

# Использование иодидкрахмальной бумаги для определения присутствия окислителей

Иодид-ион  $I^-$  — сильный восстановитель.

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

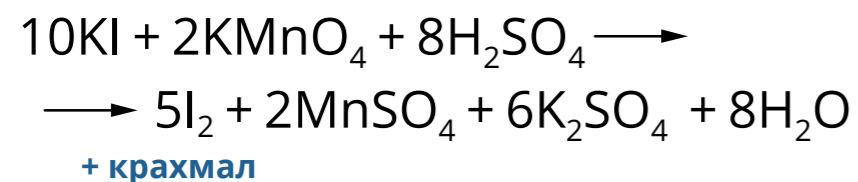
Наличие в растворе иода  $I_2$  определяется по изменению окраски крахмала.

▶ [Взаимодействие раствора  \$I\_2\$  с крахмалом](#)

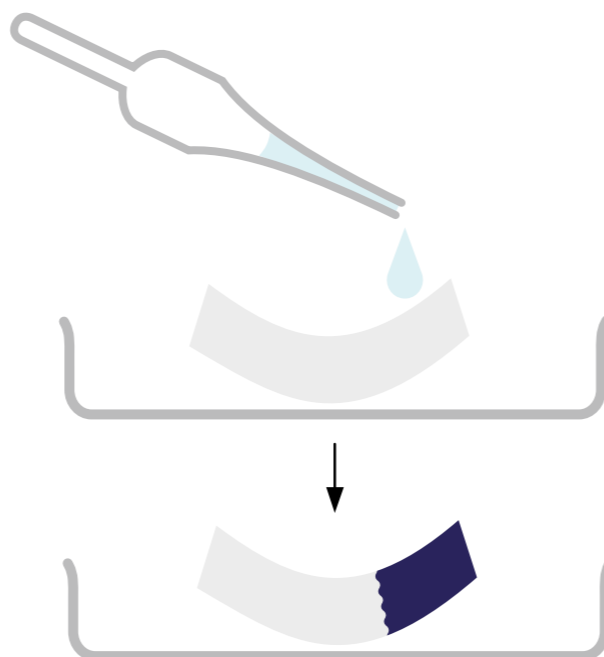
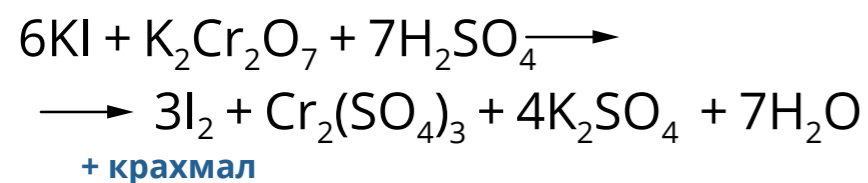
Более удобно использовать не растворы реагентов, а индикаторную бумагу, пропитанную растворами иодида калия  $KI$  и крахмала.

## Действие окислителей на иодидкрахмальную бумагу

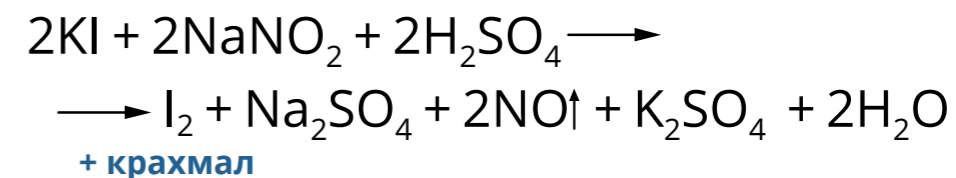
▶ [Действие перманганата калия на иодидкрахмальную бумагу](#)



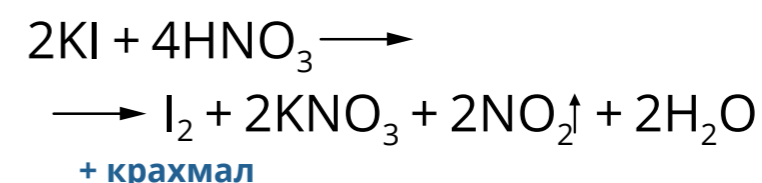
▶ [Действие дихромата калия на иодидкрахмальную бумагу](#)



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

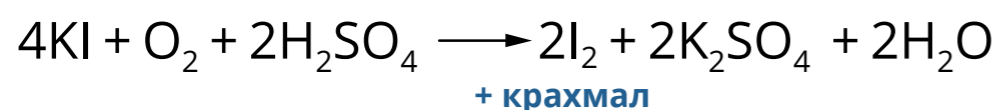


▶ [Действие азотной кислоты на иодидкрахмальную бумагу](#)



### 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](#)