

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

1. Эксперимент

1.1. Часть



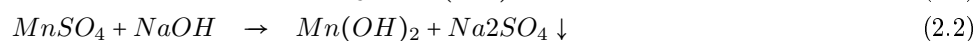
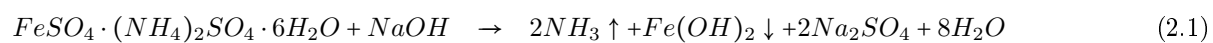
В 1.1 реакции выделение H_2 более активно чем в 1.2 реакции.

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

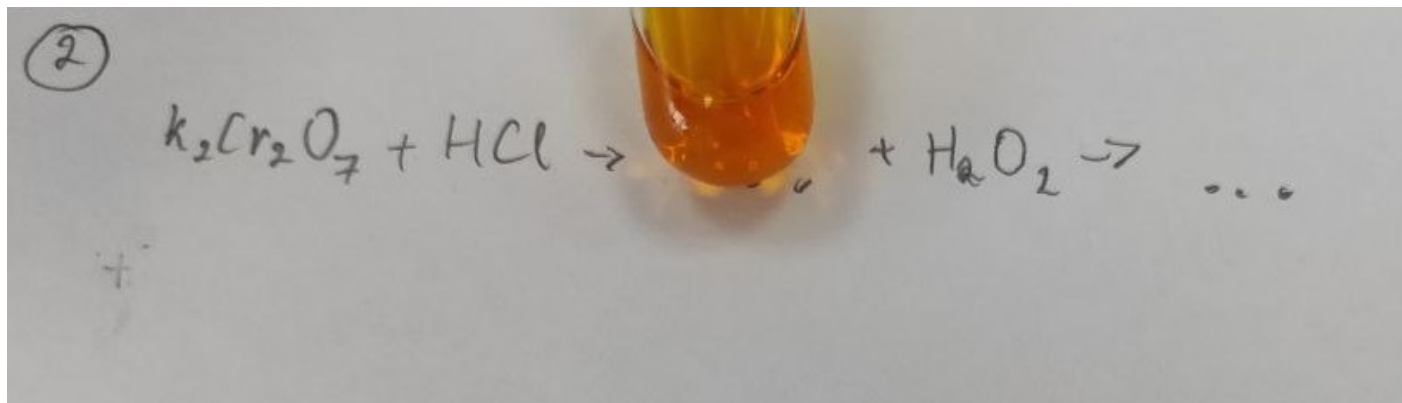
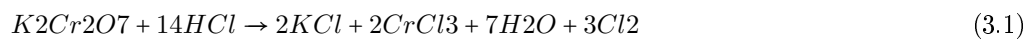


Рис. 2.

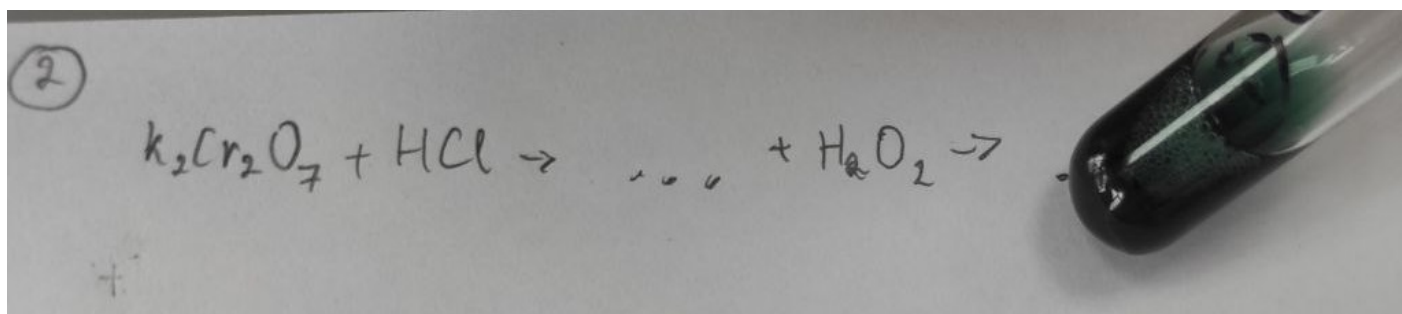
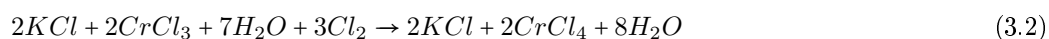


Рис. 3.

