Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение средняя общеобразовательная школа № 10

Индивидуальный итоговый проект

Тема: «Нахождение наличия железа в продуктах питания»

Предмет: химия

Выполнила: Ушаренок Екатерина Руководитель: Балбашова Ю.А.

Актуальность

• Самое драгоценное у человека — здоровье, и только здоровый человек способен прожить свою жизнь достойно, интересно, ярко. Данная тема очень актуальна потому, что железо — это один из самых важных микроэлементов. В современном мире половина населения планеты страдают железодефицитной анемией (недостатком железа), а это пагубно влияет на здоровье.

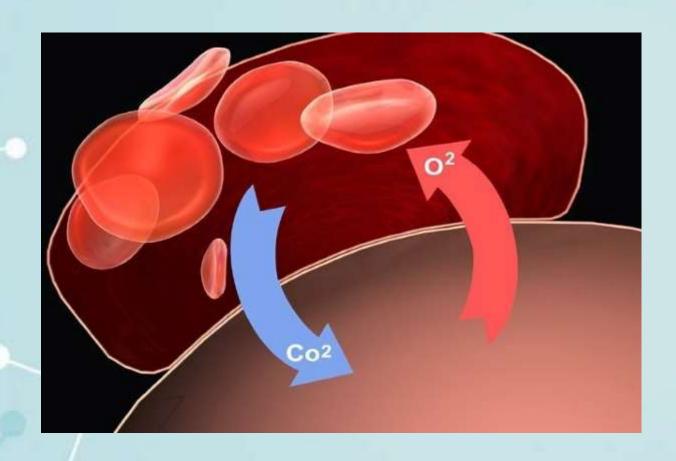
Объекты исследования: железо и продукты, содержащие данное вещество.

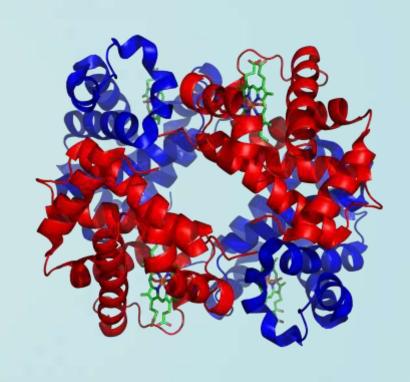
Цель проекта: провести реакции, доказывающие наличие железа в продукте.

Задачи:

- Узнать о влиянии железа на организм человека.
- Узнать о том, что будет в случае недостатка или избытка железа.
- Найти продукты, которые содержат железо.
- Познакомиться с препятствиями на пути усвоения железа.
- Провести определённые реакции.
- Сделать общий вывод.

Влияние железа на организм человека.





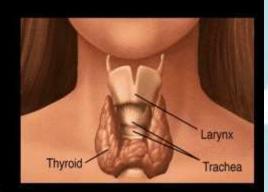
Транспортировка кислорода

Молекула гемоглобина



Щитовидная железа

- Гормоны:
- Тиреоидные (иодсодержащие)
- Кальцитонин
- Функции:
- Усиливают энергетический обмен
- Контролируют обмен кальция



MyShared

Молекула ДНК

Формирование гормонов щитовидной железы

Различают 2 вида железа, которые находятся внутри организма:



Гемовое, которое входит в состав гемоглобина содержится: в мясе; в печени; в почках; в кровяной колбасе; в сухой крови. Оно усваивается практически полностью.



Негемовое железо, содержится в растительной пище и железосодержащих препаратах. Оно усваивается гораздо хуже гемового.

