**7 клас, хімія**

**\_\_Контрольна робота за I семестр з тем: «Молекулярна маса, валентність, масова частка і рівняння хімічних реакцій» для екстернатної форми навчання .**

**Варіант 1**

**І рівень** *(3 бали)*

1. 1. Відносна молекулярна маса елемента позначається:

а) Ar; б) m; в) Mr; г) w;

2. Укажіть валентність атома Карбонату 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.

**ІІ рівень** *(3 бали)*

4. 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

5. Серед перелічених явищ виберіть хімічні :

     а) скисання молока; б) утворення льоду;

     в) знебарвлення кольорової білизни на сонці;  г) ехо.

6. Що означають записи: 3H2O; 2Zn; 4Cu(OH)2?

**ІІІ рівень** *(3 бали)*

1. Визначте валентність хімічних елементів і у сполуках: Fe2O3; CaO; H2S; NH3; HCl.

8. Складіть формули за валентністю:

II VII II I IV I III

CO2 MnO, MnCl, PbO, KO2 AlO.

9.  Порівняти масові частки Алюмінію у сполуках AI2O3 і AI2S3

**IV рівень** *(3 бали)*

10. Розставте коефіцієнти в схемах хімічних реакцій :

    а)   Cu +  O2 →  CuO б)    Ca + H3PO4 → Ca3(PO4)2 + H2

    в)   H2O → H2 + O2  г)   Na + H2O → NaOH + H2

11. . Вивести формулу сполуки, якщо відомо, що до її складу входять 78,26% Аргентуму, 4,34% Карбону, 17,4% Оксигену.