



ХИМИЧЕСКИЙ КАМЕЛИОН

Автор: Сутормина Наташа
ученик 9 «Д» класса
МОУСОШ № 13 г.Тамбова



ГИПОТЕЗА ПРОЕКТА

**вещества «Хамелеоны»
существуют**



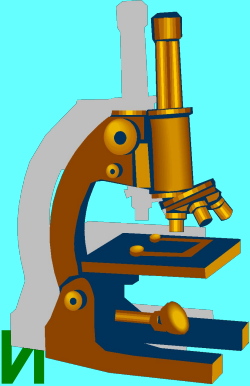
**Цель: ВЫЯВЛЕНИЕ ВЕЩЕСТВА,
КОТОРОЕ МОЖЕТ МЕНЯТЬ ЦВЕТ
В ЗИСИМОСТИ ОТ СИТУАЦИИ,
изучение его свойств и применения**

- Ознакомиться с информационной литературой, провести анализ, сделать выводы
- Провести практические исследования влияния условий реакции на окислительное – восстановительные свойства веществ
- Выяснить значение одного из таких веществ в быту с точки зрения ОВР





ХОД ИССЛЕДОВАНИЯ



- ОЗНАКОМИЛИСЬ С ИНФОРМАЦИОННЫМИ ИСТОЧНИКАМИ, УЗНАВ КАКИЕ ВЕЩЕСТВА СПОСОБНЫ МЕНЯТЬ ЦВЕТ
- ПРОВЕЛИ АНАЛИЗ:
ПРИЧИНЫ ИЗМЕНЕНИЯ ЦВЕТА
- В ХОДЕ ЭКСПЕРИМЕНТА ОПРЕДЕЛИЛИ ВЛИЯНИЕ СРЕДЫ НА ОКРАСКУ KMnO_4
- ВЫЯСНИЛИ ЗНАЧЕНИЕ ПЕРМАНГАНАТА КАЛИЯ В БЫТУ И ЕГО ДЕЙСТВИЕ НА РАСТЕНИЯ.

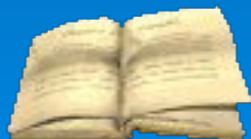
РЕЗУЛЬТАТЫ ИССЛЕДОВАНИЯ

Химическими хамелеонами называют ряд веществ, способных менять свой цвет в ходе химических реакций.

К ним относят как органические, так и неорганические вещества.



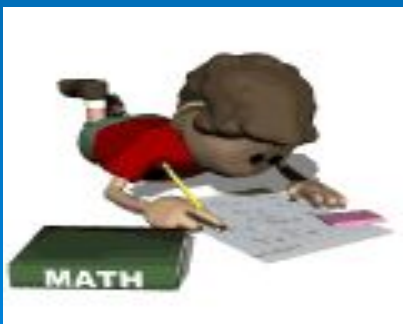
причины окраски веществ
зависят от ряда факторов





Молекулу красят

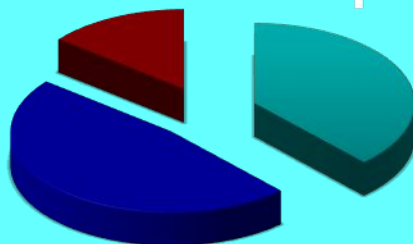
- свободные электроны
- нечетное число электронов в молекуле
- прочность химической связи
- возникающая химическая связь



цвет молекулы
зависит от строения

Какие реакции меняют цвет веществ?

ТИПЫ РЕАКЦИЙ



■ ИЗОМЕРИЗАЦИЯ

■ РАЗЛОЖЕНИЕ



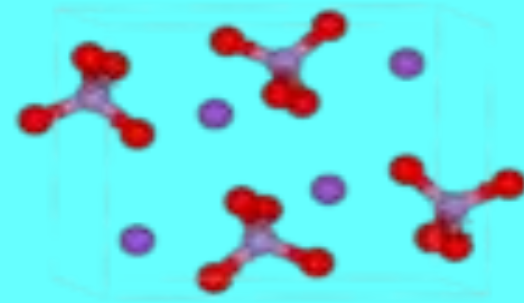
сами вещества цвет не изменяют.

