

Использование иодидкрахмальной бумаги для определения присутствия окислителей

Иодид-ион I^- — сильный восстановитель.

Продукт окисления иодид-иона — простое вещество I_2 : $2I^- - 2e^- \rightarrow I_2$

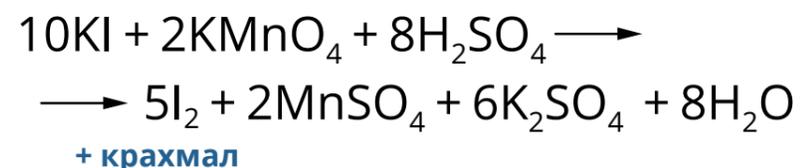
Наличие в растворе иода I_2 определяется по изменению окраски крахмала.

▶ [Взаимодействие раствора \$I_2\$ с крахмалом](#)

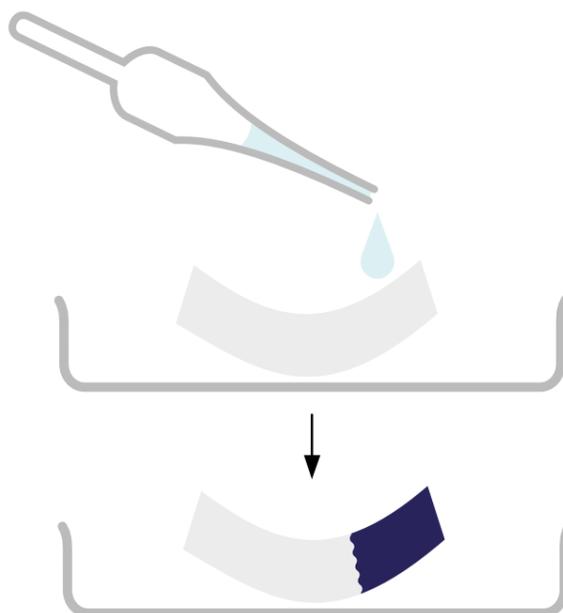
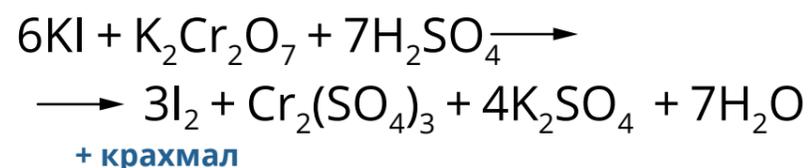
Более удобно использовать не растворы реагентов, а индикаторную бумагу, пропитанную растворами иодида калия KI и крахмала.

Действие окислителей на иодидкрахмальную бумагу

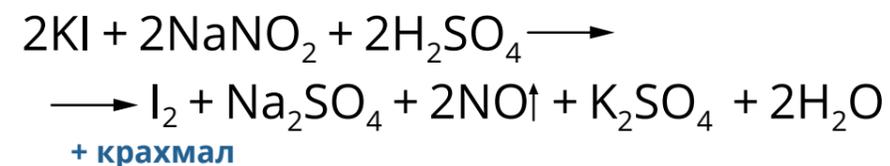
▶ [Действие перманганата калия на иодидкрахмальную бумагу](#)



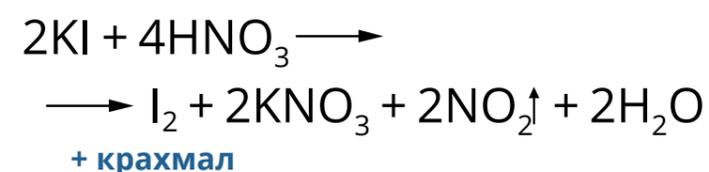
▶ [Действие дихромата калия на иодидкрахмальную бумагу](#)



▶ [Действие нитрита натрия на иодидкрахмальную бумагу](#)

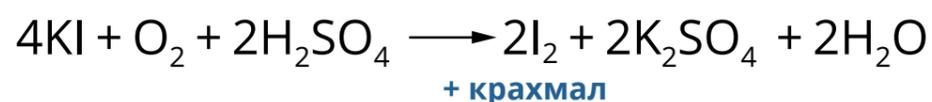


▶ [Действие азотной кислоты на иодидкрахмальную бумагу](#)



Кислая среда способствует окислению иодид-иона

▶ [Действие раствора серной кислоты на иодидкрахмальную бумагу](#)



Обратите внимание, что окислитель — кислород O_2 , а не серная кислота

Важно

Полезно сравнить действие окислителя с действием воды

▶ [Действие воды на иодидкрахмальную бумагу](#)