**Приложение 1**

Уразова Светлана Викторовна 263-763-748

**Задание 1:** Сильные и слабые электролиты. Разделите предложенные вещества на две группы: сильные и слабые электролиты.

|  |
| --- |
| NaOH, Cu (OH)2, HCl, H2CO3, HClO3, Ba(OH)2, Fe(OH)3, H2SO4, HNO3, NH4OH, LiOH, Mg(OH)2 |
| Сильные электролиты : | Слабые электролиты: |

**Задание 2:** Из предложенного списка выберите формулы солей:

H2SO4 , KCl, HCl, NaOH, NaNO3, H2CO3, PbCl2, CaCO3, CO2, CuF2 ,H2 ,NH4Cl ,NaCl О3 ,AgNO3, NaNO2, KH2PO4.

Обмен выполненными работами и взаимопроверка.

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Задание 1:** Сильные и слабые электролиты. Разделите предложенные вещества на две группы: сильные и слабые электролиты.

|  |
| --- |
| NaOH, Cu (OH)2, HCl, H2CO3, HClO3, Ba(OH)2, Fe(OH)3, H2SO4, HNO3, NH4OH, LiOH, Mg(OH)2 |
| Сильные электролиты : | Слабые электролиты: |

**Задание 2:** Из предложенного списка выберите формулы солей:

H2SO4 , KCl, HCl, NaOH, NaNO3, H2CO3, PbCl2, CaCO3, CO2, CuF2 ,H2 ,NH4Cl ,NaCl О3 ,AgNO3, NaNO2, KH2PO4.

Обмен выполненными работами и взаимопроверка.

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Задание 1:** Сильные и слабые электролиты. Разделите предложенные вещества на две группы: сильные и слабые электролиты.

|  |
| --- |
| NaOH, Cu (OH)2, HCl, H2CO3, HClO3, Ba(OH)2, Fe(OH)3, H2SO4, HNO3, NH4OH, LiOH, Mg(OH)2 |
| Сильные электролиты : | Слабые электролиты: |

**Задание 2:** Из предложенного списка выберите формулы солей:

H2SO4 , KCl, HCl, NaOH, NaNO3, H2CO3, PbCl2, CaCO3, CO2, CuF2 ,H2 ,NH4Cl ,NaCl О3 ,AgNO3, NaNO2, KH2PO4.

Обмен выполненными работами и взаимопроверка.