


Водно-электролитный обмен

Орлов Ю.П., д.м.н.

Кафедра анестезиологии,
реаниматологии и скорой
медицинской помощи ОмГМА

A cartoon illustration of a woman with purple hair, wearing a yellow crop top and blue jeans, standing in a classroom. She has a mischievous expression and is looking towards the viewer. To her left is a desk with a globe. To her right is a green chalkboard. A speech bubble from her contains Russian text. The scene is set in a simple classroom environment with a light blue wall and a brown floor.

Короче, чувачки!
Я - ваша новая училка!
Сегодня мы начнем
зубрить таблицу
размножения!

Live4Fun



Без еды человек может обходиться довольно длительное время. Правда, уже через несколько дней, проведенных без еды, вы будете чувствовать себя совсем по-другому. У вас появятся симптомы нехватки питательных веществ – слабость, вялость, раздражительность, невозможность сосредоточиться, вы потеряете способность принимать правильные решения. **Но, тем не менее, без еды человек может прожить от четырех до шести недель.**

А вот без воды сколько можно выдержать? **В среднем человек живет без воды не более трех дней. При некоторых обстоятельствах этот срок может увеличиться до пяти дней.** Известны случаи, когда организм боролся с обезвоживанием **до десяти дней, но при этом здоровью наносился непоправимый ущерб.** Выживание мозга, почек и сердца, густота крови напрямую зависят от количества потребляемой воды.



Эксперты по выживанию говорят, что существует «Правило тройки». Человек живет без воздуха три минуты. В холоде выжить без крова можно три часа. После трех дней без воды человек начнет умирать. Можно выдержать три недели без пищи, но никто не может обещать, что это будет весело.



Водно-электролитным обменом называется совокупность процессов **поступления воды и электролитов в организм, распределения их во внутренней среде и выделения из организма.**

Жидкости организма не застаиваются в анатомических пространствах, в них постоянно протекают интенсивные процессы внутреннего обращения:

- фильтрационные;**
- секреторные;**
- диффузионные;**
- осмотические.**

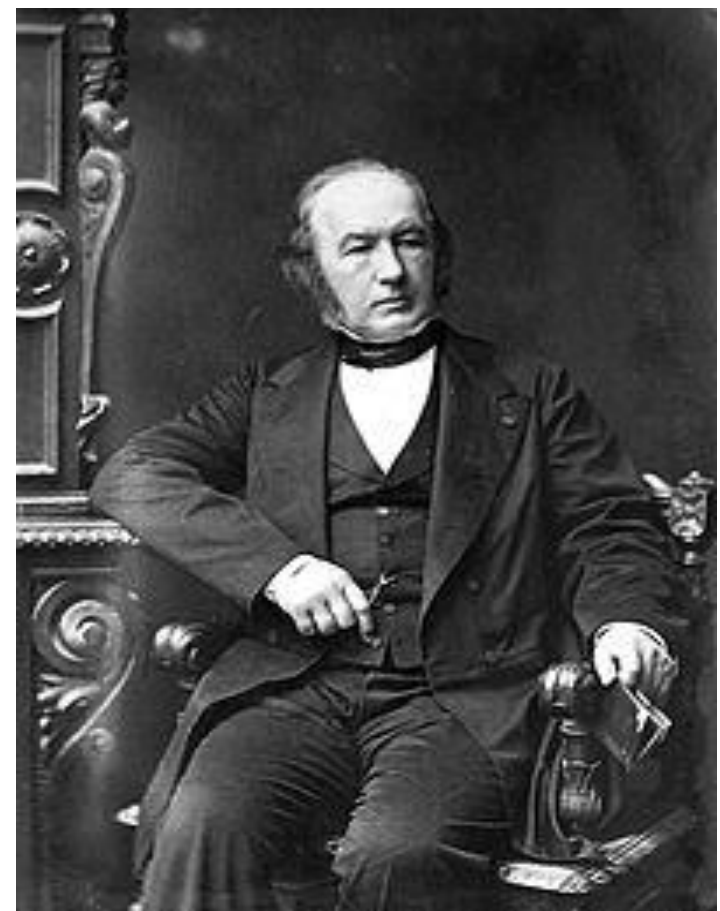


Актуальность проблемы

- Нарушения гидроионного баланса встречаются у всех без исключения реанимационных больных и вызываются либо потерей жидкости и электролитов, либо их патологическим перемещением в организме, что трактуется как дисгидрия или дизосмия.

