. Ag C. Au D. W

**Câu 4.** Công thức hóa học của axit sunfuhidric là:

A. H2SO4 B. H2S C. H2SO3 D. HCl

**Câu 5.** Nếu chia đôi liên tiếp một mẩu nước đá đến khi có được phần tử nhỏ nhất còn mang tính chất hóa học đặc trưng của nước, phần tử nhỏ nhất này được gọi là:

A. nguyên tử B. hạt proton C. phân tử D. hạt electron

**Câu 6.** Chất nào sau đây tác dụng được với dung dịch KHCO3?

A. KNO3 B. KOH C. BaCl2 D. Na2SO4

**Câu 7.** Chất nào sau đây là nguyên nhân chính gây nên hiện tượng mưa axit?

A. SO2 B. N2 C. O2 D. CO2

**Câu 8.** Chất nào sau đây **không** tác dụng với dung dịch HCl?

A. Ba(OH)2 B. AgNO3 C. K2CO3 D. Na2SO4

**Câu 9.** Cho các phi kim sau: oxi, clo, lưu huỳnh, cacbon. Phi kim nào hoạt động hóa học mạnh nhất?

A. Lưu huỳnh B. Oxi C. Clo D. Cacbon

**Câu 10.** Các loại phân đạm đều cung cấp cho cây trồng nguyên tố:

A. kali B. nito C. cacbon D. photpho

**Câu 11.** Kim loại tác dụng với nước ở điều kiện thường là:

A. Fe B. Na C. Ag D. Cu

**Câu 12.** Cho Na vào dung dịch muối X thu được kết tủa màu xanh. Muối X là:

A. Mg(NO3)2 B. CuSO4 C. KNO3 D. FeCl3

**Câu 13.** Kim loại nào dưới đây tác dụng với dd HCl và khí Cl2 cho cùng một loại muối clorua kim loại?

A. Fe B. Cu C. Mg D. Ag

**Câu 14.** Hiện tượng khi cho dung dịch HCl vào ống nghiệm chứa dd AgNO3 là:

A. có khí thoát ra.

B. xuất hiện kết tủa trắng.

C. dung dịch tạo thành có màu xanh.

D. dung dịch tạo thành có màu vàng nâu.

**Câu 15.** Có các dung dịch: AlCl3, NaCl, MgCl2, H2SO4. Chỉ cần dùng một thuốc thử nào sau đây có thể nhận biết các dung dịch trên?

A. dd NaOH B. dd phenolphtalein C. dd AgNO3 D. dd BaCl2

**Câu 16.** Tiến hành các thí nghiệm sau:

(a) Cho bột Al vào dd NaOH.

(b) Cho bột Fe vào dd AgNO3.

(c) Cho CaO vào nước.

(d) Cho dd Na2CO3 vào dd CaCl2.

(e) Cho dd BaCl2 vào dd H2SO4.

Số thí nghiệm có xảy ra phản ứng là:

A. 2 B. 3 C. 4 D. 5

**Câu 17.** Dung dịch NaOH có thể phản ứng với dãy chất nào sau đây?

A. CO2, CuSO4, Al, H2SO4 B. KCl, MgCl2, Al, CO2

C. HCl, KNO3, CO2, Fe D. HCl, MgCl2, Fe, SO2

**Câu 18.** Cho các chất sau: Cu2S, CuS, CuO, Cu2O. Hai chất có thành phần phần trăm về khối lượng của Cu bằng nhau là:

A. Cu2S và CuO B. Cu2S và Cu2O

C. CuS và CuO D. CuS và Cu2O

**Câu 19.** Đơn chất nào sau đây tác dụng với dung dịch axit HCl sinh ra chất khí?

A. Cu B. AgNO3 C. Mg D. NaOH

**Câu 20.** Một loại thủy tinh chịu nhiệt chứa 18,43% K2O; 10,98% CaO và 70,59% SiO2 về khối lượng. Công thức của loại thủy tinh này là:

