

Содержание

1 Эксперимент	2
1.1 Часть	2
1.2 Часть	2
2 Эксперимент	3
3 Эксперимент	4
3.1 Часть	4
3.2 Часть	4
3.3 Часть	5
4 Эксперимент	6
5 Эксперимент	7
5.1 Часть	7
5.2 Часть	7
6 Эксперимент	8
6.1 Часть	8
6.2 Часть	8
6.3 Часть	8
7 Эксперимент	9
7.1 Часть	9
7.2 Часть	9

1. Эксперимент

1.1. Часть



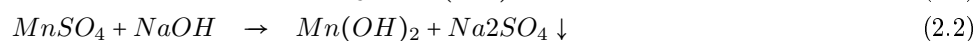
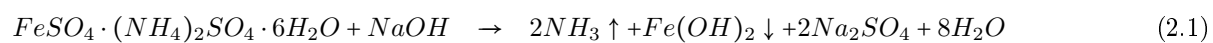
В 1.1 реакции выделение H_2 более активно чем в 1.2 реакции.

1.2. Часть



Это в теории на практике реакции не наблюдались.

2. Эксперимент



Compound	Color	Transparency
$Fe(OH)_2$	Темно-зеленый	Непрозрачный
PbS	Золотистый-оранжевый	Непрозрачный



Рис. 1.

3. Эксперимент

3.1. Часть

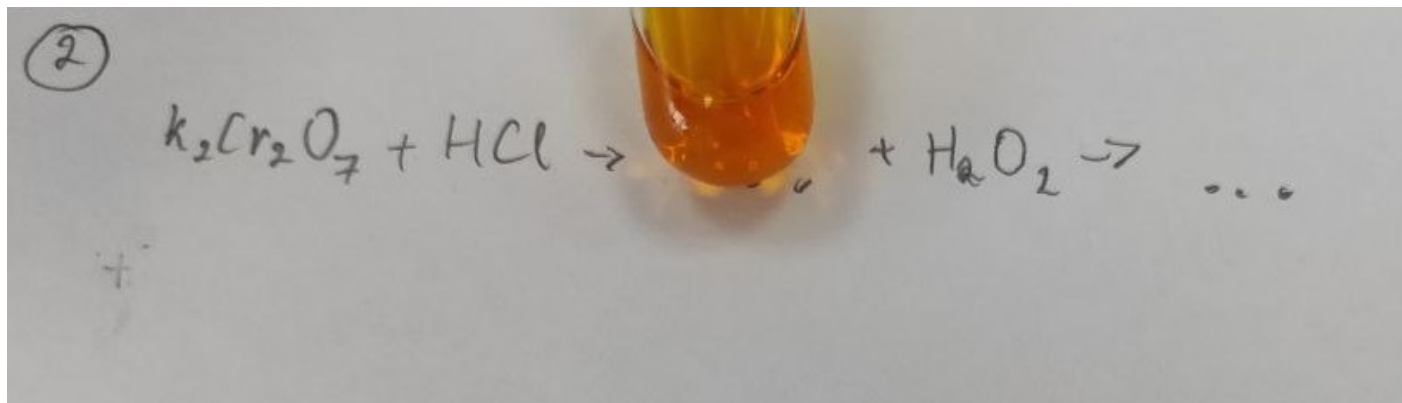


Рис. 2.