Изменение цвета признак химической реакции,
чаще ОВР



МАРГАНЦОВКА

(KMnO₄).



Калия перманганат(лат. Kalii permanganas)
— калиевая соль марганцевой кислоты

**Первооткрыватель - шведский химик и аптекарь
Карл-Вильгельм Шееле.**

сплавлял "черную магнезию" — минерал пиролюзит (природный диоксид марганца), с поташом — карбонатом калия и селитрой — нитратом калия. При этом получались перманганат калия, нитрит калия и диоксид углерода:





СВОЙСТВА ПЕРМАНГАНАТА КАЛИЯ

- Темно-фиолетовые кристаллы.
- Кристаллогидратов не образует.
- Растворимость в воде — умеренная.
- Гидролизуется
- Медленно разлагается в растворе.
- Растворы окрашены



ПРАКТИЧЕСКОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ



МАРГАНЦОВКА - ЭТО

- ОКИСЛИТЕЛЬ

в растворе и при спекании.

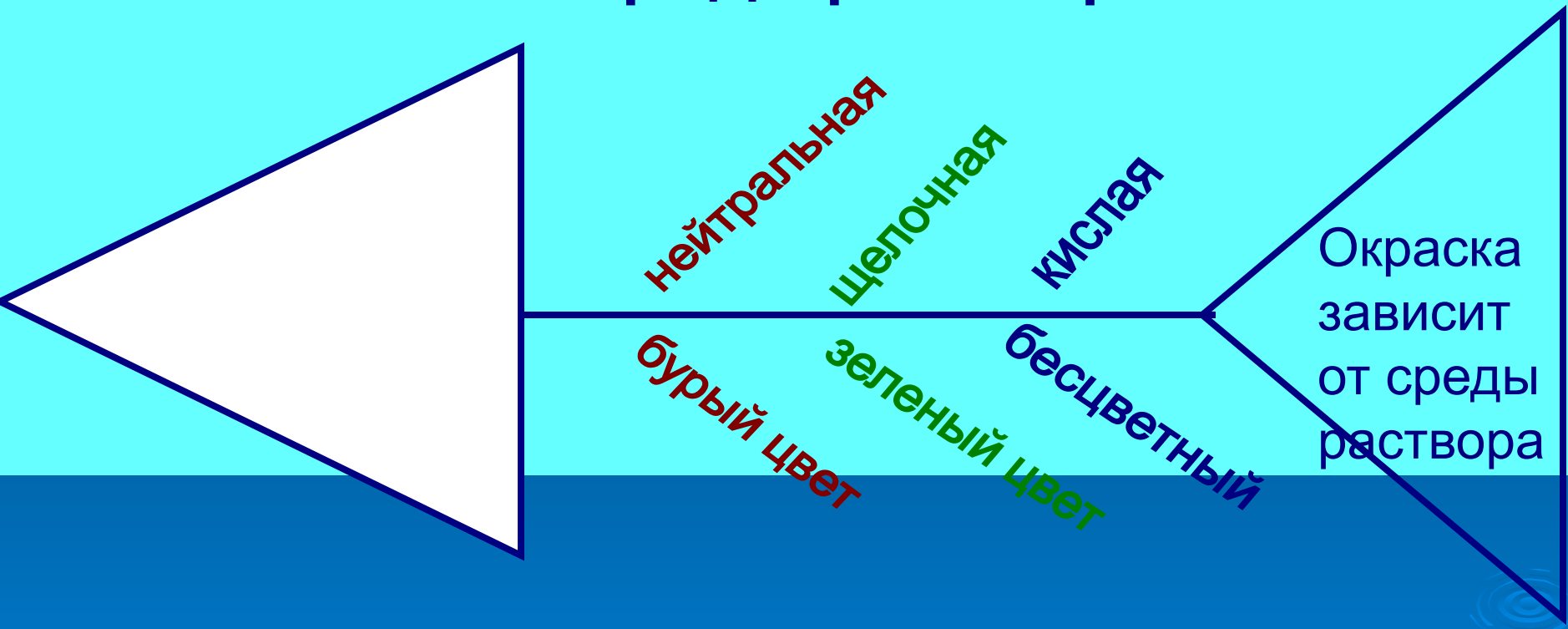
- ВЗРЫВООПАСНОЕ ВЕЩЕСТВО

- РАЗЛАГАЕТСЯ

- ДАЕТ ЩЕЛОЧНУЮ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ

Влияние реакции среды на окислительно восстановительный процесс

среда раствора

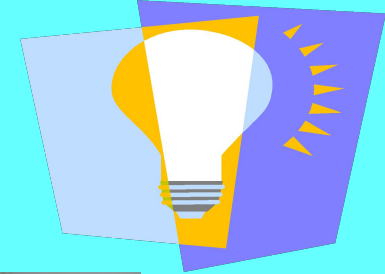


цвет перманганата



Перманганат калия образует различные продукты восстановления в разных реакциях среды

ПРИМЕНЕНИЕ



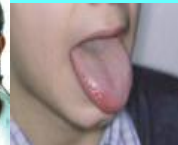
KMnO_4 применяется как окислитель