R. Mach, 1938

Клиницисту любого профиля нередко приходится лечить больных с выраженными нарушениями водно-электролитного баланса - важнейшей системы внутренней среды организма, постоянство которой, по выражению Клода Бернара, "есть условие свободной жизни". Легкие степени нарушений водно-электролитного баланса могут быть компенсированы за счет резервных возможностей организма и не проявляться клинически. Более тяжелые изменения водно-электролитного обмена не могут быть компенсированы даже чрезмерным напряжением всех систем организма и приводят к выраженным расстройствам жизнедеятельности организма.



Тургор тканей как эквивалент обезвоживания

Клод Бернар

- «Постоянство внутренней среды – основа свободной ЖИЗНИ»

Физиологическая потребность в жидкости

Объем поступления жидкости	мл	Выведение жидкости из организма	мл
Выпитая жидкость	2100	Через кожу	350
Жидкость, образующаяся при метаболизме	200	Через легкие Пот Кал Моча	350 100 100 1400
ВСЕГО	2300	ВСЕГО	2300

«Постоянство внутренней среды – основа свободной жизни»

Потери через кожу и дыхание (перспирация) 500 мл/м²

	мл/сут	мл/кг
• новорожденный	100	30
• 1 год	225	22,5
• 7 лет	450	20
• 10 лет	550	17
• 14 лет	730	15,5
• 18 лет	870	14,5
• взрослый	850	10-12

Об истории вопроса

- 1801 (Bichat), 1828 (Aschard) представление распределения воды и солей в организме
- 1831 (W. O'Shaughnesy) отметил, что у больных с холерой в крови недостает воды, солей и «свободной щелочи»
- 1832 (T. Latta) первое внутривенное введение солевых растворов с бикарбонатом
- 1882 (S. Ringer) предложил раствор, где кроме натрия и хлора содержался калий и кальций
- 1902 (F.S. Locke) видоизменил раствор Рингера, дополнив его глюкозой (1 г/л), гидрокарбонат натрия (0,2 г/л) и уменьшил концентрацию натрия и хлора до 200 мг/л
- 1910 (M. Tyrode) увеличил концентрацию щелочи и дополнил раствор фосфатом

Проф. G. Sultan и прив.-доц. B. Schreiber.

ПЕРВАЯ ПОМОЩЬ ВЪ НЕСЧАСТНЫХЪ СЛУЧАЯХЪ.

Руководство, составленное для врачей,

ПРИ УЧАСТИИ:

прив.-доц. Поппманн'а, д-ра Palm'а, прив.-доц. Schloek'а и прив.-доц. Weber'а.

Съ 78 рисунками въ текстѣ.

Переводъ съ нѣмецкаго

и дополненія редактомъ «Первая помощь при острыхъ отравленіяхъ»
д-ра мед. М. И. Врейтманъ.

(Die Erste Hilfe in Nothfällen für Aerzte, bearbeitet von Prof. Dr. G. Sultan und Privatdozent Dr. E. Schreiber, unter Mitwirkung von Privatdozent Dr. Hermann, Dr. Palm, Privatdozent Dr. Schloek und Privatdozent Oberarzt Dr. Weber. Mit 78 Abbildungen.)

С. ПЕТЕРБУРГЪ.

Изданіе журнала „Практическая Медицина“ (В. С. Этьенгеръ).

Улица Шумовскаго, 18.
1905.



