**ÔN TẬP GIỮA KÌ I HÓA 8**

**I. TRẮC NGHIỆM**

**1.** Chọn câu đúng trong các câu sau:

A. Chất có trong vật thể tự nhiên C. Mọi vật liệu đều chứa một chất

B. Chất có trong vật thể nhân tạo D. Chất có trong mọi vật thể xung quanh ta

**2.** Định nghĩa nào sau đây đúng nhất về nguyên tố hóa học:

A. Tập hợp các nguyên tử cùng loại có cùng nguyên tử khối.

B. Tập hợp các nguyên tử cùng loại có cùng số nơtron.

C. Tập hợp các nguyên tử cùng loại có cùng số proton trong hạt nhân

 D. Tập hợp các nguyên tử cùng loại có cùng kí hiệu hóa học

**3.** Nước tự nhiên là một hỗn hợp vì:

A. Trong suốt, không màu C. Không được sử dụng để pha chế hoá chất

B. Gồm nhiều chất trộn lẫn vào nhau D. Chỉ chứa một chất là nước

**4.** Chất nào sau đây được coi là tinh khiết?

A. Nước suối C. Nước cất

B. Nước khoáng D. Nước đá sản xuất từ nhà máy

**5.** Hạt nhân nguyên tử tạo bởi hạt nào?

A. Hạt proton và nơtron C. Hạt eleetron và nơtron

B. Hạt proton và eleetron D. Hạt proton, nơtron và hạt eleetron

**6.** Trong số các câu sau câu có cách diễn đạt sai là:

A. 5 Cu: Năm nguyên tử đồng. C. 2 NaCl: Hai phân tử natri clorua.

B. 3 CaCO3: Ba phân tử canxi cacbonat. D. 3 H2: Ba nguyên tử hiđro.

**7.** Hóa trị của S trong các hợp chất H2S, SO3, SO2 lần lượt là:

 A. II, IV, VI. C. II, VI, IV.

 B. I, III, II. D. II, VI, VI.

**8.**Dãy các công thức hoá học sau đây là công thức hoá học của đơn chất:

A. NaOH, O2, HCl, FeO C. K2SO4, Mg, Cl2, NaOH

B. HCl, FeO, NaOH, K2SO4 D. O2, Fe, Cl2, Mg

**9.** Dãy các công thức hoá học sau đây là công thức hoá học của hợp chất

A. NaOH, O2, HCl, FeO C. K2SO4, Mg, Cl2, NaOH

B. HCl, FeO, NaOH, K2SO4 D. O2, Fe, Cl2, Mg

**10.** Những hạt vô cùng nhỏ, trung hòa về điện, cấu tạo nên các chất được gọi là:

A. Electron. B. Nơtron. C. Nguyên tử. D. Proton.

**11.** Hợp chất chia thành:

 A. Hợp chất kim loại và hợp chất phi kim C. Hợp chất vô cơ và hợp chất phi kim

 B. Hợp chất kim loại và hợp chất hữu cơ D. Hợp chất hữu cơ và hợp chất vô cơ

**12.** Công thức hóa học viết đúng là:

A. K2O B. KO C. K2O3 D. K2O2

**13.** Trong phân tử có : 2H, 1S, 4 O liên kết với nhau tạo thành phân tử:

A. HSO4 B. HS2O4 C. H2S2O D. H2SO4

**14.** Kí hiệu hóa học nào sau đây viết sai:

A. NA. B. K. C. Al. D. Hg.

**15.** Cho CTHH của một số chất: Cl2, ZnCl2, Al2O3, Ca, NaNO3, KOH

 A. 2 đơn chất và 4 hợp chất C. 5 đơn chất và 1 hợp chất

 B. 3 đơn chất và 3 hợp chất D. 1 đơn chất và 5 hợp chất

**16.** Nguyên tử trung hòa về điện là do trong nguyên tử có:

 A. Có số p = số n; C. Có số n = số e;

 B. Có số p = số e; D. Tổng số p và số n = số e

 **17.** Hóa trị của nhôm là:

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

 **18.** Trong các chất sau, chất nào là đơn chất:

A. Nước được tạo nên từ 2H và 1O.

B. Khí cacbon oxit được tạo nên từ 1C và 1O.

