## Содержание

1	Эксперемент	2
2	Эксперемент	3
3	Эксперемент	4

## 1. Эксперемент

В

## 2. Эксперемент

$$FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 6H_2O + NaOH \rightarrow 2NH_3 \quad \uparrow + Fe(OH)_2 \downarrow + 2Na_2SO_4 + 8H_2O \tag{2.1}$$

 $MnSO_4 + NaOH \rightarrow Mn(OH)_2 + Na2SO_4 \downarrow$  (2.2)

Compound	Color	Transparency
$Fe(OH)_2$	Темно-зеленый	Непрозрачный
PbS	Золотисный-оранжеый	Непрозрачный



Рис. 1.

## 3. Эксперемент

$$K2Cr2O7 + 14HCl \rightarrow 2KCl + 2CrCl3 + 7H2O + 3Cl2$$
 (3.1)

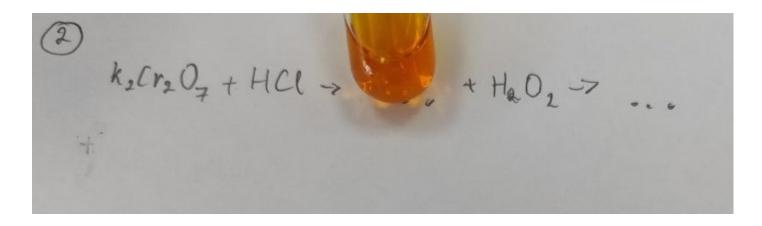


Рис. 2.  $2KCl + 2CrCl_3 + 7H_2O + 3Cl_2 \rightarrow 2KCl + 2CrCl_4 + 8H_2O \tag{3.2}$ 

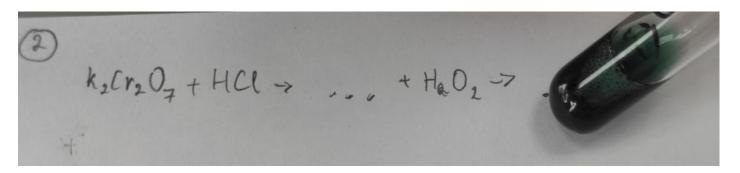


Рис. 3.

$$2KMnO_4 + 16HCl \to 2KCl + 2MnCl_2 + 5Cl_2 + 8H_2O \tag{3.3}$$

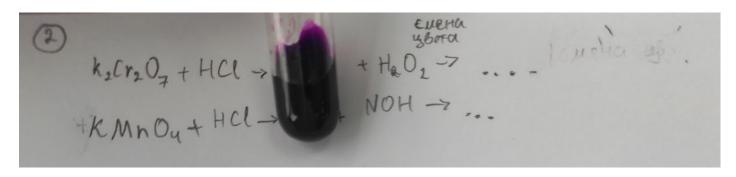


Рис. 4.

$$2KMnO_4 + 16HCl + Na_2SO_4 \rightarrow 2MnSO_4 + 2KCl + Na_2SO_4 + 10HCl$$
(3.4)

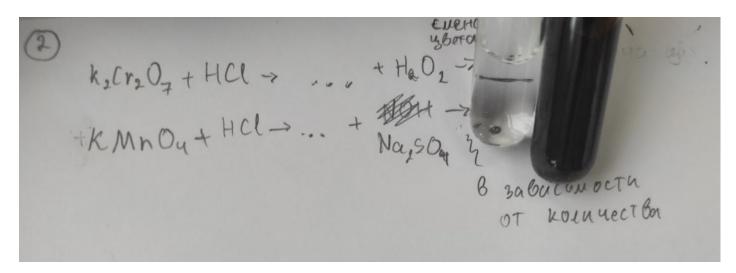


Рис. 5. Если добавить не много серной кислоты цвет темно коричневый но при дальнейшем доабавлении цвет терятся