Химическая радуга.

Описание.

В семь больших пробирок, помещенных в демонстрационный штатив с белым фоном, сливаем попарно растворы:

1- хлорид железа (III) и роданид калия (красный цвет);

2- раствор хромата калия подкисляем H2SO4 (оранжевый цвет);

3- нитрат свинца и иодид калия (желтый цвет);

4- сульфат никеля (II) и гидроксид натрия (зеленый цвет);

5- сульфат меди (II) и гидроксид натрия (голубой цвет);

6- сульфат меди (II) и раствор аммиака (синий цвет);

7- хлорид кобальта (II) и роданида калия (фиолетовый цвет).

Уравнения реакций:

1. FeCl3 + 3KCNS = Fe(CNS)3 + 3KCl

2. 2K2CrO4 + H2SO4 = K2Cr2O7 + K2SO4 + H2O

3. Pb(NO3)2 + 2KJ = PbJ2 + 2KNO3

4. NiSO4 + 2NaOH = Ni(OH)2 + Na2SO4

5. CuSO4 + 2NaOH = Cu(OH)2 + 2Na2SO4

6. CuSO4 + 4NH3 = [Cu(NH3)4]SO4

7. CoCl2 + 2KCNS = Co(CNS)2 + 2KCl