

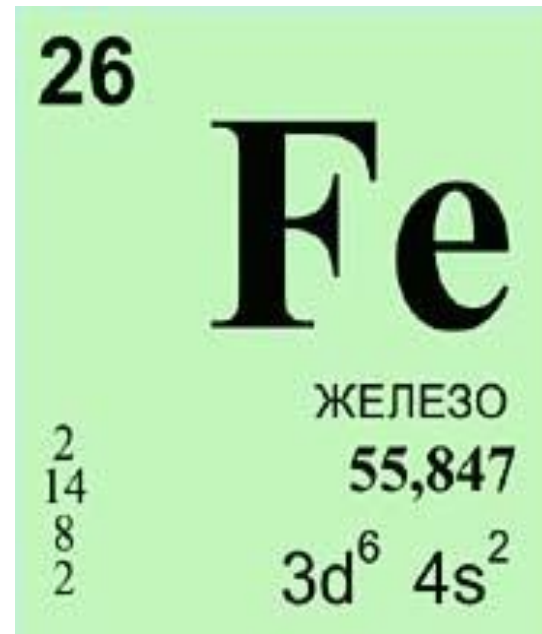
Многоликое железо

Урок химии в 9 классе



Загадка

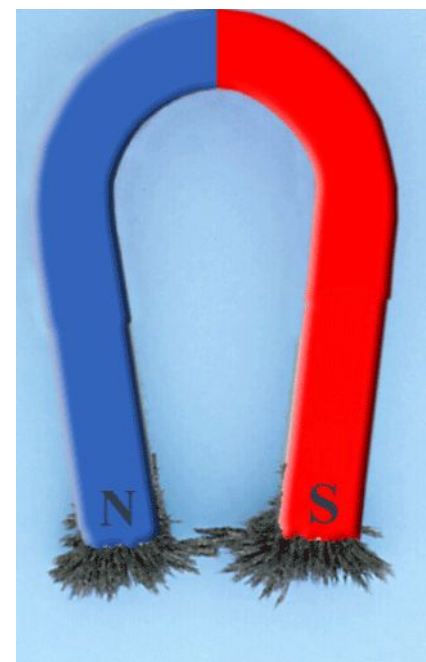
*Я известно с давних пор
И имею спрос
Опусти меня в раствор
В медный купорос
Изменить хочу я соль,
Ну-ка выйди, соизволь.
Удивительный момент
Стал другими раствор.
Вытесняя элемент,
Не вступая в спор
На меня взгляни,
ответь
Начинаю я ржаветь.*



Знаете ли вы, что...



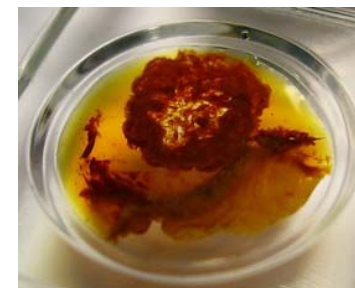
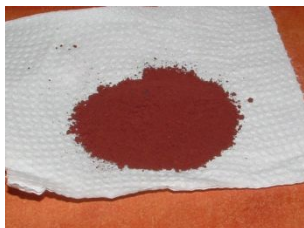
Физические свойства железа



Соединения железа



Формула и название	Физические свойства	Получение	Химические свойства



реклама

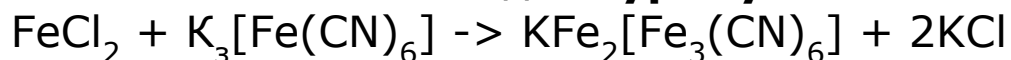
Чей фрукт лучше



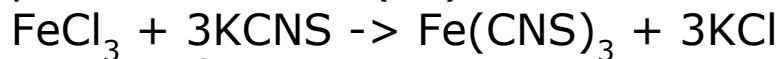
Проблема

Как определить наличие ионов железа?

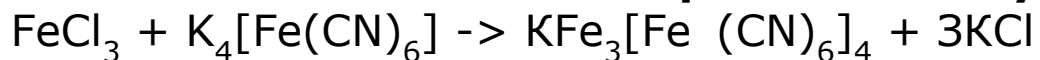
Реактивом на ион Fe^{2+} является гексацианоферрат(+3) калия (красная кровяная соль), который дает с ним интенсивно синий осадок **турнбулева синь**:



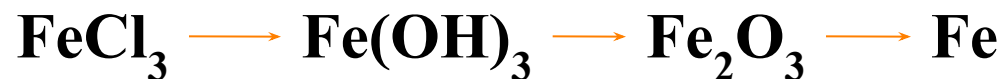
Реактивом на ион Fe^{3+} является тиоцианат-ион (роданид-ион) CNS^- , при взаимодействии которого с солями железа (+2) образуется вещество -**кроваво-красного** цвета - роданид железа(III):



Ионы Fe^{3+} можно обнаружить также с помощью гексацианоферрата (+2) калия (желтая кровяная соль). При этом образуется нерастворимое в воде вещество интенсивно синего цвета - **берлинская лазурь**:



Домашнее задание



Fe^{3+,2+}



Осуществить превращения по вариантам.

Параграф 14.

26	Fe
	ЖЕЛЕЗО
	55,847
2 14 8 2	3d ⁶ 4s ²

рефлексия

Мне было интересно, потому что...

Мне было тоскливо и скучно, потому что...

Сегодня я узнал, что...

