***Выполните задания по теме «Соли»***

**1.** Перепишите в тетрадь схему «Классификация солей»:

**СОЛИ**

**ОСНОВНЫЕ**

**КИСЛЫЕ**

**СРЕДНИЕ**

Na2CO3 – карбонат Na**Н**CO3 – **гидро**карбонат Al**OH**Cl2 - **гидроксо**хлорид

 натрия натрия алюминия

 **2.** Распределите предложенные формулы солей на группы, вписывая их далее, в составленную схему, **назовите их**:

CuOHNO3, K2SO4, Ca(HCO3)2, AlCl3, LiHSO3, ZnOHBr

 **3.** В ниже приведённой таблице изучите химические свойства солей и составьте химические реакции.

|  |  |
| --- | --- |
| **Химические свойства солей** | **Примеры химических реакций** |
| ***1.Соль + кислота → новая соль + новая кислота*** *(если образуется ↓ или ↑)* |  |
| ***2. Соль + щёлочь → новая соль + основание*** *(если образуется ↓ или ↑)* |  |
| ***3. Соль + металл → новая соль + металл исходной соли*** |  |
| ***4.Соль + соль → новая соль + новая соль*** *(если образуется ↓)* |  |

**4.** **Для** **одной** из реакций, составленных вами, **напишите** полное и сокращённое **ионные уравнения**.

**5.**Какие соли чаще всего использует человек в своей жизни? Запишите их формулы и названия *(не менее 3-х примеров)*.