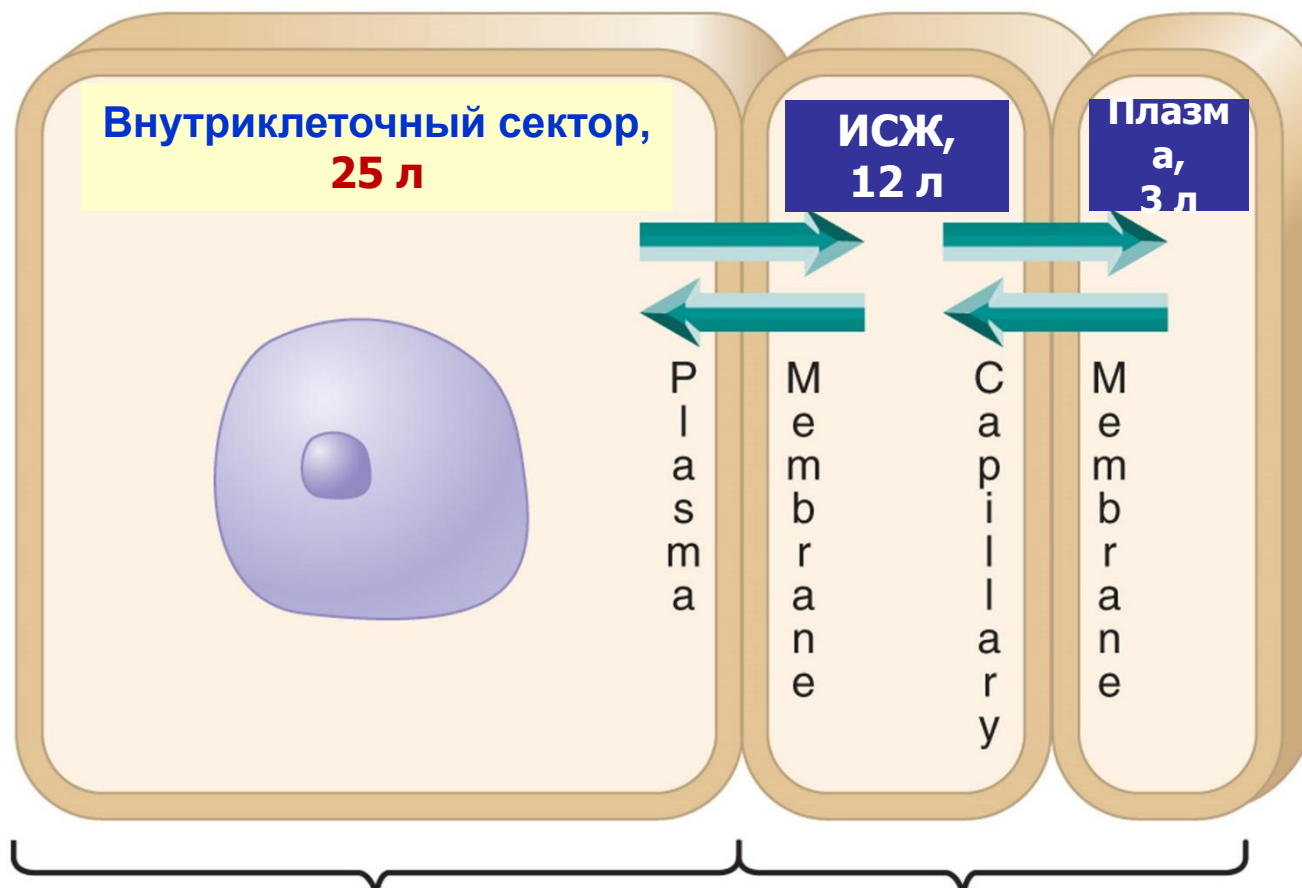
какою оказалась 0,6% растворъ поваренной соли. По Landerer'у, очень полезно прибавить къ переливаемой жидкости небольшое количество сахара и слѣды натронной щелочи, такъ что составъ жидкости представляется въ слѣдующемъ видѣ:

Воды	1000 грм.
Поваренной соли	6 »
Сахару	30 »
Щелочи	2 капли.

