

Хром и его соединения





Содержание

Окраска соединений хрома

Соединения хрома

Соединения хрома +2

Окислительно-восстановительные свойства

Соединения хрома +2

Основные свойства

Соединения хрома +3

Амфотерность хром +3

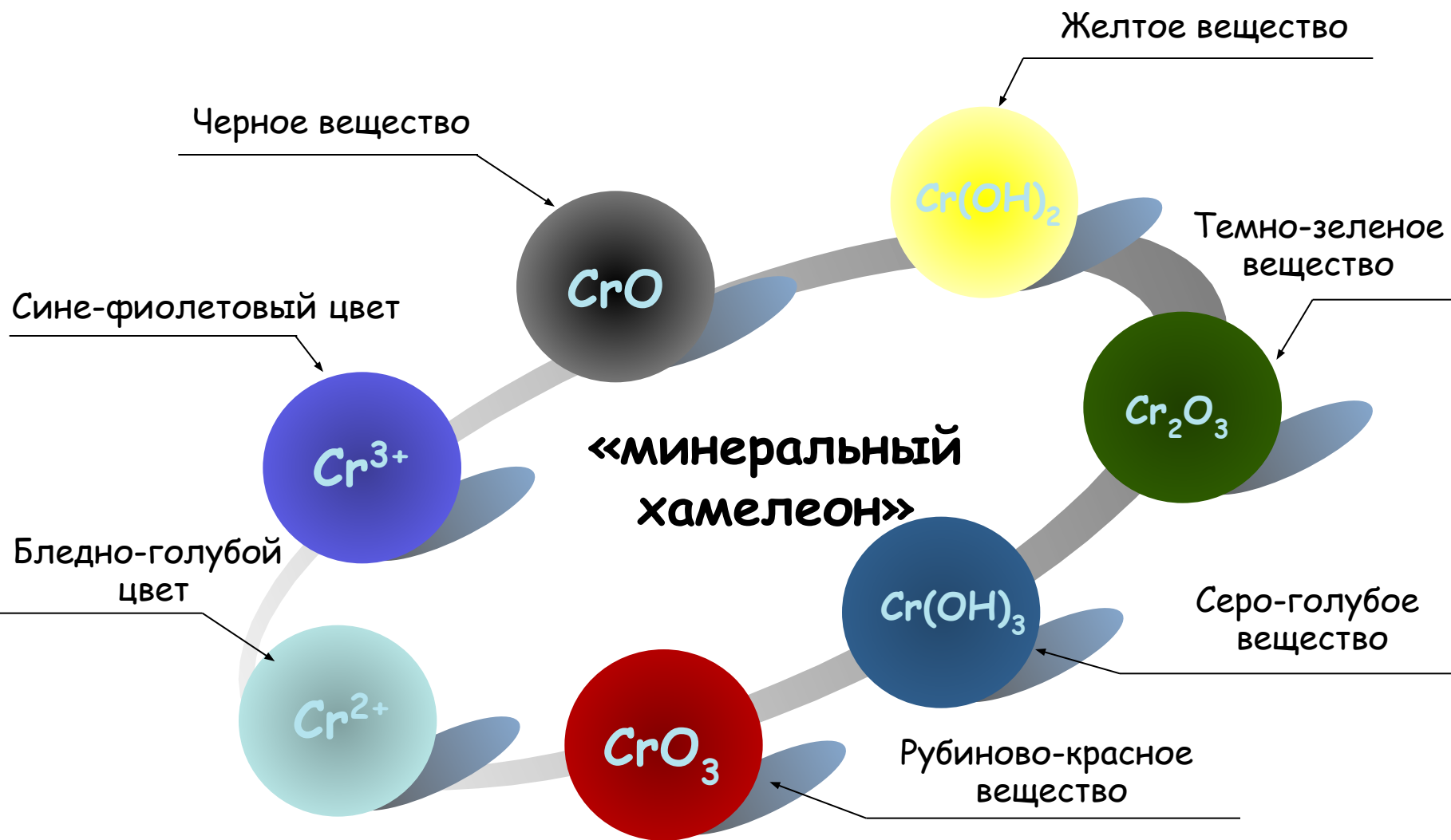
Соединения хрома +6

Закрепление изученного
материала

Выбор правильного ответа



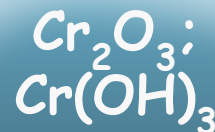
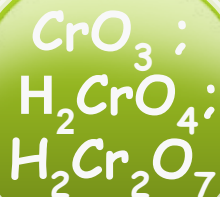
Окраска соединений хрома





