**Контрольна робота**

**з хімії**

**за 2023-2024 н.р.**

**учня (учениці) 7- класу**

**індивідуальної форми навчання (екстернат)**

( за кожне правильно виконане завданя-1 бал).

1. ***.  Вкажіть ряд у якому вказано тільки прості речовин:***

 а) Cu, NaCl, Cl2; б) CuSO4, C2H6, H2O;

 в) Br2 , O2, Al; г) P, C2H6, O2.

2 ***Встановіть відповідність між записом формули та його поясненням:***

|  |  |
| --- | --- |
|  ***Запис формули*** | ***Пояснення запису*** |
|  А) 2Н2 | 1)  два атоми Гідрогену |
|  Б)  2Н | 2)  дві молекули водню |
|  В) 2Н2О | 3)  одна молекула водню |
|  Г) Н2 | 4) дві молекули води |

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

**Формула речовини . Значення відносної молекулярної маси( зробити відповідні розрахунки)**

А) N2 1) 90

Б)CuSO4 2) 102

В) Fe(OH)2 3) 160

Г) Al2O3 4) 28

4**. Серед перелічених явищ виберіть фізичні** :

     а) скисання молока; б) утворення льоду;

     в) знебарвлення кольорової білизни на сонці;  г) ехо

5. **Визначте валентність хімічних елементів у сполуках**: AsH3, HBr, MoO2, Li2O, H2Se.

6.**Складіть формули хімічних сполук за валентністю**:

I II II I IV III II II

AgS, ZnCl, PbO, FeO, CoS

7. **Порівняйте масові частки Нітрогену в сполуках** N2O5 i NH3.( зробивши відповідні розрахунки.)

8. **Розкажіть про лабораторні способи одержання кисню і збирання його різними способами**.

9. **Допишіть рівняння реакцій і розставте коефіцієнти**:

а) P + O2 

б) H2O 

10. **Опишіть,що вам відомо про хімічні властивості кисню**.

11. **Серед даного переліку речовин оберіть формули кислот:** KOH , SO3, Mg(OH)2, P2O3, H2SO4 , К2О , H3PO4 , MgO, HNO3. Дайте їм назви

12 **Задача** Обчисліть масу калій гідроксиду й об’єм води, які необхідно взяти для приготування 300 г розчину з масовою часткою лугу 30 %.( зробити розрахунки ).