**Підсумкова контрольна робота за рік. 7 клас**

**Варіант 1***. (1- 3 завдання по 1б, 4 - 6 по 2б, 7 – 3б за кожну правильну відповідь)*

1. **Розподіліть в три колонки** ( прості речовини, складні речовини, суміші): *кисень, натрій сульфат, повітря, морська вода, дистильована вода, цинк.*
2. **Що означають записи**: *2 Cu(NO3)2, Li2O, 3Fe, 5N?*
3. **Визначити валентності** атомів в формулах речовин: Са3Р2, NO2,

Mn2O7, SO3

1. **Порівняти масові частки Оксигену** в *Натрій оксиді та Купрум (ІІ)оксиді*.
2. **Вивести формулу речовини**, яка містить: *27,6% Оксигену і 72,4% Феруму.*
3. **Закінчити рівняння реакцій:**  III

а*) Fe2(SO4)3 + NaOH 🡪 Fe(OH)3 + Na2SO4 в) Ca +N2 🡪 ?*

*б)AI(OH)3 + HNO3 🡪 AI(NO3)3 + H2O*

1. **Здійснити перетворення, вказати тип реакції:**

*КМnO4 🡪 O2 🡪 H2O 🡪 H2 🡪NH3*

**Варіант 2***. (1- 3 завдання по 1б, 4 - 6 по 2б, 7 – 3б за кожну правильну відповідь)*

1. **Розподіліть в три колонки** ( прості речовини, складні речовини, суміші): *водень, натрій хлорид, граніт, фруктовий сік, хлоридна кислота, графіт.*
2. **Що означають записи**: *3 Fe2O3, Li2О, 2 Cu, 4О?*
3. **Визначити валентності** атомів в речовинах: СI2O3, NO, MnO2, CS2
4. **Порівняти масові частки Оксигену** в *Літій оксиді та Сульфур*

*( VІ)оксиді*.

1. **Вивести формулу речовини**, яка містить: *18,4% Оксигену і 81,6% Хлору.*
2. **Закінчити рівняння реакцій:**  III

а*) Fe2O3 + H2SO4🡪 Fe2(SO4)3+ H2O в) Mq +P🡪 ?*

*б)AI(OH)3 🡪 AI2O3 + H2O*

1. **Здійснити перетворення, вказати тип реакції:**

*КCIO3 🡪 O2 🡪 ZnO 🡪 Zn🡪ZnCI2*

 **Варіант 3***. (1- 3 завдання по 1б, 4 - 6 по 2б, 7 – 3б за кожну правильну відповідь)*

1. **Розподіліть в три колонки** ( прості речовини, складні речовини, суміші): *бром, барій нітрат, молоко, солодка вода, кальцій оксид, мідь.*
2. **Що означають записи**: *2 AI(NO3)3 , 3*SO3*, 2 Ca , 5CI?*
3. **Визначити валентності** атомів в формулах речовин: Са3N2, SO2,

CI2 O7, *Li2O*

1. **Порівняти масові частки Оксигену** в *Калій оксиді та Плюмбум (ІІ)оксиді*.
2. **Вивести формулу речовини**, яка містить: *31,6% Оксигену і 68,4% Хрому.*
3. **Закінчити рівняння реакцій:**  III

а*) AI~~2~~(SO4)3 + KOH 🡪 AI (OH)3 + K2SO4 в) Fe +CI2 🡪 ?*

 *б) Fe (OH)3 + HNO3 🡪 Fe (NO3)3 + H2O*

 **7. Здійснити перетворення, вказати тип реакції:**

*H2O2 🡪 H2O🡪 O2 🡪 CuO 🡪 Cu*

**Варіант 4***. (1- 3 завдання по 1б, 4 - 6 по 2б, 7 – 3б за кожну правильну відповідь)*

1. **Розподіліть в три колонки** ( прості речовини, складні речовини, суміші): *залізо, кальцій карбонат, сталь, нафта, сульфатна кислота, азот.*
2. **Що означають записи**: *3 ZnO, LiH, 2 Ca, 4H?*
3. **Визначити валентності** атомів в формулах речовин: СI2O, N2O3, Mn2O7, CO2
4. **Порівняти масові частки Оксигену** в *Барій оксиді та Сульфур*

*( ІV)оксиді*.

1. **Вивести формулу речовини**, яка містить: *36,8% Оксигену і 63,2% Мангану.*
2. **Закінчити рівняння реакцій:**

а*) ) Fe2O3 + H2CO3🡪 Fe2(CO3)3 + H2O в) Mq +O2🡪*

*б)KCIO3 🡪 KCI + O2*

1. **Здійснити перетворення, вказати тип реакції:**

*HqO 🡪 O2 🡪 H2O 🡪 H2🡪H2S*