Соединения хрома

Основные свойства



Кислотные
свойства

Амфотерные
свойства

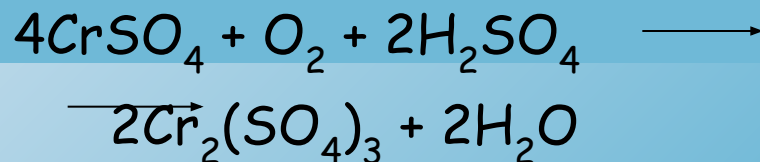
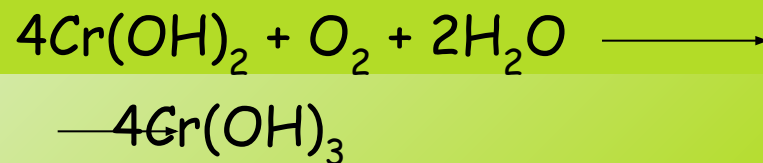


Соединения хрома +2

Окислительно-восстановительные свойства



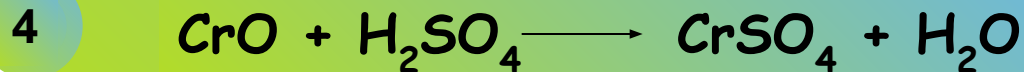
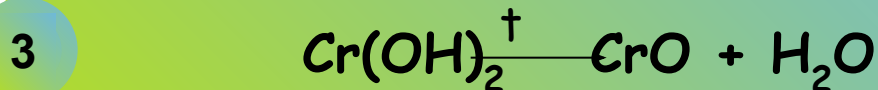
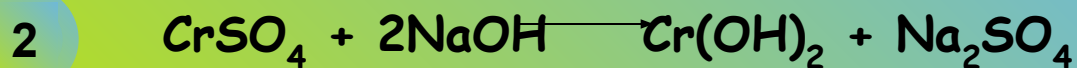
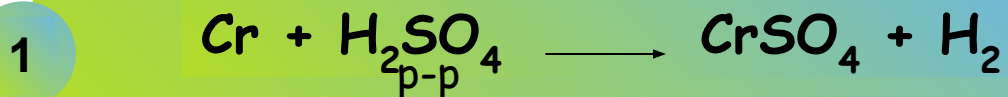
Соединения хрома со с.
о.=+2 сильные
восстановители, при
нагревании
диспропорционируют:





