Пахать и строить, все оно может, Если ему уголек в том поможет.

Тема урока: «Железо»

Сегодня на уроке: рассмотрим

- положение химического элемента железа в Периодической системе химических элементов Д. И Менделеева,
- строение атома.

изучим химические свойства простого вещества - железа,

познакомимся с природными соединениями железа;

рассмотрим биологическую роль железа;

Инвентаризация знаний

Что вы знаете о железе?

Инсерт

- Работа с текстом и его маркировка.
- V уже известно
- + абсолютно новое, неожиданное;
- противоречит твоимпредставлениям;
- ? хочется узнать что-то больше

Природные соединения железа

Магнетит Fe₃O₄

Пирит FeS₂

Химические свойства:

- Взаимодействие <u>с галогенами</u> (хлором)
- Взаимодействие <u>с кислородом</u> (горение)
- Вытеснение меди из раствора ее соли
- Качественные реакции на ионы железа (II) и (III).

Биологическая роль железа

- В составе гемоглобина транспортирует кислород;
- Из-за отсутствия железа растения и животные изменяют свою окраску, бледнеют.

Рефлексия



Домашнее задание:

ξ 14, упражнение 5, сочинить синквейн «Железо»

Спасибо за внимание!

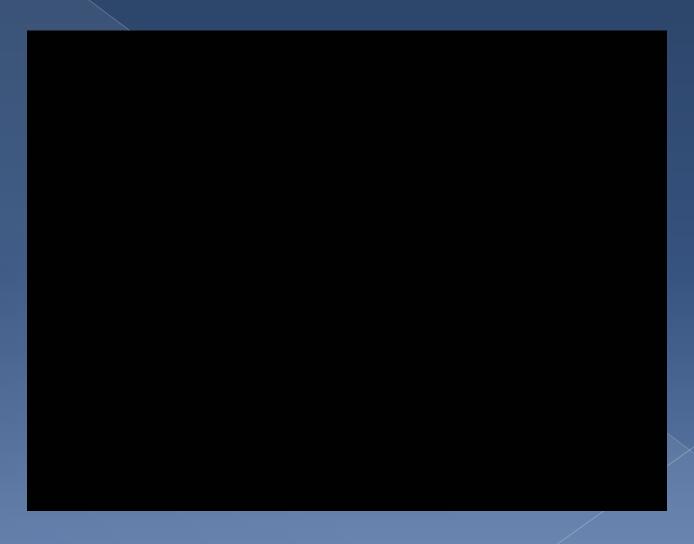
Взаимодействие с хлором



Взаимодействие с кислородом



Качественные реакции на железо (II)



Качественные реакции на железо (III)