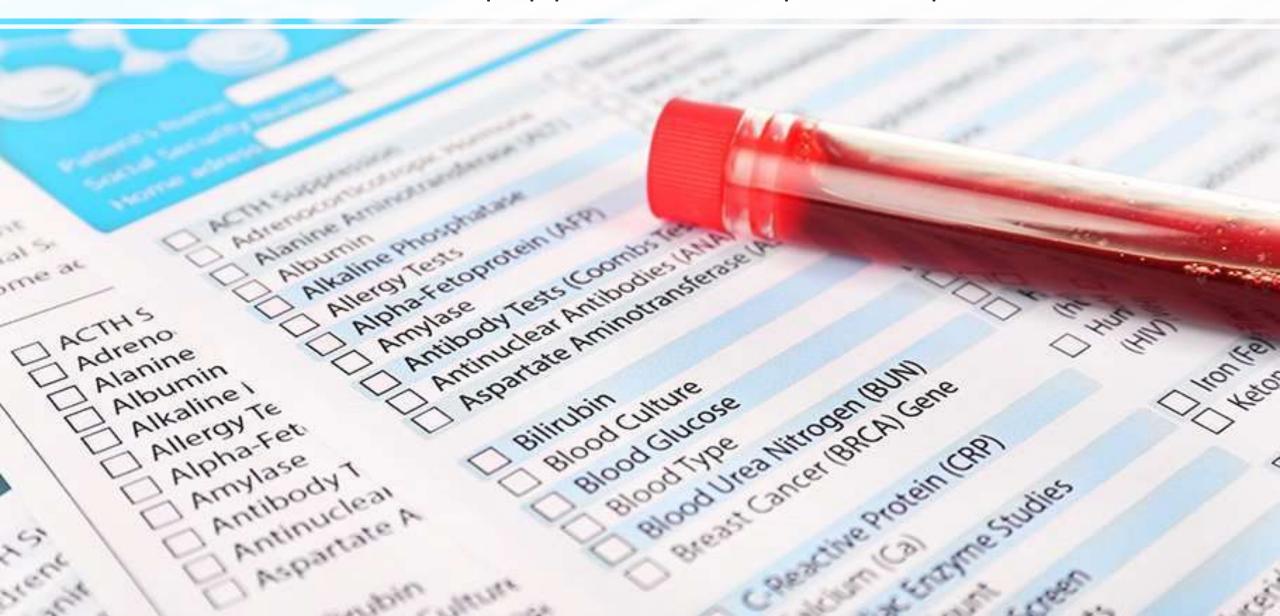
Недостаток железа



Причины железодефицита можно разделить на три группы:

- 1. Потеря железа (кровопотеря)
- 2. Недостаточное всасывание железа из желудочно-кишечного тракта
- 3. Недостаточное поступление железа с пищей

Анализ на ферритин сыворотки крови



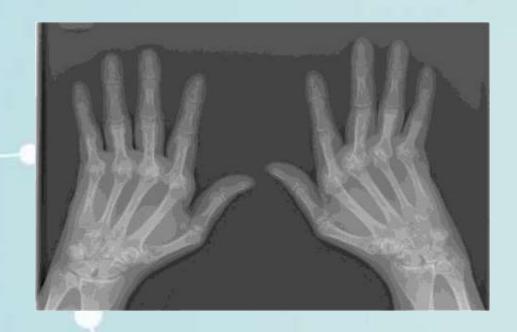
Избыток железа

Передозировка железом может быть спровоцирована следующими факторами:

- кислородное голодание;
- случайное или преднамеренное превышение рекомендуемой нормы употребления железосодержащих препаратов;
- наследственная патология гемохроматоз, когда происходит отложение элемента в тканях и органах;
- хронический алкоголизм.



Чем опасен избыток железа?