Водные сектора организма

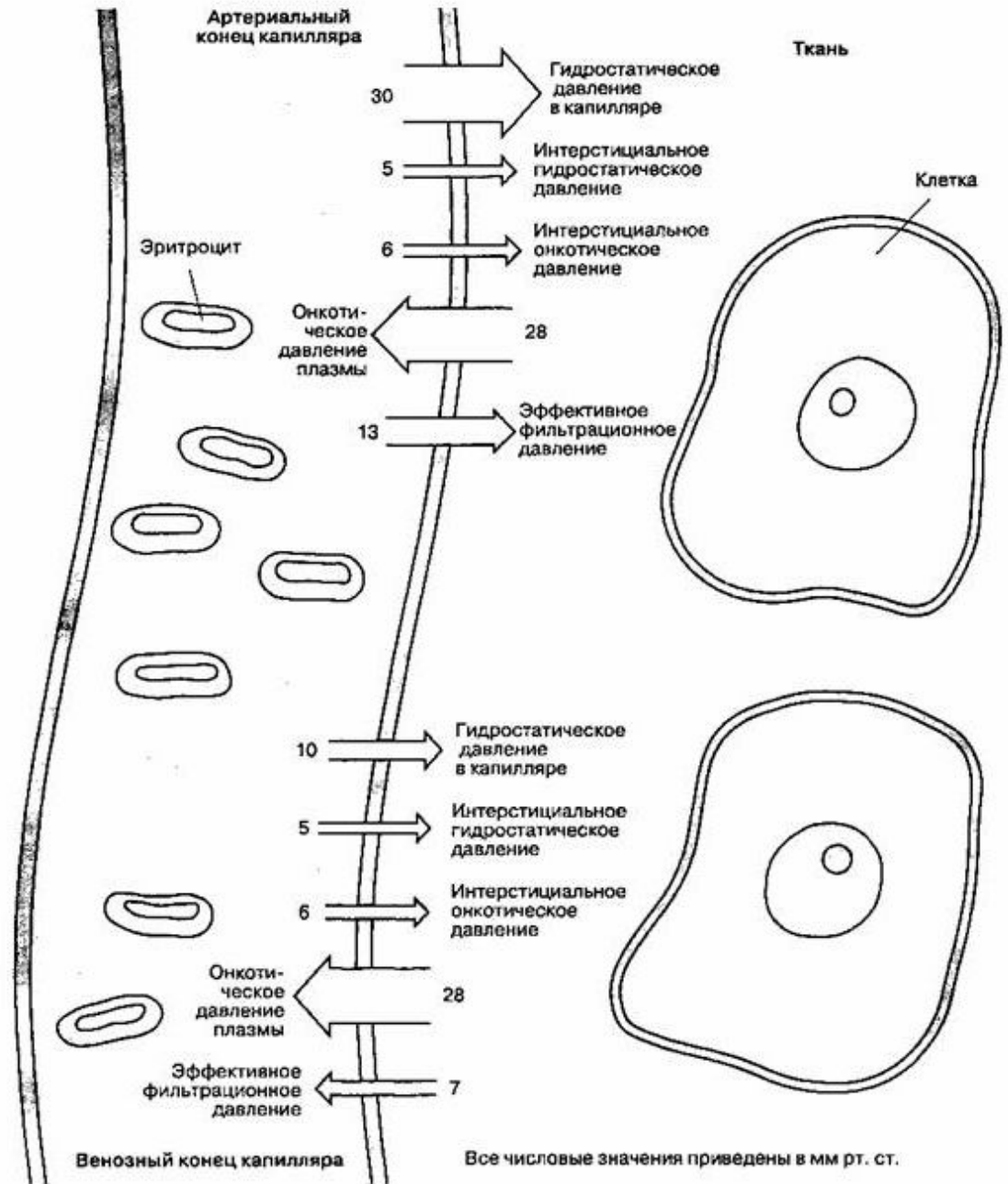


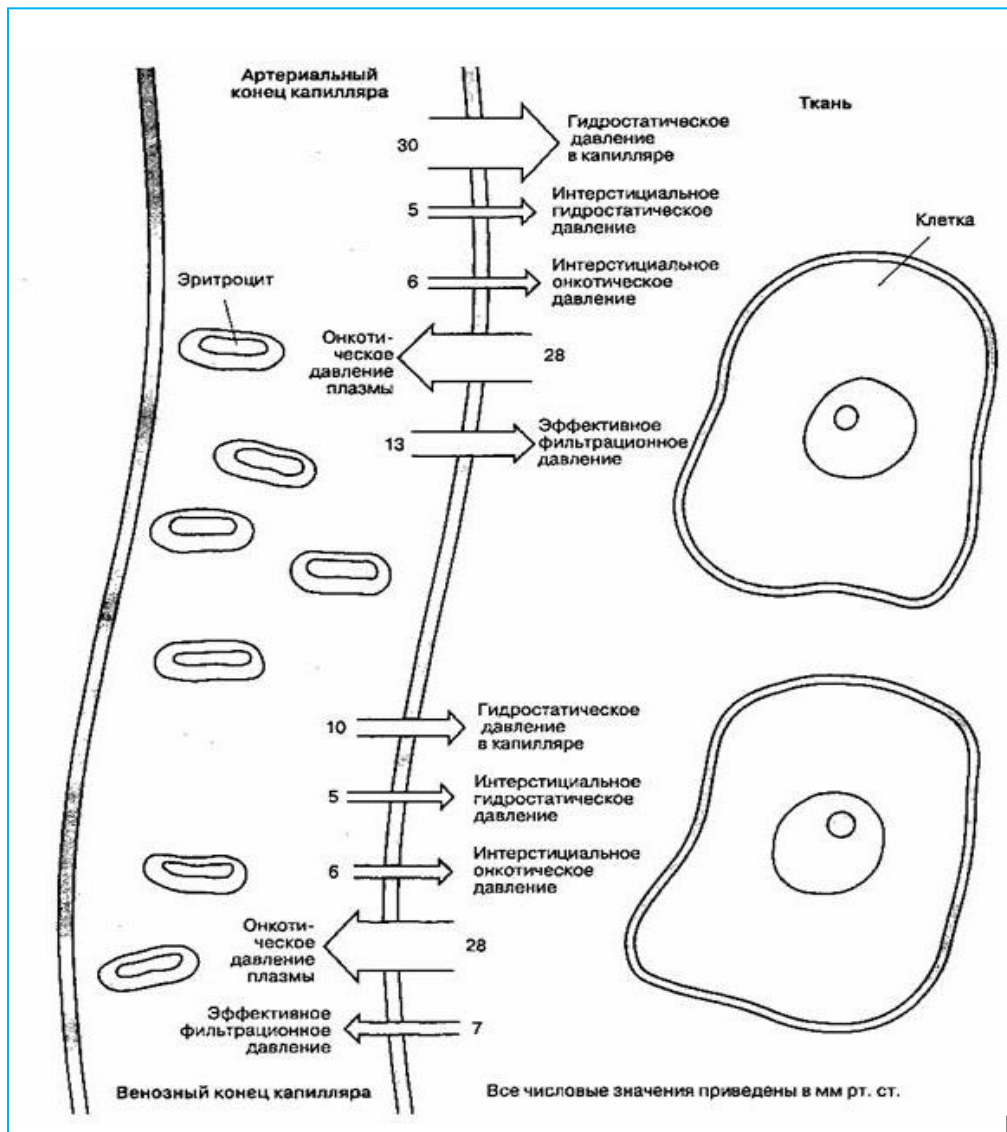
СХЕМА ВОДНЫХ СЕКТОРОВ ОРГАНИЗМА ЧЕЛОВЕКА



Непрерывный обмен жидкостью осуществляется через биологические мембраны, разделяющими внутриклеточный и внеклеточный сектора;