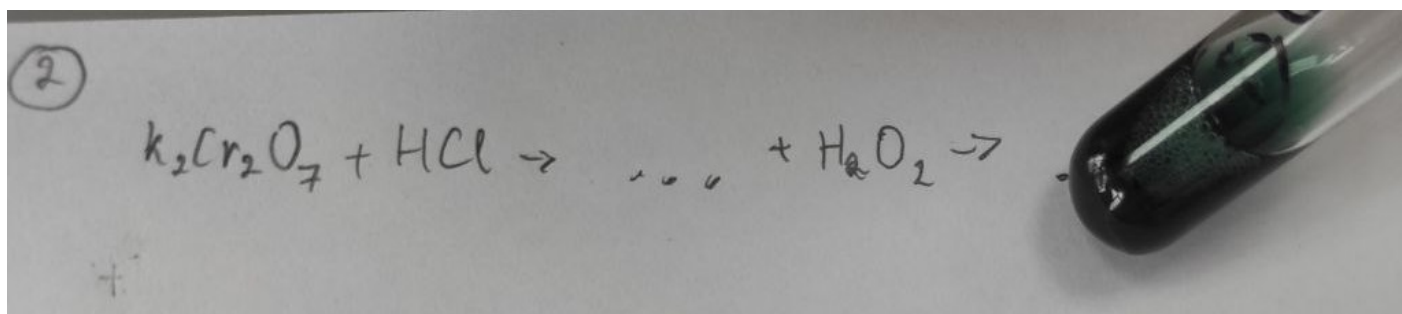


Рис. 3.

3.2. Часть

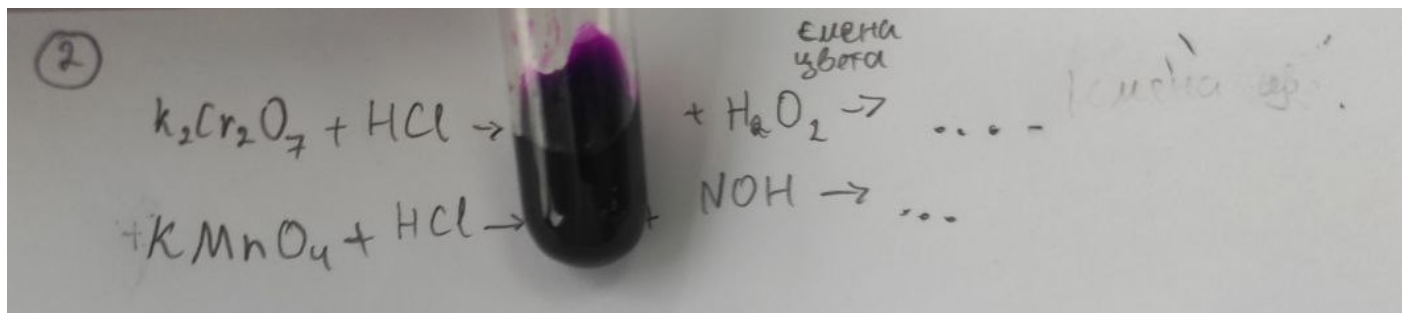
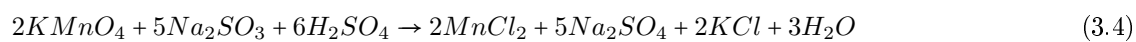


Рис. 4.