C. Axit nitric được tạo nên từ 1H, 1N và 3O.

D. Khí ozon được tạo nên từ 3O.

**19.** Để chỉ hai phân tử oxi ta viết:

 A. 2O2 B. 2O C. 4O2 D. 4O

**20.** Cho phản ứng: Lưu huỳnh + Sắt t0 Sắt (II)sunfua. Câu nào sau đây là *không* đúng.

 A. Lưu huỳnh và sắt là chất tạo thành

 C. Lưu huỳnh và sắt là chất bị biến đổi sau phản ứng

 B. Sắt (II) sunfua là chất sản phẩm

 D. Lưu huỳnh và sắt là chất tham gia

**21.** Chất được chia thành hai loại là :

A. Kim loại và phi kim. B. Đơn chất và hợp chất.

C. Nguyên tử và phân tử. D. Vô cơ và hữu cơ.

**22.** Biết Ba có hoá trị II, còn nhóm (PO4) có hoá trị III, công thức hoá học đúng của hợp chất là:

A. Ba(PO4)2 B. BaPO4 C. Ba3PO4 D. Ba3(PO4)2

**23.** Đơn chất chia thành

 A. Đơn chất kim loại và đơn chất phi kim C. Đơn chất vô cơ và đơn chất phi kim

 B. Đơn chất kim loại và đơn chất hữu cơ D. Đơn chất hữu cơ và đơn chất vô cơ

**24.**  Hãy chỉ ra đâu là phân tử:

A. Na B. O2 C. S D. Zn

**25.** Nước tự nhiên (sông, suối, hồ, biển...) là:

A. Chất tinh khiết. B. Chất có nhiệt độ sôi 1000C.

C. Chất có nhiệt độ nóng chảy 00C. D. Hỗn hợp.

**26.** Dãy chất nào sau đây đều là hợp chất :

A. Nước, khí oxi, đồng. B. Muối ăn, nước biển, khí cacbonic

C. Khí oxi, khí clo, khí cacbonic. D. Khí hidro, kẽm, cacbon.

**27.** Phân tử khối của H2SO4 là:

A. 89 B. 98 C. 99 D. 100

**28.** Biết nguyên tố X có nguyên tử khối bằng 5 lần nguyên tử khối của oxi. X là nguyên tố nào sau đây:

 A. Br B. Ca C. Fe D. Mg

**29.** 7 Cl có ý nghĩa gì?

A. Bảy nguyên tử clo. B. Bảy nguyên tố clo.

C. Bảy clo. D. Bảy phân tử clo.

**30.** Theo hoá trị của sắt trong hợp chất có công thức hoá học là FeO. Hãy chọn công thức hoá học đúng trong số các công thức hợp chất có phân tử gồm Fe liên kết với gốc SO4 sau

A. FeSO4 B. Fe2SO4 C. Fe3(SO4) D. Fe2(SO4)3

**II. TỰ LUẬN**

**Câu 1:** Trong các hiện tượng sau, hiện tượng nào là hiện tượng vật lý, hiện tượng hóa?

1. Hòa tan axit axetic vào nước thu được dung dịch axit loãng làm giấm ăn.
2. Sự kết tinh của muối ăn.
3. Nhiệt độ Trái Đất nóng lên làm băng ở 2 cực tan dần.
4. Hòa tan thuốc tím vào nước sẽ tạo thành dung dịch thuốc tím
5. Thủy tinh đun cho nóng chảy và thổi thành bình cầu
6. Cắt nhỏ dây sắt thành từng đoạn, tán thành đinh
7. Sắt để lâu trong không khí sẽ bị gỉ.
8. Đốt cháy khí Metan trong không khí thu được khí cacbonic và nước
9. Khi đánh que diêm thấy lửa bắt cháy.

**Câu 2:** Tính phân tử khốicác hợp chất sau: Na2O, HCl, Na2SO4, Fe(OH)3, H2SO4, Ca(HCO3)2, MgCl2, KHCO3, NH4SO4, Al2O3, Zn(NO3)2, Ca3(PO4)2.

**Câu 3:** Lập CTHH theo hóa trị

1. Si (IV) và O
2. P (V) và O
3. Fe (III) và Cl
4. Ca và N (III)
5. Ba và O
6. Ag và O
7. H và F
8. Ba và nhóm (OH)
9. Al và nhóm (NO3)
10. Cu (II) và (CO3)
11. Na và nhóm (PO4)
12. Mg và nhóm (SO­4)