3.2. Часть

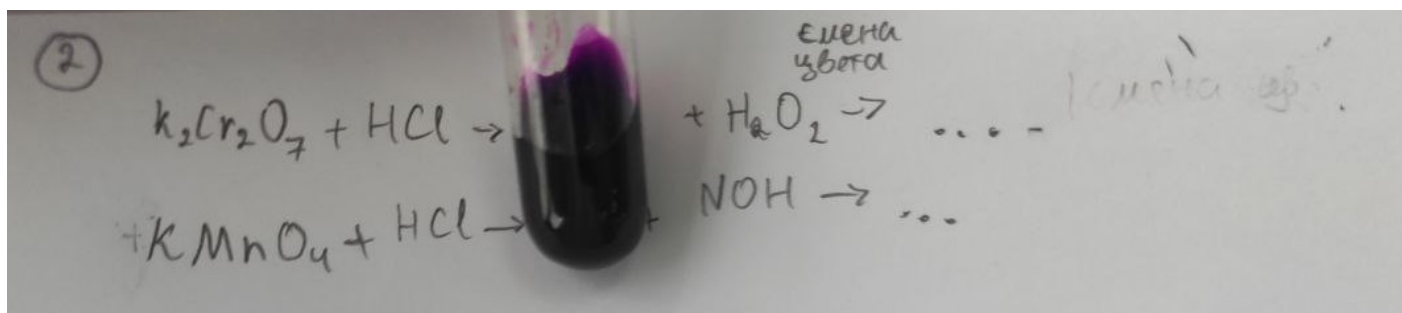
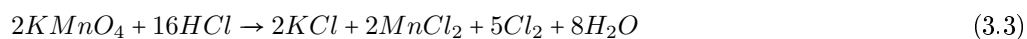
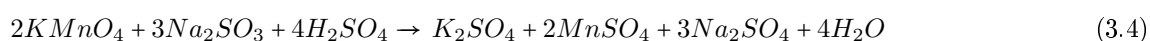


Рис. 4.



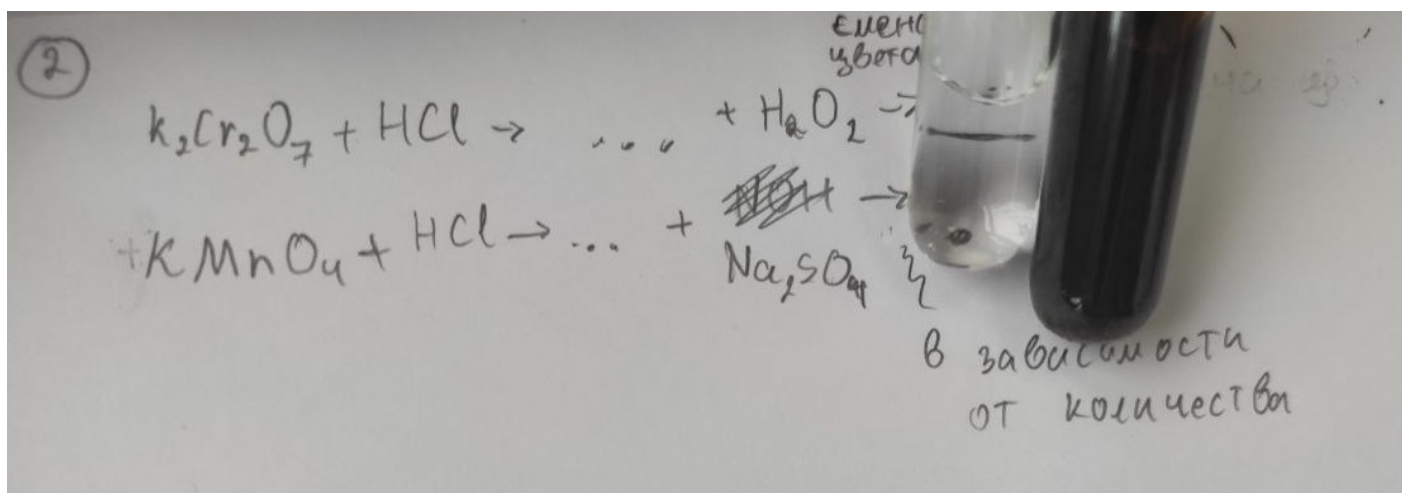


Рис. 5. Если добавить немного серной кислоты цвет темно коричневый но при дальнейшем дообавлении цвет теряется