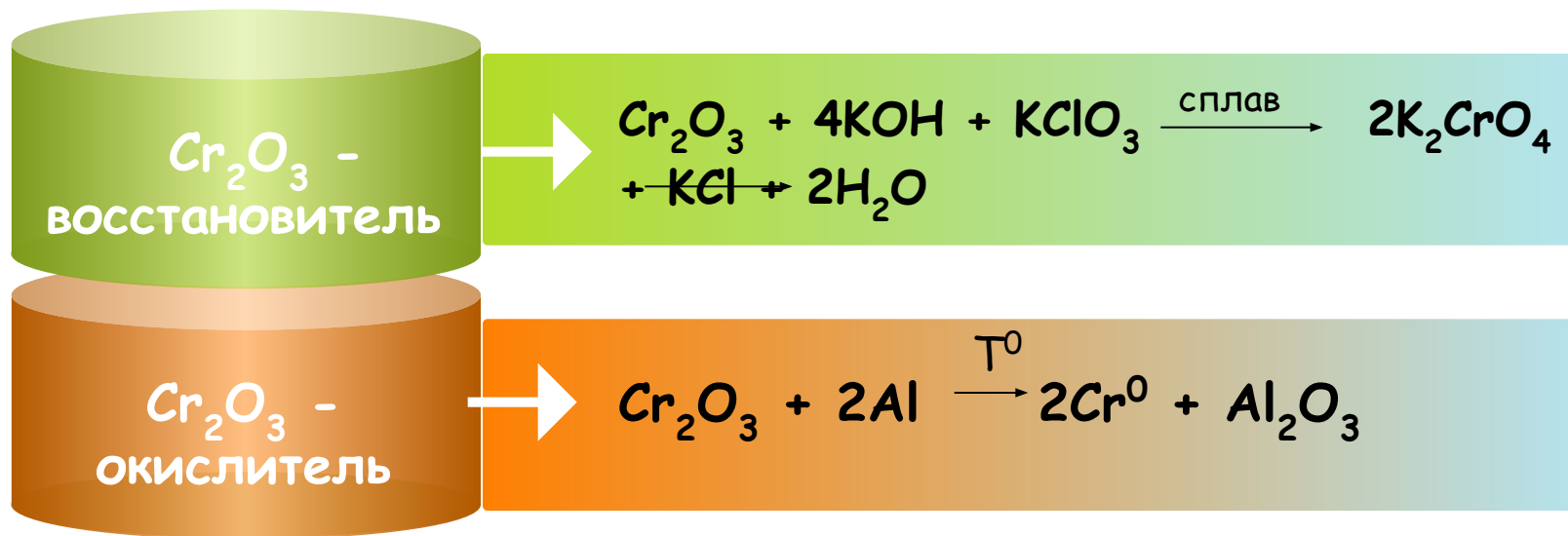
Соединения хрома +2

СВОЙСТВА



➔ Соединения хрома +3

Для хрома со с.о.=+3 характерна окислительно-восстановительная двойственность:

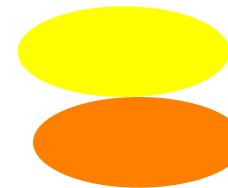
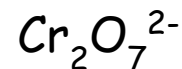
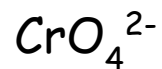
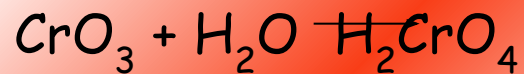


➔ Амфотерность хром +3

Амфотерность соединений хрома со с.о. = +3 подтверждается следующими уравнениями:



→ Соединения хрома +6

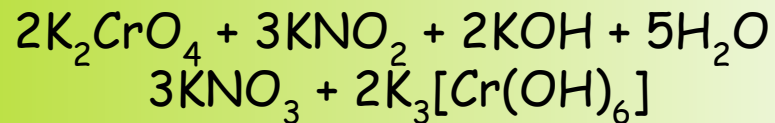
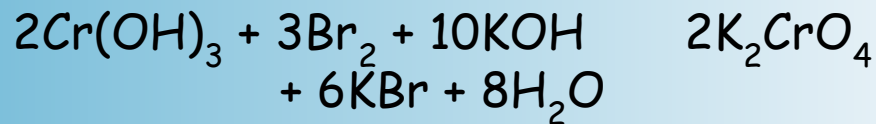
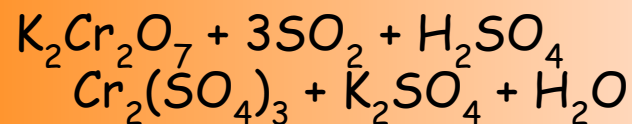