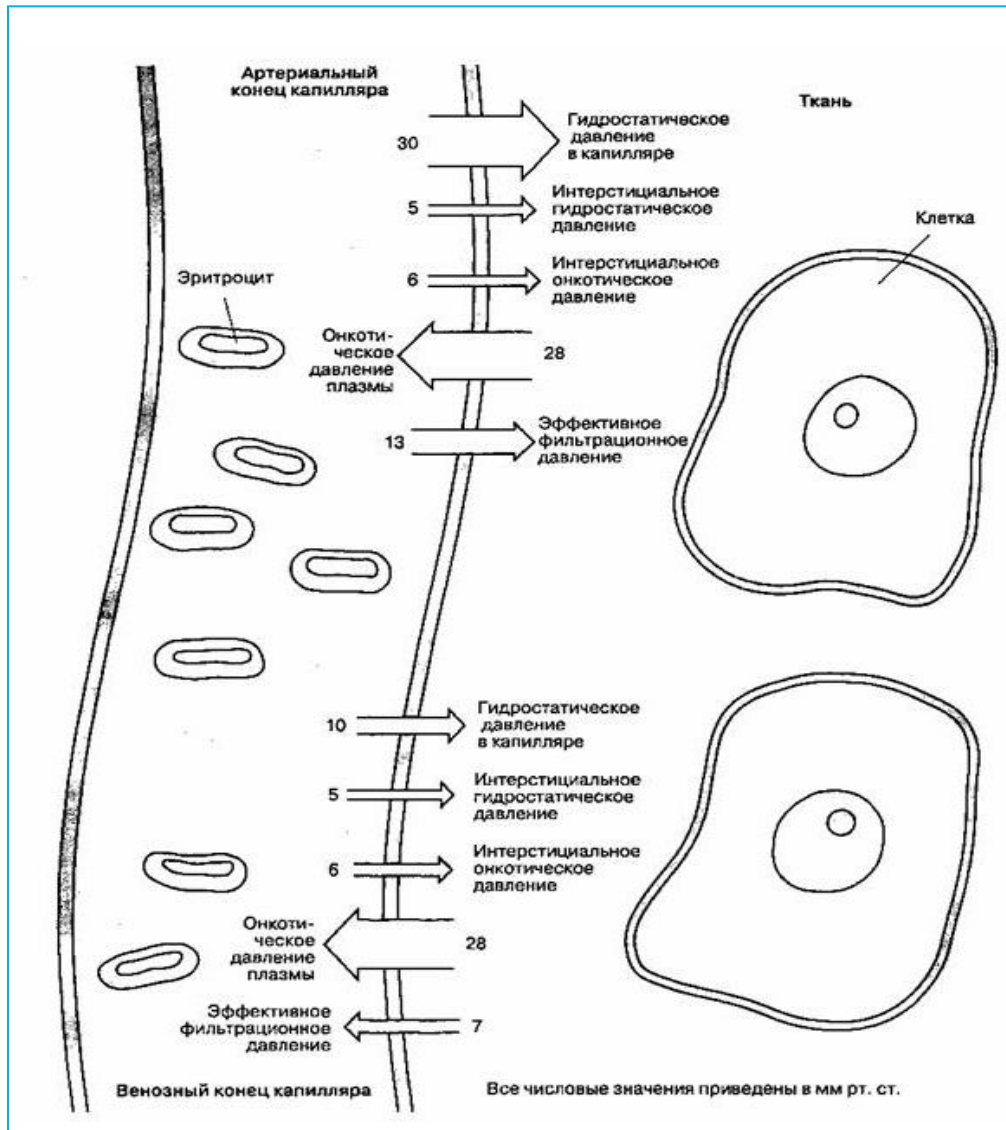
Внутриклеточная жидкость
 Около 28 л жидкости из 42 л (приблизительно 40% массы тела) находится внутри 75×10^{12} клеток организма. Эту жидкость называют внутриклеточной. Жидкость внутри каждой клетки представляет собой особую смесь различных компонентов, однако ее содержание во всех клетках одинаково. Более того, состав внутриклеточной жидкости у различных живых существ сходен, начиная от самых примитивных микроорганизмов и заканчивая человеком. По этой причине жидкость внутри различных клеток рассматривают как отдельную жидкую среду.





Внеклеточная и внутриклеточная жидкости находятся в осмотическом равновесии, поэтому осмоляльность плазмы (и концентрация натрия в плазме) обычно отражает общую осмоляльность.

