**Підсумкова контрольна робота з хімії за II семестр**

 **1 варіант**

**1.Напишіть формули оксидів поданих хімічних елементів. Назвіть дані оксиди.**

**С(II), Ва, Fe(III ), АІ (1.5б)**

**2. Допишіть рівняння реакцій, якщо відомо,що утворюються два оксиди.**

**Н2Se + O2 → селен(IV) оксид +…**

**Мg S + O2→ сульфур(IV) оксид +… (1.5б)**

**3. Допишіть рівняння реакцій, поставте коефіцієнти.**

**S + O2 →**

**HgO→**

**Cu + O2→ (2б)**

**4. Обчисліть масу Гідрогену, що входить до складу сульфатної кислоти масою 490 г. (2б)**

**5. У воді масою 296 г. розчинили сіль масою 4г. Обчисліть масову частку солі в утвореному розчині. (2б)**

**6. Розрахуйте, яку масу води та масу цукру потрібно взяти Марійці, щоб приготувати 150г. розчину з масовою часткою цукру 5%. (3б)**

 **2 варіант**

**1.Напишіть формули оксидів поданих хімічних елементів. Назвіть дані оксиди.**

 **Fe(II), Cu(I), Li, Р(V) (1.5б)**

**2. Допишіть рівняння реакцій, якщо відомо,що утворюються два оксиди.**

**С2H4O + O2 → карбон(IV) оксид +…**

**Li2 Se + O2→ селен(IV) оксид +… (1.5б)**

**3. Допишіть рівняння реакцій, поставте коефіцієнти.**

**C + O2 →**

**H2O2→**

**Ca + O2→ (2б)**

**4. Обчисліть масу Гідрогену, що входить до складу карбонтної кислоти масою 310 г. (2б)**

**5. У воді масою 190 г. розчинили сіль масою 10г. Обчисліть масову частку солі в утвореному розчині. (2б)**

**6. Розрахуйте, яку масу води та масу цукру потрібно взяти Марійці, щоб приготувати 250г. розчину з масовою часткою цукру 7%. (3б)**