**Тема уроку. Контрольна робота з теми: «Молекулярна маса, валентність, масова частка».**

**Дівчата виконують завдання І варіанту, а хлопці ІІ варіанту.**

**Варіант 1**

1. Відносна молекулярна маса елемента позначається:

а) Ar; б) m; в) Mr; г) w;

2. Укажіть валентність атома Карбону у сполуці CO2:

а) І; б) ІІ; в) ІІІ ; г) IV.

3. Індекс – це число, яке показує:

а) кількість атомів в молекулі ; б) кількість окремих молекул;

в) масу атома; г)заряд ядра атома.

4. Відносна атомна маса Сульфуру:

а) 16, б) 32, в) 8.

5. Із запропонованого переліку виберіть формули складних речовин:

HNO3, K2O, S, Br2, ZnO, O3, C3H8, Hg, Ca(OH)2, Fe, Fe2O3, H2.

6. Установіть відповідність між формулою речовини та значенням відносної молекулярної маси:

Формула речовини  Значення відносної молекулярної маси

а) N2 1) 63

б) PH3 2) 28

в) HNO3 3) 100

г) CaCO3 4) 34

7.Визначте валентність хімічних елементів і у сполуках:

Fe2O3; CaO; H2S; NH3; HCl.

8. Складіть формули за валентністю:

II VII II I IV I III

CO MnO MnCl PbO KO AlO.

9. Порівняти масові частки Алюмінію у сполуках: AI2O3 і AI2S3

**Варіант 2**

1. Коефіцієнт – це число, яке показує:

а) кількість атомів в молекулі ; б) кількість окремих молекул;

в)  масу атома; г) заряд ядра атома.

2. Укажіть валентність атома Карбону у сполуці CO:

а) І; б) ІІ; в) ІІІ ; г) IV.

1. Хімічна формула – це умовний запис:

а) фізичного явища; б) складу речовини;

в) хімічного явища; г)суміші атомів

4.Із запропонованого переліку виберіть формули простих речовин:

AgCl, Cl2, LiOH, C2H6, Ca, O2, Al2O3, H2SO4, Ag, Ag2O, Cu, FeS2.

5. Відносна атомна маса Флуору:

а) 18, б) 19, в) 9.

6.Установіть відповідність між формулою речовини та значенням відносної молекулярної маси:

Формула речовини Значення відносної молекулярної маси

А) N2 1) 90

Б) CuSO4 2) 102

В) Fe(OH)2 3) 160

Г) Al2O3 4) 28

7. Визначте валентність хімічних елементів у сполуках:

AsH3, HBr, MoO2, Li2O, H2Se.

8.Складіть формули хімічних сполук за валентністю:

I II II I IV III II II

AgS, ZnCl, PbO, FeO, CoS

9. Порівняйте масові частки Нітрогену в сполуках N2O5 i NH3.