Одышка

Нормы железа



Ребенок

1-3 года - 6,9 мг в день 3-11 лет - 10 мг в день 11-14 лет - 12 мг в день

Женщина

14-18 лет - 15 мг 19-50 лет - 18 мг Старше 50 лет - 8 мг

Мужчина

14-18 лет - 11 мг Старше 19 лет - 8 мг

Беременные

30 мг в день

Продукты растительного происхождения, богатые железом

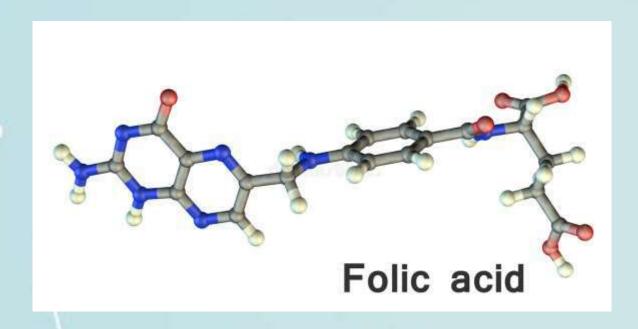
Продукты, богатые железом



Продукты животного происхождения, богатые железом



Почему не усваивается железо в организме?



Молекула фолиевой кислоты



Гранатовый сок не всегда эффективно борется с анемией

Практическая часть.

Я подготовила несколько продуктов питания, чтобы понять, какое количество железа они содержат.

Продукты:

- Капустный лист
- Яблоко
- Яичный желток
- Ржаной хлеб

Я планирую провести две основных реакции:

- Продукт питания + соляная кислота + гексацианоферрат калия
- Продукт питания + соляная кислота + роданид калия

Для начала нужно доказать, что гексацианоферрат калия (K4[Fe(CN)6]) и роданид калия (KCNS) помогут выявить продукты, содержащие железо.

Во- первых, проделав реакцию FeCl3+ K4[Fe(CN)6] я должна получить осадок синего цвета.

На фотографии видно, что осадок получен



Во- вторых, проделав реакцию FeCl3+ KCNS, я должна получить осадок кроваво- красного оттенка.

На фотографии также видно, что осадок мной получен.



Первая реакция.

Мои действия:

- 1. Размяла яблоко и яичный желток, капустный лист и хлеб разделила на более маленькие куски.
- 2.Поместила в пробирку
- 3. Добавила соляную кислоту (HCl)
- 4.Добавила гексацианоферрат калия (K4[Fe(CN)6])

Результат на фотографии.

В пробирках №1, №3, №4 осадок более выраженный



№1- Капустный лист

№2- Яблоко

№3- Яичный желток

№4- Ржаной хлеб

Вторая реакция

Мои действия:

- 1. Размяла яблоко и яичный желток, капустный лист и хлеб разделила на более маленькие куски.
- 2.Поместила в пробирку
- 3. Добавила соляную кислоту (HCl)
- 4. Добавила роданид калия (KCNS) Результат на фотографии.
- В данном случае, осадок более выраженный в пробирках №2, №4



№1- Капустный лист

№2- Яблоко

№3- Яичный желток

№4- Ржаной хлеб

Выводы

- Железо является жизненно важным микроэлементом. Оно входит в состав гемоглобина эритроцитов (красных кровяных телец) и переносит кислород от легких к тканям. Железо необходимо каждой клетке организма, поскольку способствует процессу ее дыхания. Микроэлемент входит в состав ферментов, обеспечивая нормальную их работу и протекание метаболических реакций.
- Недостаток железа, как и избыток, негативно влияет на организм человека (снижение иммунитета, поражение печени и поджелудочной железы), поэтому человек должен питаться сбалансированно и не забывать употреблять в пищу продукты, которые содержат железо.
- Человек не должен забывать про факторы, которые мешают железу усвоиться в организме

Информационные ресурсы

- Информация сайта https://nsportal.ru/nachalnaya-shkola/materialy-dlya-roditelei/2012/03/13/zdorove-samoe-dorogoe-chto-est-u-cheloveka
- Информация сайта https://calorizator.ru/element/fe
- Информация сайта https://ru.iherb.com/blog/a-quick-guide-to-iron/469
- Информация сайта http://opentheme.ru/pereizbytok-zheleza/
- Информация сайта https://serebryanskaya.com/chto-meshaet-usvoeniyu-zheleza-i-kalciya/