***Экзаменационный тест по химии для 8 класса.***

1.Химический знак кислорода:

 А). В ; б) О ; в).N; г). F.

2.Относительная атомная масса азота:

 а). 16; б). 13; в).14; г).15.

3.Относительная молекулярная масса карбоната кальция (Ca C O3)

 А) 95 ; б). 120; в). 100; г) 74.

4.К нуклонам относятся:

 А). протоны и нейтроны; б).протоны и электроны;

 В).нейтроны и электроны; г). Нет правильного ответа.

5.Изотопы это -

 А).Разновидность одного и того же химического элемента,

 Имеющие одинаковый заряд ядра, но разное число

 нейтронов.

 Б). ).Разновидность одного и того же химического элемента,

 Имеющие одинаковый заряд ядра, но разную

 относительную массу.

 В). Оба ответы верны.

 Г). Нет правильного ответа.

6.Атом натрия имеет следующую электронную формулу:

А). 1 s 2 2 s 2 2 p 6 3 s 1; б). 1 s 3 2 s 2 2 p5 3 s 0;

В). 1 s1 2 s 4 2 p 3 3 s 1 г). 1 s 2 2 s2 2 p 6 3 s 2

7. К соединению с ионной химической связью относится:

 А).  **HCl** Б).  **NaCl** ; В**). Cl 2** ; Г). **Cl 2 O7.**

8.К соединению с ковалентной неполярной связью относится:

 А). **H 2O** Б). **O2** В). **KJ** Г). **N H3**

9. К соединению с ковалентной полярной связью относится:

 А). HJ ; Б) **H 2** ; В). **CaCl 2** ; Г). **NaBr.**

10. Количество вещества определяется по формуле:

 А). Б). В).

11.Молярный объём газов равен:

 **А).** 22,4 л/моль ; **б).** 23, 4 л/моль; **в).** 25,4 л/моль **Г).** 21,4 л/моль.

12.Степень окисления серы в соединении сульфида натрия Na 2 S

 равна :

 А). +2 ; Б). – 2 ; В). 0 ; г). +1.

13.К оксидам относится :

 А).  **HCl** Б). **SO 2** В). **NH 3** Г).**K 2 S**

**14.**К основаниям относится :

 А). **NaCl** Б). **KOH** В). **H2 S O4** Г). **BaO**

15.К кислотам относится :

 А). **H 3P O4** Б). **NaOH** В) **CuSO 4** Г). **Ca O**

**16.**К растворимым основаниям относится:

 А). **Cu(OH)2** Б). **Fe(OH) 3** В).  **NaOH** Г).**Al(OH)3**

**17.К** нерастворимым основаниям относится:

 А)  **NaOH** Б). **KOH**  В).  **LiOH** Г). **Zn(OH)2**

**18.**Общие свойства кислот определяются ионами

 А). H + Б). OH -  В). ионами металлов.

19. общие свойства оснований определяются

 А). H + Б). OH -  В). ионами металлов.

20. Степень окисления у простых веществ равна

А). 0 ; Б). +1 В). – 2 ; Г). Переменная.

21.Соотнесите название солей и формул.

 1). NaCl а). фосфат алюминия

 2). K 2S O4  б). нитрат магния

 3). CaCО3 в). сульфат калия

 4). Mg(NO3 )2 г).карбонат кальция

 5). Al PO4 д).хлорид натрия