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 твоим представлениям;

? хочется узнать что-то больше.

Природные соединения железа

- Магнетит Fe_3O_4
- Гематит Fe_2O_3
- Лимонит $2Fe_2O_3 * 3H_2O$
- Пирит FeS_2

Химические свойства:

- Взаимодействие с галогенами (хлором)
- Взаимодействие с кислородом (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:

§ 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)