Клетка всегда поддерживает постоянство внутренней среды



Чрезвычайно важно помнить, что вода перемещается между внутриклеточным и внеклеточным пространствами только в ответ на появление осмотического градиента. Кроме того (за исключением мозга), общее количество внутриклеточного раствора (осмолы) сохраняется на постоянном уровне, в то время как во внеклеточном пространстве оно может меняться в широких пределах. Наконец, при равновесии осмолярность внутриклеточной и внеклеточной жидкости должна быть одинаковой. Это достигается путем добавления или удаления воды (но не осмолей) из внутриклеточного пространства, а также посредством добавления или удаления либо воды, либо осмолей из внеклеточного пространства.

Водные сектора у пациента с массой тела 70 кг (по Frederick M., 2002)

- **Общая вода организма – 57 % от ИМТ;**
- **Внутриклеточная вода – 35% от ИМТ или 63% от ОВО (около 25 л);**
- **Внеклеточная вода – 22 – 24% от ИМТ или 15 л ОВО;**

Все параметры рассчитываются от значения идеальной массы тела (ИМТ)

Наилучшим методом определения водного баланса является регулярное **взвешивание пациентов.** Для этой цели применяются специальные кровати-весы, которыми должны быть оснащены все отделения реанимации и интенсивной терапии.

Пример.

Если произошло снижение массы тела на 4% от исходных величин, то это соответствует **дегидратации легкой степени,** на 6% - **дегидратации средней степени,** на 8% и более – **тяжелой степени дегидратации.**

Идеальная масса тела

Французский антрополог, анатом, хирург.



Поль Брока

$$\text{ИМТ} = \text{рост (см)} - 100$$

при росте 155- 165 см из роста (в см) вычитается 100;
при росте 166-175 см – вычитается 105,
при росте свыше 175 см- вычитается 110.

Формула Брока для не достигших сорокалетия равна "рост (в см) - 110", после сорока лет - "рост (в см) - 100". При этом хрупким худощавым людям – астеникам - из результата нужно вычесть 10%, а обладатели массивного телосложения - гиперстеники - должны 10% к нему прибавить.

Что такое норма?

Общая вода: 500 – 600 мл/кг

Внеклеточная жидкость (ECF):
200 – 220 мл/кг

Внутриклеточная жидкость (ICF):
300 – 400 мл/кг

Интерстициальная
(межклеточная)
жидкость:
150 – 180 мл/кг

Внутри-
сосудистая:
30 – 50 мл/кг

Что поддерживает эти пропорции?

Уравнение Старлинга – Лэндиса

$$Q = K [(P_c - P_{rc}) - \sigma (P_c - P_{rc})]$$

Эрнест Генри Старлинг
(17.04.1866– 02.05.1927)



- Q** – суммарный поток жидкости;
- P** – гидростатическое давление;
- П** – осмотическое давление;
- K** – коэффициент проницаемости мембраны для воды (гидравлическая проводимость);
- σ** – коэффициент отражения, показывающий степень проницаемости мембраны для растворенного вещества;
- C** – относится к гидростатическому и осмотическому давлению, которое оказывает текущая по капиллярам кровь;
- P_c** – относится к гидростатическому и осмотическому давлению, которое оказывает околокапиллярное интерстициальное пространство;

Закон изоосмолярности

- Осмолярность плазмы - 280-295 мосм/л
- ЭЖ = осмолярность ИнЖ= осмолярность ПК

Снижение или повышение **ОСМОЛЯРНОСТИ** в одном водном секторе сопровождается перемещением жидкости и выравниваем осмолярности во всех водных секторах

Коллоидно-осмотическое давление

КОД - осмотическое давление, создаваемое высокомолекулярными коллоидными веществами

Нормальные значения КОД - 25 мм.рт.ст.

---- альбумины - 80%

---- глобулины - 16 - 18%

---- белки свертывающей системы крови - 2%

КОД зависит от уровня белка плазмы и связано с волемией, осмолярностью, концентрацией Na в плазме.



Вода с растворенными в ней веществами представляет собой **функциональное единство** как в биологическом, так и в физико-химическом отношении и выполняет многообразные функции. Обменные процессы в клетке протекают только в водной среде. Вода служит дисперсионным средством органических коллоидов и индифферентной основой для транспорта строительных и энергетических веществ к клетке и эвакуации продуктов обмена к органам выделения.

