

Практическая работа № 4

Тема: «Признаки химических реакций»



Цель:

- провести химические реакции и определить их признаки



Оборудование:

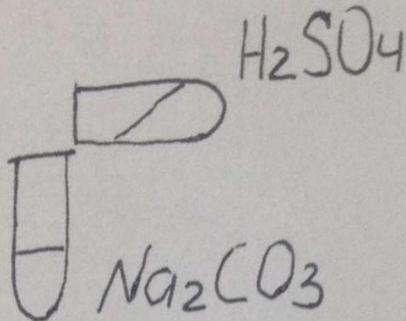
- штатив, пробирки, фарфоровая чашка



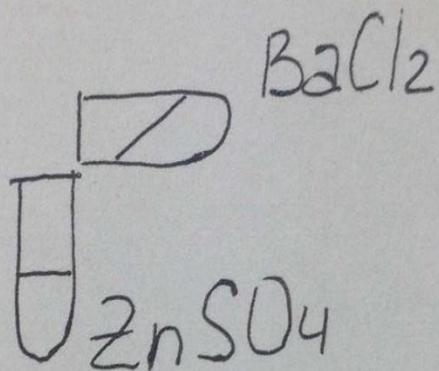
Реактивы:

- **Fe** – железо, металл;
- **Na₂CO₃** – карбонат натрия, соль;
- **ZnSO₄** – сульфат цинка, соль;
- **BaCl₂** – хлорид бария, соль;
- **FeCl₃** – хлорид железа (III), соль;
- **H₂SO₄** – серная кислота, кислота;
- **HNO₃** – азотная кислота, кислота;
- **CuSO₄** – сульфат меди, соль;
- **K(CNS)** – тиоцианат (или роданид) калия, соль

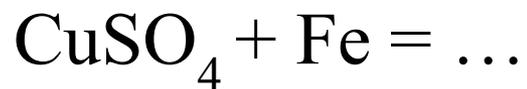
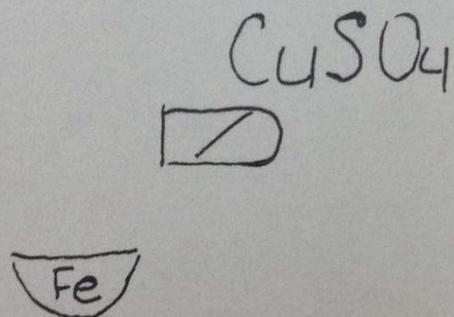
Ход работы:

ЧТО ДЕЛАЛИ (рисунок)	ЧТО НАБЛЮДАЛИ (реакции)	ВЫВОДЫ (признак химической реакции)
1.  <p>Hand-drawn diagram showing a test tube labeled Na_2CO_3 and a test tube rack labeled H_2SO_4.</p>	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \dots$	

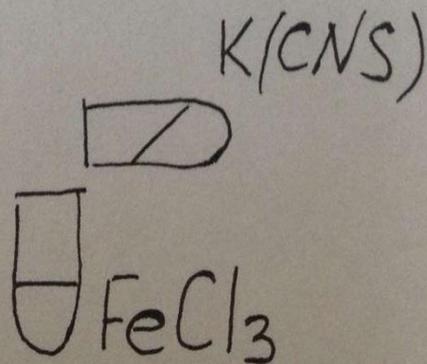
2.



3.



4.



Общий вывод:

Признаками химических реакций
являются:

1. _____

2. _____

3. _____

4. _____

Саморефлексия:

- Поставьте в тетради условный значок рядом с выводом по практической работе

+	На уроке всё понятно
?	Осталось ощущение, что понятно не все
!	Всё было понятно, я смогу самостоятельно проводить опыты и наблюдать признаки, их сопровождающие