**Тема:** Підсумкова робота з теми «Вода»

**І варіант**

1. Позначте правильне твердження: розчин-це:

**А** хімічна сполука;

**Б** однорідна система двох або кількох компонентів;

**В** механічна суміш; **Г** суміш елементів.

1. Позначте формулу води

**А** Н2О2; **Б** Н2О; **В** НО; **Г** НО2.

3. Визначте відносну молекулярну масу води

**А** 20; **Б** 18; **В** 17; **Г** 16.

1. Вкажіть речовину, яка практично не розчиняється в воді:

**А** КNО3 **Б** LiOH **В** NaCI **Г** AgCI

1. Вкажіть воду, що містить найменше домішок:

**А** дощова; **Б** річкова; **В** джерельна; **Г** дистильована

1. Встановіть відповідність між реагентами і продуктами реакції?

**А** Li+H2O→ 1 Ca(OH)2

**Б** C+ H2O→ 2 LiOH

**В** SO3+ H2O→ 3 CO2+H2↑

**Г** CaO+ H2O→ 4 2LiOH+ H2↑

5 H2SO4

Запишіть відповідні рівняння реакцій, назвіть кожну речовину, вкажіть тип реакцій **В** і **Г**

10. До води масою 114 г додали ZnCI2 масою 6г. Яка масова частка цинк хлориду в утвореному розчині?