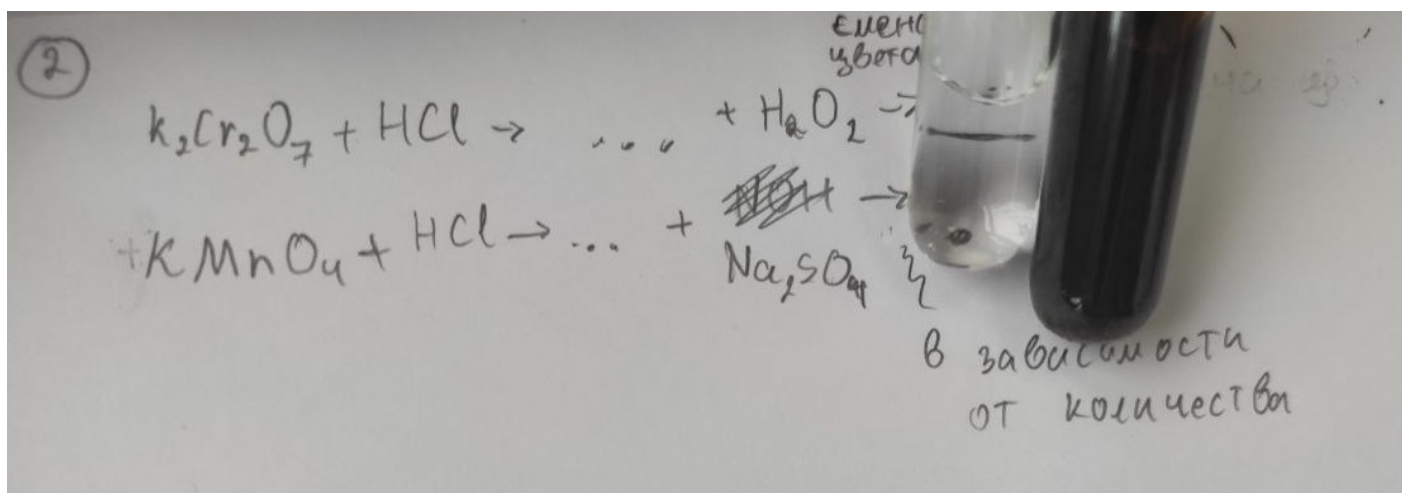
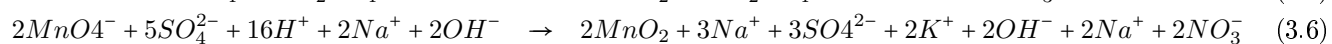
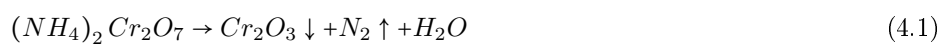


Рис. 5. Если добавить немного серной кислоты цвет темно коричневый но при дальнейшем дообавлении цвет теряется

3.3. Часть

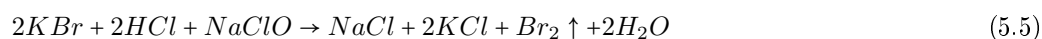
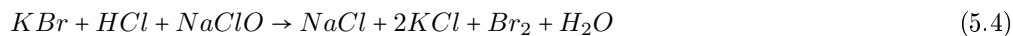
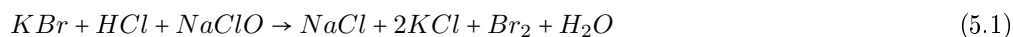


4. Эксперимент

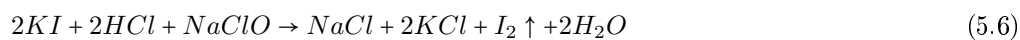


5. Эксперимент

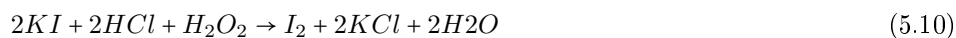
5.1. Часть



Аналогично для I_2



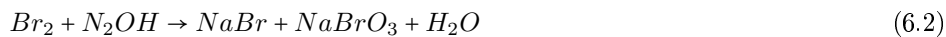
5.2. Часть



Эти реакции различаются тем что в 1 случае I_2, Br_2 испаряются, а во 2 случае I_2 растворяется в растворе.

6. Эксперимент

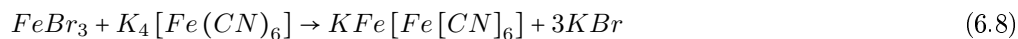
6.1. Часть



Происходит обесцвечивание так как в ходе реакции из Br_2 образуется бесцветное вещество.



6.2. Часть



Свидетельством ионов железа является характерный синий цвет, что является свидетельством наличия сини в состав которой входят ионы железа.

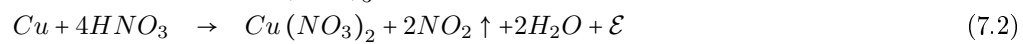
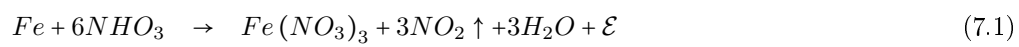
6.3. Часть



Выпадает желтовато-белый осадок.

7. Эксперимент

7.1. Часть



7.2. Часть