МАРГАНЦОВКА В БЫТУ

ПРИМЕНЕНИЕ

- антисептическое средство
- обладает рвотным действием



ОВР - ПРОЦЕСС

□ +



□ +

- "прижигание" и "подсушивание"
кожи и слизистых оболочек



□ +

□ +

- вяжущее действие



□ +

- антиоксидант



ПРИМЕНЯЯ МАРГАНЦОВКУ В БЫТУ,
МЫ ПРОВОДИМ ОВР!



ВНИМАНИЕ ПРИ РАБОТЕ С МАРГАНЦОВКОЙ

химический ожог

отравление

Твердый перманганат калия и его крепкие растворы могут **быть опасны.**

Поэтому хранить его следует в местах, **недоступных малышам**, а обращаться с осторожностью.



ВЛИЯНИЕ МАРГАНЦОВКИ НА РАСТЕНИЯ



В течении недели поливали землю и заболевшее растение слабым раствором. Белый налет на земле исчез, вредители погибли. Марганцовка обладает обеззараживающим и антисептическим свойствами



При поливе раз в две недели слабым раствором улучшился внешний вид растений. В составе марганцовки есть элементы, способствующие росту растений, — это марганец и калий.



Поливая растения слабым раствором постоянно, обнаружили, что растения щелочных почв реагировали положительно, а кислых — отрицательно. Раствор марганцовки имеет щелочную среду



Обработка концентрированным раствором вызывает ожоги и даже гибель растения

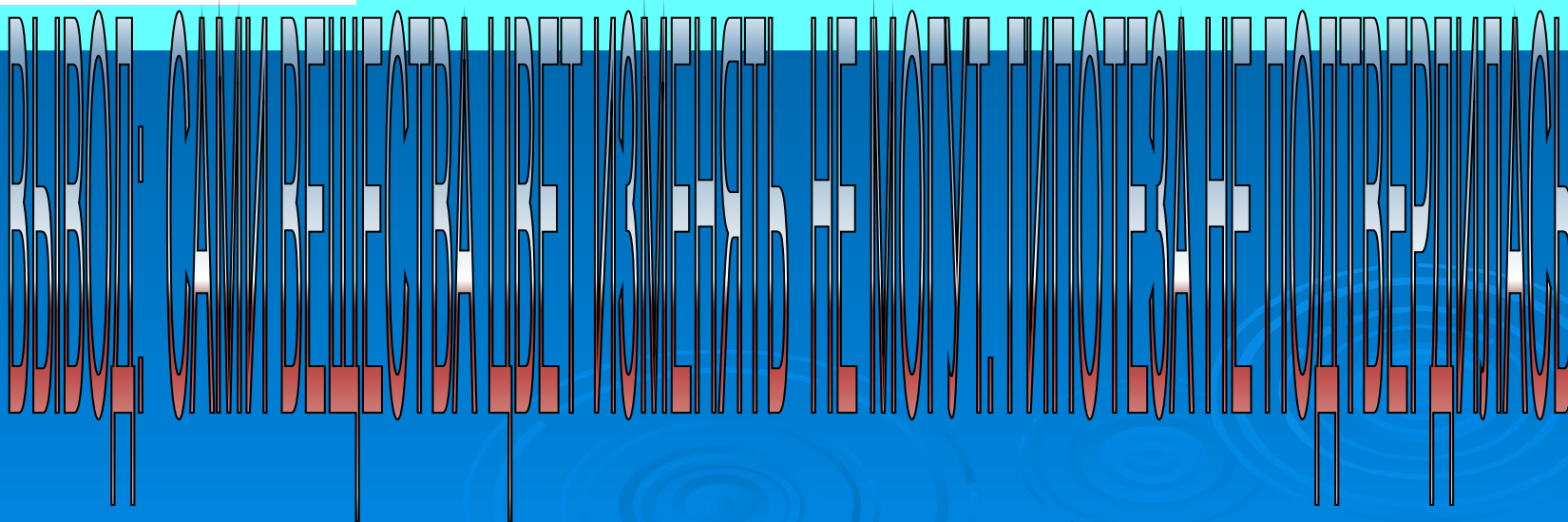
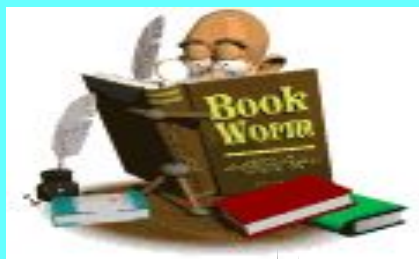




