

*Hãy chọn chữ cái đứng trước đáp đúng*

**PHẦN I/ 20 câu (mỗi câu 0,35đ)**

- Câu 1:** Nguyên tố hóa học là tập hợp những nguyên tử cùng loại có cùng số hạt  
A. electron ở lớp vỏ.  
B. proton và notron.  
C. proton trong hạt nhân.  
D. notron trong hạt nhân.
- Câu 2:** Hợp chất là những chất được tạo nên từ bao nhiêu nguyên tố hoá học?  
A. 1 nguyên tố  
B. 2 nguyên tố  
C. 3 nguyên tố  
D. Từ 2 nguyên tố trở lên
- Câu 3:** Đơn chất là những chất được tạo nên từ bao nhiêu nguyên tố hoá học?  
A. 4 nguyên tố  
B. 1 nguyên tố  
C. 3 nguyên tố  
D. 2 nguyên tố trở lên
- Câu 4:** Để tạo thành phân tử của một hợp chất thì tối thiểu cần phải có bao nhiêu loại nguyên tử?  
A. 1 loại  
B. 3 loại  
C. 2 loại  
D. 4 loại
- Câu 5:** Cho các chất như sau:  $O_2$ ,  $H_2SO_4$ ,  $CO_2$ , Na, NaOH . Số đơn chất là  
A. 4.  
B. 3.  
C. 2.  
D. 1.
- Câu 6 :** Chất nào sau đây là hợp chất?  
A.Br<sub>2</sub>  
B.KOH  
C.Na  
D.H<sub>2</sub>
- Câu 7:** Phân tử khối là khối lượng của phân tử tính bằng đơn vị nào?  
A. Gam  
B. Kilogam  
C. Hectogam  
D. Đơn vị cacbon
- Câu 8:** Nước chanh là:  
A. một đơn chất  
B. một hợp chất  
C. một chất tinh khiết

D. một hỗn hợp

**Câu 9:** Hầu hết các nguyên tử có cấu tạo bởi các loại hạt là

- A. Prôtôn và electron.
- B. Hạt nhân, notron và electron.
- C. Prôtôn và notron.
- D. Prôtôn, notron và electron.

**Câu 10:** Trong nguyên tử, hạt nào mang điện tích dương?

- A. Proton và electron.
- B. Proton .
- C. Electron.
- D. Notron.

**Câu 11:** Cho các nguyên tử với các thành phần cấu tạo như sau :

X(17p,17e, 16 n),      Y(20p, 19n, 20e),

Z(17p,17e, 16 n),      T(19p,19e, 20n).

Ở đây có bao nhiêu nguyên tố hóa học?

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

**Câu 12:** Một nguyên tử có tổng số hạt là 34, trong đó số electron là 11, số proton và số notron lần lượt là

- A. 12 và 11.
- B. 11 và 13.
- C. 11 và 12.
- D. 13 và 12.

**Câu 13:** Hóa trị của S trong hợp chất  $\text{SO}_2$  là

- A. II
- B. III
- C. IV
- D. VI

**Câu 14:** Công thức hóa học đúng của Al hoá trị III với nhóm  $(\text{SO}_4)$  hóa trị II là:

- A.  $\text{AlSO}_4$
- B.  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- C.  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- D.  $\text{Al}_3(\text{SO}_4)_2$

**Câu 15 :** Phân tử khối của hợp chất  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  là:

- A.115
- B. 160
- C. 112
- D.104

**Câu 16:** Phân tử khối của hợp chất  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  là :

- A. 342
- B. 243
- C.432
- D. 423

**Câu 17 :** Một hợp chất có phân tử khối nặng hơn nguyên tử Oxi 5 lần. Phân tử khối của hợp chất đó là

- A.160
- B.80
- C.120
- D. 90

**Câu 18:** Hợp chất  $N_xO_3$  có phân tử khối là 76. Giá trị của x là :

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

**Câu 19:** Hợp chất  $M(OH)_2$  có phân tử khối của là 98. Nguyên tử khối của M là:

- A. 24
- B. 27
- C. 56
- D. 64

**Câu 20:** Một hợp chất có công thức hóa học dạng  $X_2O_3$ . Phân tử của hợp chất nặng hơn phân tử Hidrô 51 lần. X là nguyên tố nào sau đây?

- A.N
- B.Al
- C.Cu
- D. Fe

### **PHẦN II/ 10 câu (mỗi câu 0,3đ)**

**Câu 21:** Hỗn hợp nào sau đây có thể tách riêng các chất thành phần bằng cách cho hỗn hợp vào nước, sau đó khuấy đều và lọc rồi đem cô cạn?