A. K2O.CaO.3SiO2 B. K2O.2CaO.6SiO2

C. K2O.CaO.6SiO2 D. K2O.3CaO.8SiO2

**Câu 21.** Oxit nào sau đây là oxit bazo?

A. ZnO B. P2O5 C. MgO D. CO

**Câu 22.** Cho các chất sau: HCl, Cu, Al2(SO4)3, CH4, NaOH, H2, P, O3, CO2, C6H12O6. Dãy gồm toàn đơn chất là:

A. Cu, H2, P, O3. B. HCl, CH4, H2, C6H12O6.

C. HCl, Al2(SO4)3, CH4, NaOH. D. Al2(SO4)3, NaOH, H2, O3, CO2.

**Câu 23.** Trong các hiện tượng sau đây, hiện tượng nào **không** phải là hiện tượng hóa học?

A. Củi cháy thành than.

B. Cồn để trong lọ không kín bị bay hơi.

C. Đinh sắt bị gỉ trong không khí ẩm.

D. Thức ăn để lâu ngày bị ôi, thiu.

**Câu 24.** Oxit là hợp chất của oxi với:

A. một nguyên tố kim loại B. một nguyên tố phi kim

C. các nguyên tố hóa học D. nguyên tố hóa học khác

**Câu 25.** Trong các phản ứng hóa học sau đây, phản ứng nào là phản ứng thế?

A. H2 + CuO $→$ Cu + H2O B. BaCl2 + H2SO4 🡪 BaSO4 + 2HCl

C. Fe2O3 + 6HCl 🡪 2FeCl3 + 3H2O D. 3CO + Fe2O3 $→$ 3CO2 + 2Fe

**Câu 26.** Hỗn hợp nào sau đây không phải là dung dịch?

A. Hôn hợp nước và rượu. B. Hỗn hợp dầu ăn và xăng.

C. Hỗn hợp nước và đường. D. Hỗn hợp sữa và nước.

**Câu 27.** Trong những tính chất sau, tính chất nào **không** phải tính chất của axit?

A. Chuyển màu quì tím sang đỏ. B. Phản ứng với nhiều kim loại giải phóng H2.

C. Phản ứng với oxit axit. D. Phản ứng với muối.

**Câu 28.** Người ta sản xuất NaOH trong công nghiệp từ phản ứng:

A. Na2O + H2O B. Na2SO4 + Ba(OH)2

C. điện phân nóng chảy NaCl D. điện phân dd NaCl bão hòa.

**Câu 29.** Cặp chất nào sau đây **không** phản ứng với nhau?

A. CO2 và NaOH B. Na2SO3 và HCl C. Na2SO4 và KCl D. KOH và FeCl3

**Câu 30.** Phân bón kép là:

A. NPK B. CO(NH2)2 C. Ca3(PO4)2 D. KCl

**Câu 31.** Một số loại khẩu trang y tế chứa chất bột màu đen có khả năng lọc không khí. Chất đó là:

A. đá vôi B. muối ăn C. thạch cao D. than hoạt tính

**Câu 32.** Nhôm được dùng để chế tạo vỏ máy bay vì:

A. là kim loại nhẹ. B. có lớp màng oxit bền vững bên ngoài.

C. phản ứng được với dd NaOH. D. thụ động với H2SO4 đặc, nguội.

**Câu 33.** Cho các axit: HNO3, H3PO4, H2SO4. Hóa trị của các nhóm nguyên tử NO3, PO4, SO4 lần lượt là:

A. II, III, I B. II, I , III C. III, II, I D. I, III, II

**Câu 34.** Al và Fe cùng tác dụng được với chất nào sau đây?

A. dd ZnCl2 B. dd NaOH C. dd H2SO4 đặc, nguội D. dd HCl

**Câu 35.** Người ta sản xuất Al trong công nghiệp từ phản ứng:

A. điện phân nóng chảy Al2O3 có xúc tác criolit.

B. nhiệt phân Al(OH)3 ở nhiệt độ cao.

C. khử Al2O3 bằng cacbon ở nhiệt độ cao.