ИТОГИ

ГИПОТЕЗА ПРОЕКТА

вещества «Хамелеоны» существуют



ИНФОРМАЦИОННЫЕ ИСТОЧНИКИ

- ☐ 1С Репетитор. Химия. CD – диск.
- ☐ Большая энциклопедия. Кирилл и Мефодий, 2005 CD-диск.
- ☐ Кузьменко Н.Е., Ерёмин В.В., Попков В.А. Начала химии. Современный курс для поступающих в вузы. В 2 т.- М. 1997г.
- ☐ БДЭ Биология, М. «Дрофа» 2004
- ☐ Экология. Познавательная энциклопедия, М. «Дрофа»
- ☐ Стёпин Б.Д., Аликберова Л.Ю. Книга по химии для домашнего чтения. – М., Химия, 1994.
- ☐ Шульпин Г.Б. Эта увлекательная химия. – М.; Химия, 1984.



оранжевый

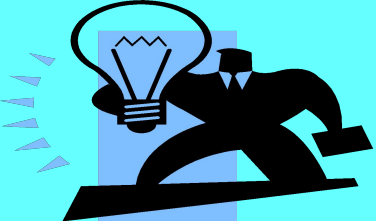
темно-
фиолетовый

черно-зеленый

черно-серый

Известно, что двойные и ординарные связи могут относительно легко меняться друг с другом местами. Но каждая межатомная связь - это пара электронов, общих для связываемых ими атомов. Вот и получается, что на участке сопряжения связующие электроны могут довольно свободно перемещаться в пределах такого участка. Подобная свобода влечет за собою важные оптические последствия.





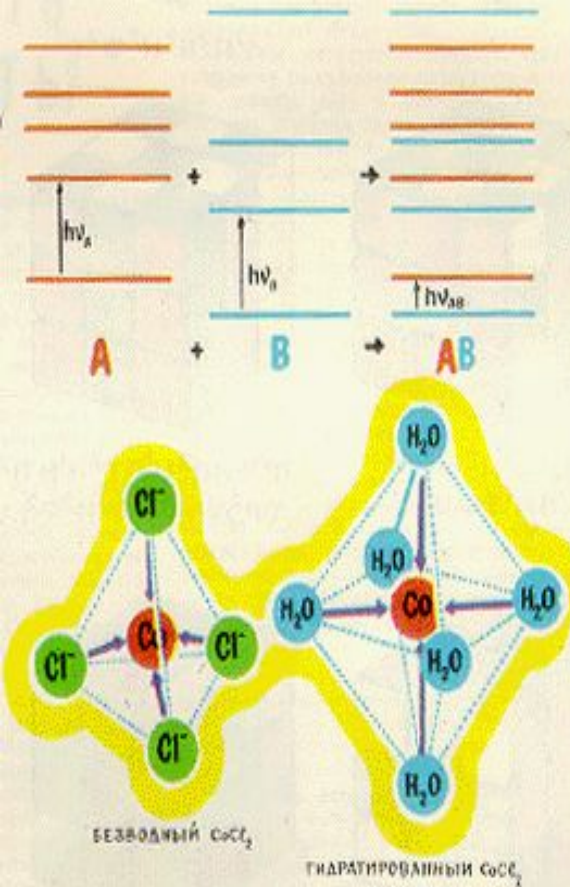
Еще один любопытный факт: соединения с нечетным числом электронов в молекуле чаще являются окрашенными, нежели соединения с четным числом электронов. Скажем, радикал $\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$ окрашен в интенсивный коричнево-фиолетовый цвет, тогда как $\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_4$ бесцветен. Двоокись азота NO_2 с нечетным числом электронов в молекуле буро-коричневая, а при ее димеризации получается бесцветное соединение N_2O_4 (удвоившись, число электронов стало четным). Причина здесь в том, что в системах с нечетным числом электронов один из них является неспаренным и способен относительно свободно перемещаться в рамках всей молекулы. А, как уже упоминалось ранее, это может вызвать появление окраски.