- A.Cát và muối ăn
- B. Cát và bột sắt
- C. Đường và muối
- D. Giấm và rượu

**Câu 22:** Cách hợp lí nhất để tách dầu ăn ra khỏi hỗn hợp với nước là:

- A. Lọc.
- B. Chiết
- C. Bay hơi.
- D. Chung cất

**Câu 23:** Kí hiệu hóa học của nguyên tố Nitơ là

- A. N
- B. Ni
- C. Ne
- D. Na

**Câu 24:** Dãy gồm các nguyên tố phi kim là:

- A. Na, Mg, C, Ca.
- B. Cl, N, O, H, S.
- C. K, Na, Mn, Al.
- D. Ca, S, Cl, Al.

**Câu 25:** Viết  $4H_2$  nghĩa là

- A. Bốn phân tử Hidrô .
- B. Bốn nguyên tố Hidrô .
- C. Bốn nguyên tử Hidrô.
- D. Bốn đơn chất Hidrô

**Câu 26:** Công thức hóa học nào sau đây tạo bởi N (IV) và O (II) ?

- A.  $N_2O$
- B.  $NO_2$
- C.  $NO$
- D.  $N_2O_5$

**Câu 27.** Công thức hóa học của hợp chất tạo bởi Na (I) và O (II) là?

- A.  $NaO$
- B.  $NaO_2$
- C.  $Na_2O$
- D.  $2NaO$

**Câu 28:** Số nguyên tử oxi có trong một phân tử  $Fe(NO_3)_3$  là:

- A. 3
- B. 9
- C. 5
- D. 6

**Câu 29 :** Hóa trị của oxi là:

- A. I
- B. II
- C. VI
- D. III

**Câu 30:** Hợp chất của nguyên tố X với O là  $X_2O_3$  và hợp chất của nguyên tố Y với H là  $YH_2$ . Công thức hoá học hợp chất của X với Y là:

- A.  $XY$
- B.  $X_2Y$
- C.  $X_2Y_3$
- D.  $XY_3$

**(Biết NTK của H=1; C=12; N=14; O=16 ; Al=27; S=32; Fe=56 ; Cu=64)**

----- HẾT -----

**I. MỤC TIÊU**

**1. Kiến thức**

- Kiểm tra HS những kiến thức cơ bản của chương I:

Những khái niệm hoá học cơ bản: nguyên tử, phân tử, đơn chất, hợp chất, hỗn hợp, kí hiệu hoá học, công thức hoá học, hóa trị.

**2. Kỹ năng**

- Kỹ năng lập công thức hoá học của hợp chất, xác định hoá trị của một nguyên tố trong hợp chất, tách chất ra khỏi hỗn hợp.

**3. Thái độ:** Học sinh có thái độ nghiêm túc trong giờ kiểm tra.

**II. HÌNH THỨC: TNKQ (100%)**

**III. MA TRẬN :**

Chủ đề	Mức độ kiến thức kỹ năng						Tổng
	Nhận biết 40%		Thông hiểu 40%		Vận dụng 20%		
	TN	TL	TN	TL	TN	TL	
1. Những khái niệm hoá học cơ bản.	6 câu 2,1đ		2 câu 0,7đ				8 câu 2,8đ
2. Cấu tạo nguyên tử	2 câu 0,7đ		1 câu 0,35đ		1 câu 0,35đ		4 câu 1,4đ
3. Tách chất khỏi hỗn hợp.	1 câu 0,3đ				1 câu 0,3đ		2 câu 0,6đ
4. KHHH, CTHH	2 câu 0,6đ		4 câu 1,2đ				6 câu 1,8đ
5. Xác định hoá trị, tìm CTHH đúng.	1 câu 0,3đ		2 câu 0,7đ		1 câu 0,3đ		4 câu 1,3đ
6. Tính phân tử khối.			2 câu 0,7đ		2 câu 0,7đ		4 câu 1,4đ
7. Vận dụng tổng hợp kiến thức về NTK, PTK, KHHH, hóa trị, ... để tính toán tìm nguyên tố và CTHH			1 câu 0,35đ		1 câu 0,35đ		2 câu 0,7đ
Tổng số câu Tổng điểm Tỉ lệ %	12 câu 4đ 40%		12 câu 4đ 40%		6 câu 2đ 20%		30 câu 10đ 100%

Người ra đề

Tổ trưởng CM

BGH

Trần Thị Nguyên

Trần Thị Nguyên