

Мысленный эксперимент

Задание 22



Критерии оценивания

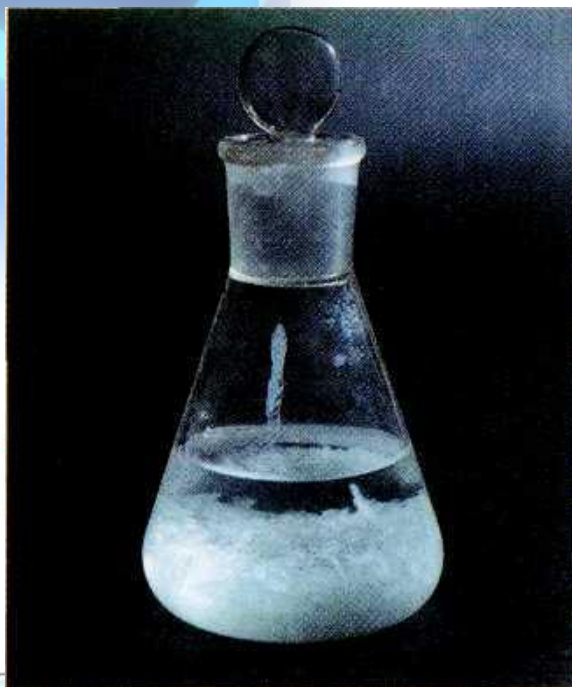
- Два уравнения в молекулярном виде
- Сокращенное ионное уравнение
- Признаки протекания двух реакций



Признаки реакций

- Цвет осадков:

AgCl , BaSO_4 , CaCO_3 –
белый



$\text{Cu}(\text{OH})_2$ - голубой

Признаки реакций

- Цвет осадков:

$\text{Al}(\text{OH})_3$, $\text{Zn}(\text{OH})_2$ -
белесый



Cu - красный

pedsovet.su

Признаки реакций

- Цвет осадков:
- AgI , Ag_3PO_4 – желтый

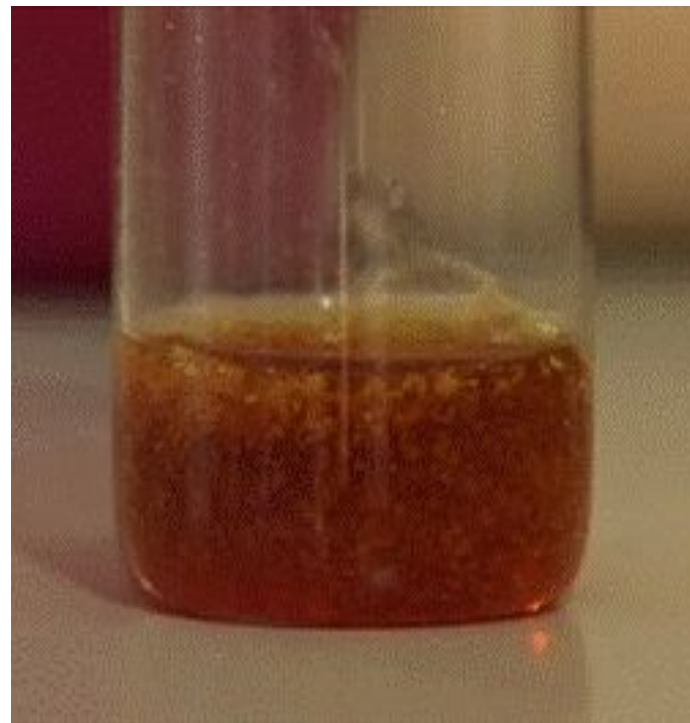
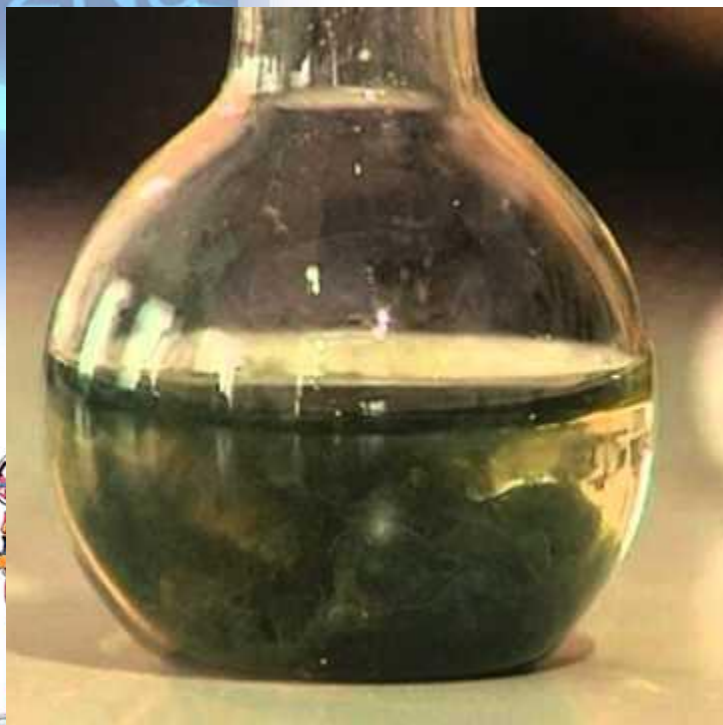


