

Конференция- конкурс исследовательских проектов студентов «Мы и XXI век:

проблемы, поиски, решения»

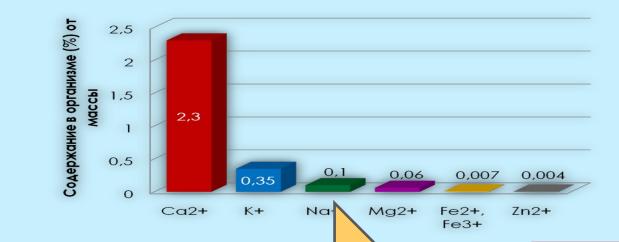


<u>Участие сотрудников и студентов РИСХМа</u> в ВОВ и Великой Победе над фашизмом

Цель проекта: показать роль сотрудников и студентов РИСХМа в Великой Отечественной войне.

- В живом организме постоянно идет обмен веществ. Химические элементы, которые образуют эти вещества называются БИОГЕННЫМИ ЭЛЕМЕНТАМИ
- К биогенным элементам относится РЯД НЕМЕТАЛЛОВ и 10 металлов, которые называют «металлами жизни».
- Это четыре s-металла: Ca, K, Na, Mg. Они являются макроэлементами (содержание больше 0,01 % на 70 кг веса человека), а также 6 d-металлов : Fe ,Zn, Cu, Mn, Mo, Co -микроэлементы (содержание меньше 0,01 % на 70 кг веса человека).
- Все эти металлы встречаются в нашем организме в виде твердых соединений или в виде их водных растворов.
- Из всех биогенных «металлов жизни» рассмотрим только макроэлементы Na, K, Ca, Mg. Их биопогическая роль сегодня изучена наиболее полно.

СОДЕРЖАНИЕ ИОНОВ МЕТАЛЛОВ В ОРГАНИЗМЕ ЧЕЛОВЕКА



Natrium Натрий

- ♦ В организме человека содержится приблизительно100 г ионов № и 250 г ионов К+. Они содержатся во всём в в приблизительно100 г ионов № и 250 г ионов К+. Они содержатся во всём в приблизительно100 г ионов № и 250 г ионов К+. Они содержатся во всём в приблизительно100 г ионов № и 250 г ионов К+. Они содержатся во всём в приблизительно100 г ионов № и 250 г ионов К+. Они содержатся во всём в приблизительно100 г ионов № и 250 г ионов К+. Они содержатся в приблизительно100 г ионов № и 250 г ионов К+. Они содержится приблизительно100 г ионов № и 250 г ионов К+. Они содержатся в приблизительно100 г ионов № и 250 г ионов К+. Они содержатся в приблизительно100 г ионов № и 250 г ионов К+. Они содержатся в приблизительно100 г ионов № и 250 г и 250 организме человека: в плазме крови, лимфе, мозге, легких, почках, в желчи, коже, желудочн<mark>ом соке.</mark>
- **♦ К**атионы натрия входят в состав внеклеточных жидкостей, а катионы калия находятся внутри кле<mark>ток.</mark>
- **♦** Биологическая роль этих ионов в организме многообразна. От их концентрации зависит проводимость нервов и способность мышц сокращаться, в том числе и сердечной мышцы.
- Чтобы пополнить естественную потерю натрия организмом, человек ежедневно должен потреблять с едой <mark>6-8 г NaCl. З</mark>а одни<mark>м приемом пищи не больше 1-2 граммов! Избыток соли очень вреден при заболеваниях сердца и почек.</mark>



- □ Кальций находится в каждой клетке тела человека. Содержание ионов кальция во взрослом организме составляет 1050 г.
- \square 99% ионов Са $^{2+}$ содержится в костях скелета, 1% в мягких тканях. Ежедневная потребность в кальции составляет ≈ 1 г. Однако, при недостатке витамина **D** всасывание и усвоение кальция уменьшается.
- 🔲 Кальций поступает в организм с молоком, творогом, фруктами, злаками.
- 🗖 Ионы кальция регулируют ритм сердца, участвуют в процессе свертывания крови, имеют противовоспалительные и противоаллергические свойства, стимулируют защитные организма.



Магний вместе с кальцием входит в став скелета. Содержание ионов Mg²⁺ в организме около 30 г. Ежедневная потребность в магнии от 300 до 500 мг.

Богаты магнием каши, гречневая и овсяная, овощи и фрукты: цветная капуста, фасоль, горох, помидоры, абрикосы. Магний входит в состав эмали зубов, он есть в почках, мозге, печени, сердце, поджелудочной железе.

Ионы Mg²⁺ участвуют в передаче нервного импульса, сокращении мышц, влияют на синтез белка. Большое влияние оказывают на сердечно-сосудистую систему. При недостатке Mg²⁺ развивается инфаркт миокарда. Если человек раздражается или утомляется, то содержание ${
m Mg}^{2+}$ в крови становится ниже нормы. Это путь к инфаркту! Недостаток магния вызывает также судороги в мышцах.

Катионы Mg²⁺ выводят из организма холестерин, стимулируют перистальтику кишечника, усиливают секрецию

Роль элементов-металлов в живом организме изучает новая область науки – БИОНЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

> Авторы проекта: Чанилка Абегунавардана, Шри-Ланка Анхбаяр Цээпилмаа, Монголия Кавари Насрат Ахмад, Афганистан Аль - Тавалбех Али, Иордания Хиджази Язан, Палестина Тхиланка Кумара, Шри-Ланка

Руководители Проекта: Доцент,к.х. н .Шегурова Г.А. Старший преподаватель Егорова О.А.

ФГБОУ ВПО «Донской государственный технический универсі Факультет «Международный»,

Кафедра «Естественные науки» Ростов-на-Дону, 2015