D. điện phân dung dịch AlCl3 bão hòa.

**Câu 36.** Phân bón đơn là:

A. NPK B. (NH4)2HPO4 C. DAP D. KCl

**Câu 37.** Oxit bazo nào sau đây được dùng làm chất hút ẩm (chất làm khô) trong phòng thí nghiệm?

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

**Câu 38.** Dãy chất nào sau đây gồm toàn các muối?

A. NaOH, Fe(OH)3, Cu(OH)2 B. CaO, ZnO, Fe2O3

C. HCl, H2SO4, HNO3 D. AgCl, Na2SO4, Fe(NO3)2

**Câu 39.** Sắt (II) sunfua có công thức hóa học là:

A. FeSO4 B. Fe2(SO4)3 C. FeS D. FeSO3

**Câu 40.** Cho các chất sau: Cu(OH)2, K2CO3, HNO3, MgSO4, Cu(NO3)2, KOH, BaCO3, H2SO4, AgNO3. Số chất có khả năng phản ứng với kim loại Fe là:

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

**Câu 40.** Muối nào sau đây **không** bị phân hủy bởi nhiệt?

A. KMnO4 B. KClO3 C. Na2CO3 D. CaCO3

**Câu 41.** Than gỗ, than xương,… mới điều chế có tính hấp phụ cao (dùng làm mặt nạ phòng hơi độc, chất khử mùi, khử màu) được gọi là:

A. than chì B. than cốc C. than đá D. than hoạt tính

**Câu 42.** Để phân biệt dung dịch Na2CO3 và dung dịch Na2SO4 ta có thể dùng:

A. dd HCl B. dd BaCl2 C. dd KNO3 D. dd AgNO3

**Câu 43.** Dung dịch nào sau đây hòa tan được Mg(OH)2?

A. HCl B. CuSO4 C. AgNO3 D. NaOH

**Câu 44.** Dùng kim loại nào sau đây để làm sạch dd ZnCl2 có lẫn tạp chất là CuCl2?

A. Mg B. Al C. Fe D. Zn

**Câu 45.** Thực hiện các thí nghiệm sau:

- Sục SO2 đến dư vào ống nghiệm chứa dd Ba(OH)2.

- Nhỏ dd AgNO3 vào ống nghiệm chứa dd HCl.

- Cho kim loại Na vào ống nghiệm chứa dd CuSO4.

- Nhỏ dd HCl vào ống nghiệm chứa dd H2SO4 đặc, đun nóng.

Số thí nghiệm có tạo ra chất khí là:

A. 3 B. 4 C. 5 D. 6

**Câu 46.** Chất nào dưới đây là hợp chất hữu cơ?

A. CaC2 B. CO2 C. C2H5OH D. CaCO3

Câu 47. Dãy nào sau đây sắp xếp các kim loại theo thứ tự hoạt động hóa học tăng dần?

A. Cu, Zn, Fe, Al. B. Fe, Cu, Al, Zn. C. Cu, Fe, Zn, Al. D. Zn, Al, Cu, Fe.

**Câu 48.** Chất nào sau đây tác dụng được với dung dịch NaOH?

A. K2CO3 B. Fe C. Al D. Fe2O3

**Câu 49.** Trong các mệnh đề sau, mệnh đề nào đúng:

A. Gang là hợp kim của sắt với cacbon, trong đó hàm lượng của cacbon chiếm từ 2-5%, ngoài ra trong gang còn có một số nguyên tố khác.

B. Hợp kim của sắt thường nhẹ và bền nên được dùng trong công nghiệp chế tạo máy bay, ô tô, tàu vũ trụ,…

C. Đồng là kim loại dẫn điện tốt nhất.

D. Ở điều kiện thường, tất cả các kim loại đều ở trạng thái rắn.

**Câu 50.** Thuốc thử nào sau đây dùng để nhận biết các dung dịch riêng biệt: MgCl2, FeCl3, KCl, AlCl3, CuCl2?

A. Quì tím B. dd AgNO3 C. dd BaCl2 D. dd NaOH

**-----HẾT-----**