Кислая среда

- Дихроматы

Щелочная среда

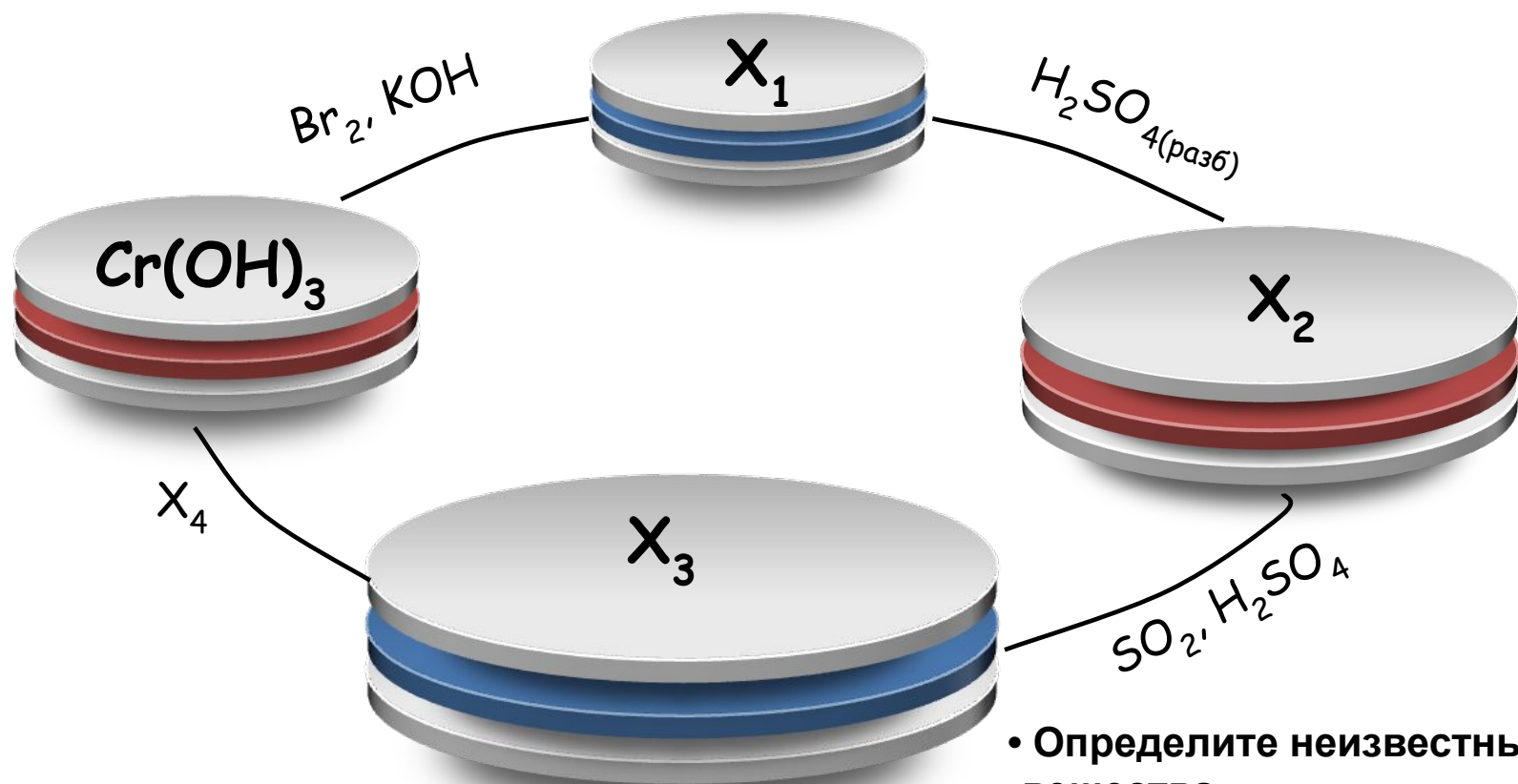
- Хроматы





Закрепление изученного материала

Напишите уравнения реакций, соответствующие следующей схеме:



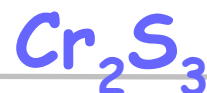
• Определите неизвестные вещества.

➔ **Выбери правильный вариант
ответа**

1



2

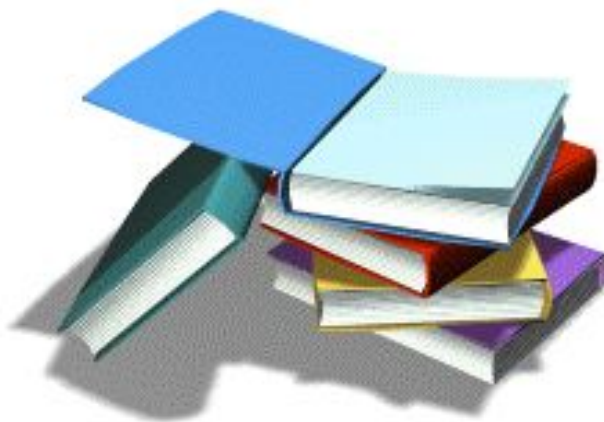


3





Учи!!!





Это правильный ответ



Спасибо за
работу