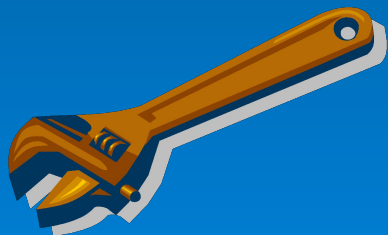
сольваты йода в воде буро-красного цвета, а в четыреххлористом углероде – фиолетовые

**соединение, составленное из почти бесцветных
слагающих частей,
оказывается окрашенным. Так, ион Fe^{3+} бесцветен, ион $\text{Fe}(\text{CN})_6^{4-}$, входящий в состав желтой кровяной соли, слабо окрашен в желтый цвет. А вот $\text{Fe}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]_3$, получающийся при сливании растворов, содержащих указанные ионы, имеет интенсивную синюю окраску.**

Причину появления окраски следует искать в том, что здесь образуется соединение с более прочными химическими связями (не с ионными, а с ковалентными); степень взаимного обобществления электронов становится столь значительной, что происходит и сильный сдвиг максимума поглощения в видимую область спектра и возрастание интенсивности поглощения.



силикагель, пропитанный хлористым кобальтом, окрашен в сухом воздухе в синий цвет, а во влажном – розовый. А все дело в том, что при избытке влаги молекулы синего хлористого кобальта CoCl_2 образуют с молекулами воды комплексное соединение - кристаллогидрат $\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$, имеющий темно-розовую окраску.





Реагирует с типичными восстановителями (этанолом, водородом и др.).

Восстанавливается до соединений марганца разной степени окисления.

в **кислой** среде: $\underline{2\text{KMnO}_4} + 5\text{K}_2\text{SO}_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 = 6\text{K}_2\text{SO}_4 + \underline{2\text{MnSO}_4} + 3\text{H}_2\text{O}$

в **нейтральной** среде: $\underline{2\text{KMnO}_4} + 3\text{K}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} = 3\text{K}_2\text{SO}_4 + \underline{2\text{MnO}_2} + 2\text{KOH}$

в **щелочной** среде: $\underline{2\text{KMnO}_4} + \text{K}_2\text{SO}_3 + \text{KOH} = \text{K}_2\text{SO}_4 + \underline{2\text{K}_2\text{MnO}_4} + \text{H}_2\text{O},$

$\text{KMnO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_3 + \text{KOH} = \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ (на холоду)

РАЗЛАГАЕТСЯ с выделением кислорода



ВЗРЫВООПАСНОЕ ВЕЩЕСТВО



ПОЛЕЗНЫЕ СОВЕТЫ

В приготовленную для купания воду надо вносить обязательно раствор KMnO_4 , но ни в коем случае не кристаллы марганцовки — иначе возможен **химический ожог**.



При отравлении концентрированным раствором этого вещества возникает ожог рта, пищевода и желудка (**промыть желудок теплой водой с добавлением активированного угля**)

Можно использовать и раствор, содержащий в двух литрах воды полстакана слабого раствора перекиси водорода и один стакан столового уксуса. В этом случае перманганат-ионы переходят в менее опасные катионы марганца(II):

