**Здравствуйте ребята!**

**Задание по химии на 05.05.20 до 17 часов. По почте или личку ватсап кто не может по почте. Фото и документы подписывайте фамилию дату предмет.**

Читать параграф 50 стр 177-178 Практическая работа №7 «Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»

Необходимо сделать практическую работу по образцу, что предлагаю. Вместо точек дописываете образовавшиеся химические вещества. Работу выполняем **в тетради от руки, ни каких ворд документов.**

Практическая работа 7. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы».

Вариант I

1. В четырёх пробирках даны следующие вещества в твёрдом виде: а) хлорид магния; б) гидроксид натрия; в) карбонат натрия; г) нитрат натрия. При помощи химических реакций определите, в какой пробирке находится каждое из этих веществ.

2. При помощи характерных реакций докажите, что выданное вам вещество — сульфат алюминия.

3. В одной пробирке дан раствор хлорида натрия, во второй — раствор хлорида стронция, а в третьей — раствор хлорида алюминия. Определите, в какой пробирке находится каждое из выданных веществ.

 4. Практически осуществите следующие превращения: Fe ⟶ FeCl2 ⟶ Fe(OH)2 ⟶ Fe(OH)3 ⟶ Fe(NO3)3

**Ход работы**

**Опыт №1**. Прильём к пробиркам небольшое количество воды и растворим их содержимое. Добавим во все пробирки соляную кислоту. В пробирке с карбонатом натрия выделится газ: Na2CO3 + 2HCl ⟶ ……………..

Пробирка с гидроксидом натрия нагреется: NaOH + HCl ⟶ …………

В оставшиеся две пробирки нальём раствор гидроксида натрия, в пробирке с хлоридом магния выпадет белый осадок: MgCl2 + 2NaOH ⟶ …………….

 В оставшейся пробирке находится нитрат натрия.

 **Опыт №2**. Докажем с помощью характерных реакций ,что выданное вещество сульфат алюминия 1) Al2(SO4)3 + 3BaCl2 ⟶ ……………..

2) Al2(SO4)3 + 6NaOH ⟶ ……………..

3) Al(OH)3 + NaOH ⟶ ……………..

**Опыт № 3.** Прильём гидроксид натрия во все пробирки. В пробирке с хлоридом натрия ничего не произойдёт. В пробирке с хлоридом стронция выпадет белый осадок: SrCl2 + 2NaOH ⟶ ………..+ Sr(OH)2↓

В пробирке с хлоридом алюминия выпадет белый осадок: AlCl3 + 3NaOH ⟶ ……….. + Al(OH)3↓ При дальнейшем добавлении гидроксида натрия, в пробирке где был хлорид алюминия произойдет растворение осадка: Al(OH)3 + NaOH ⟶ ……………В пробирке где не произошло растворение осадка находился хлорид стронция.

**Опыт № 4**.

 Практически осуществили реакции: Fe ⟶ FeCl2 ⟶ Fe(OH)2 ⟶ Fe(OH)3 ⟶ Fe(NO3)3

1) Fe + 2HCl ⟶ ……….+ H2↑

2) FeCl2 + 2NaOH ⟶ ……… + Fe(OH)2↓

3) 4Fe(OH)2 + 2H2O + O2 ⟶ ………..

4) Fe(OH)3 + 3HNO3 ⟶ Fe(NO3)3 + ………