PbS , CuS - черный

Признаки реакций

- Цвет осадков:

$\text{Fe}(\text{OH})_2$ - серо-зеленый



$\text{Fe}(\text{OH})_3$ –
красно-коричневый

Признаки реакций

Газы:

- без цвета, запаха – H_2 , CO_2
- с запахом – H_2S , SO_2 , NH_3

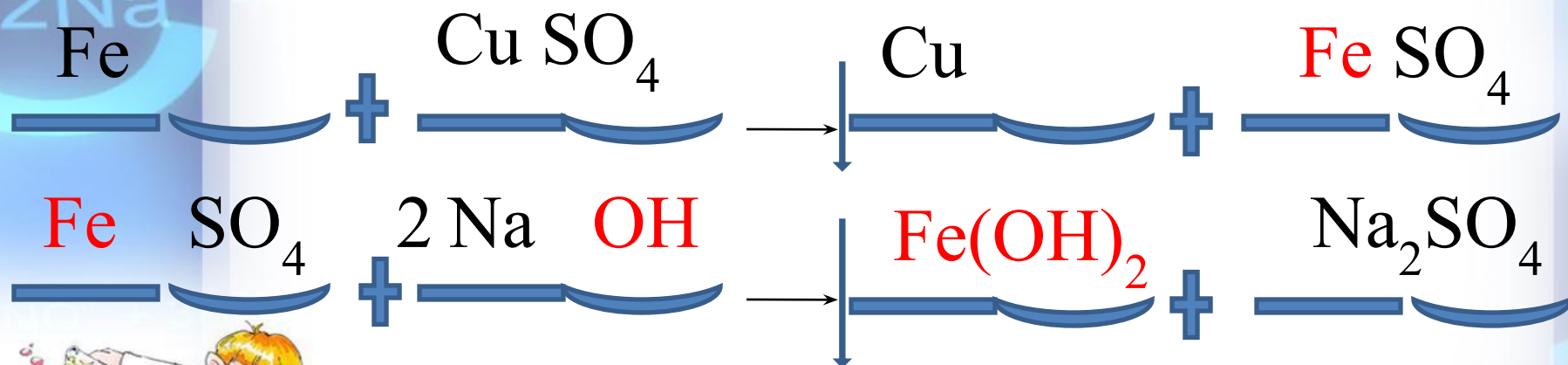


Задача 1

- Даны вещества:

1-я р-я – красный осадок меди
 NaOH , FeCl_3 , H_2SO_4 , Fe , Cu , CuSO_4

2-я р-я – серо-зелёный осадок гидроксида
необходимо получить гидроксид железа (II)



Задача 2

- Даны: твердые хлорид аммония и гидроксид кальция, растворы азотной кислоты, гидроксида натрия, нитрата бария, раствор лакмуса. Получить раствор нитрата аммония.
- 1) $2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 = 2\text{NH}_3\uparrow + 2\text{H}_2\text{O} + \text{CaCl}_2$
- 2) $\text{NH}_3 + \text{HNO}_3 = \text{NH}_4\text{NO}_3$

1-я р-я: выделение газа с резким запахом

2-я р-я: раствор азотной кислоты, окрашенный лакмусом в красный цвет становится синим (фиолетовым), запах исчезает



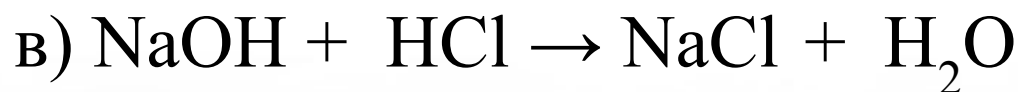
Особые случаи



- Растворение бурого осадка и (или) образование раствора желтого цвета



- Растворение белого осадка и (или) образование прозрачного раствора



Видимых изменений нет.



**СПАСИБО ЗА
РАБОТУ!**

