

Урок по химии 8 класс по теме:
«Уравнения окислительно-
восстановительных реакций»

Я известно с давних пор и имею спрос—
Опусти меня в раствор, в медный купорос
Изменить хочу я соль. Ну-ка, выйди ,
соизволь!

Удивительный момент, стал другим раствор
Вытесняю элемент, не вступая в спор.

На меня взгляни, ответь:

Начинаю я ржаветь.

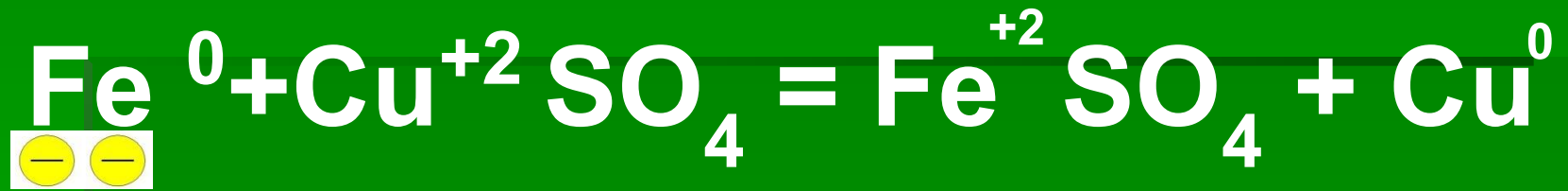
Основные понятия

- Реакции, протекающие с изменением степени окисления атомов, входящих в состав реагирующих веществ, называются **окислительно-восстановительными**.
- **Окислителями** называются вещества, *присоединяющие* электроны. Во время реакции они восстанавливаются.
- **Восстановителями** называются вещества, *отдающие* электроны. Во время реакции они окисляются.

Окислитель

Восстановитель





Работа в группах над проблемным вопросом:

Как по уравнению можно определить окислительно-восстановительную реакцию?

Варианты ответов:

- По изменению степени окисления у отдельных элементов.
- По наличию хотя бы одного простого вещества.
- По типу химической реакции.

Оптимальный вариант:

- Окислительно - восстановительную реакцию можно определить по изменению степени окисления у отдельных элементов, по наличию простого вещества и по типу химической реакции.

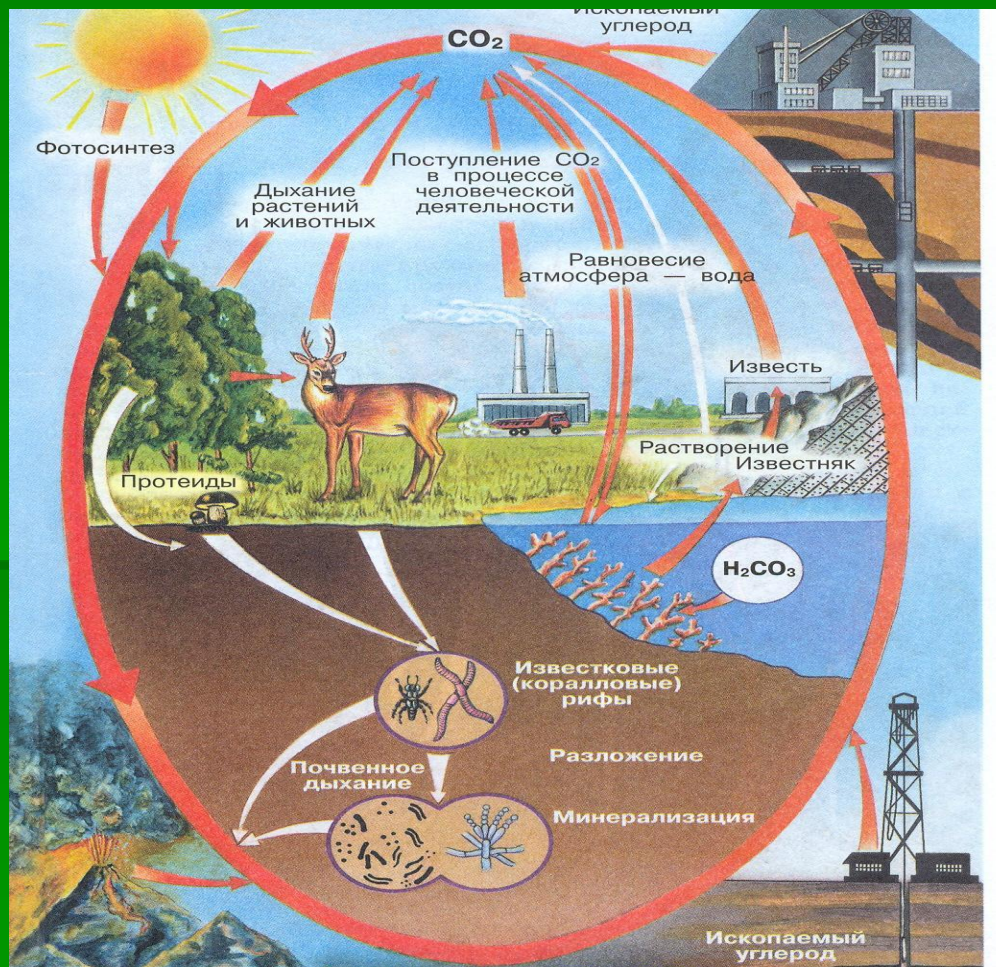
Окислительно-восстановительные реакции в природе и жизни человека:

1. Фотосинтез
2. Реакции круговорота веществ в природе
3. Дыхание
4. Metallургия
5. Электроника
6. Электротехника
7. Энергетика
8. Косметология

ФОТОСИНТЕЗ



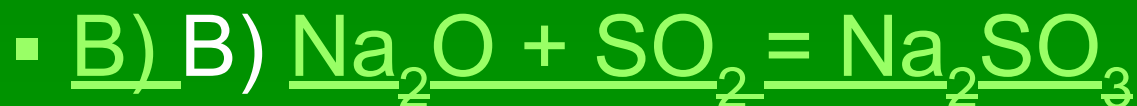
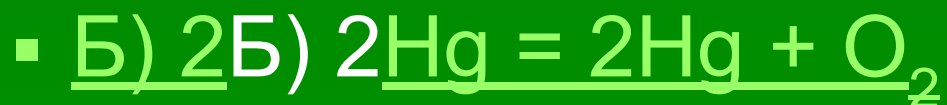
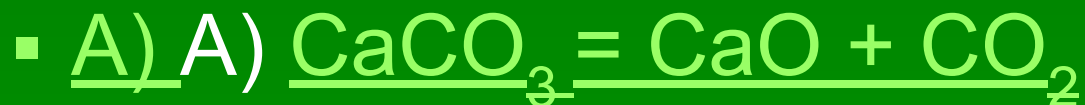
Реакции круговорота веществ в природе



КОСМЕТОЛОГИЯ



Укажите окислительно-восстановительные реакции:



Использованные Источники:

1. Бенеш Павел 111 вопросов по химии для всех Москва «Просвещение» 1994
2. Габриелян О. С. Химия 8 класс «Дрофа» Москва 2002
3. Гаврусейко Н. П. Проверочные работы по неорганической химии Москва «Просвещение» 1992
4. Химия в школе № 2 2000
5. Приложение к газете «Первое сентября» Химия №20 2000
6. Интернет- ресурсы



NOAH'S ARK