Гидростатическое давление крови вытесняет из артериальных капилляров жидкость, которая через лимфатические пути и венозные капилляры попадает вновь в венозную систему. При различных воздействиях (температурные сдвиги среды, разный уровень физической активности, изменение характера питания и при патологических состояниях) различные показатели интенсивности данного процесса могут меняться.

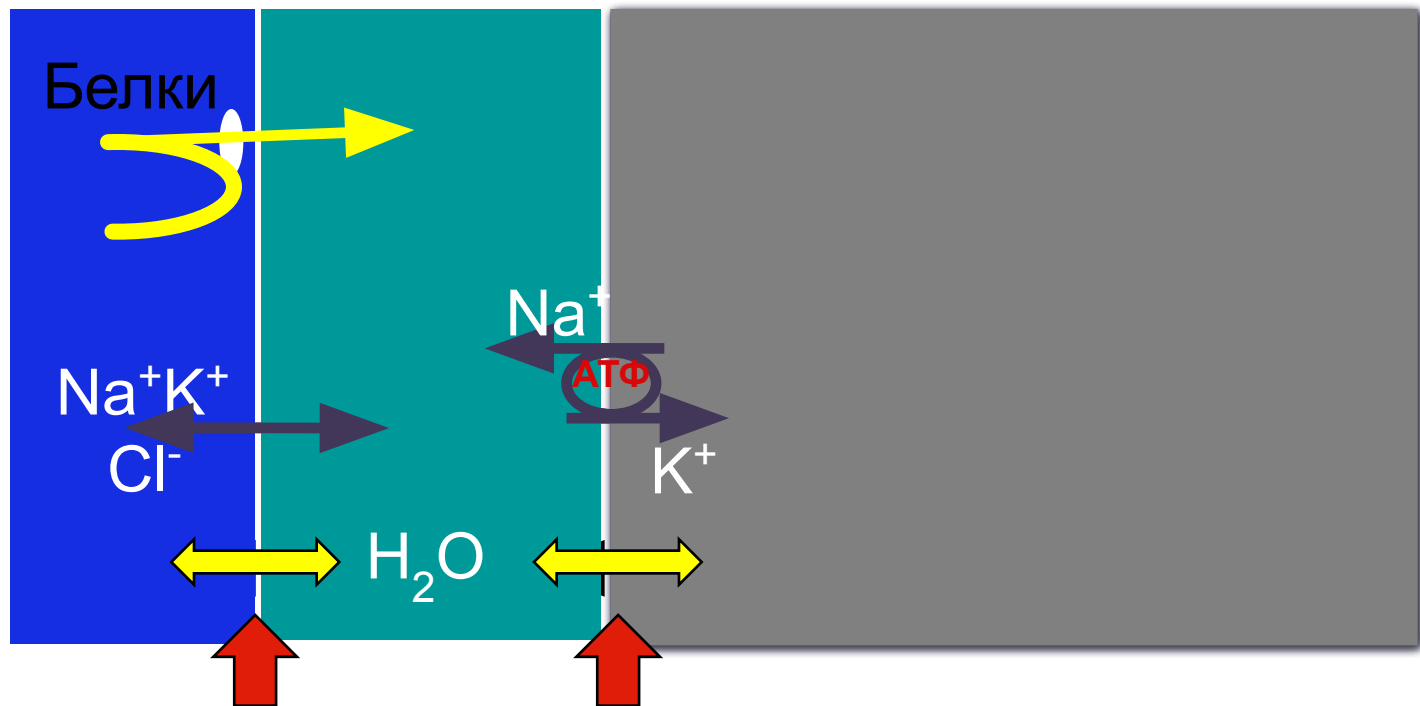
При участии воды формируются такие структуры, как:

- клеточные мембраны;
- транспортные частицы крови;
- макромолекулярные образования;
- надмолекулярные образования.

Водные сектора в норме

Сосудистый Интерстициальный

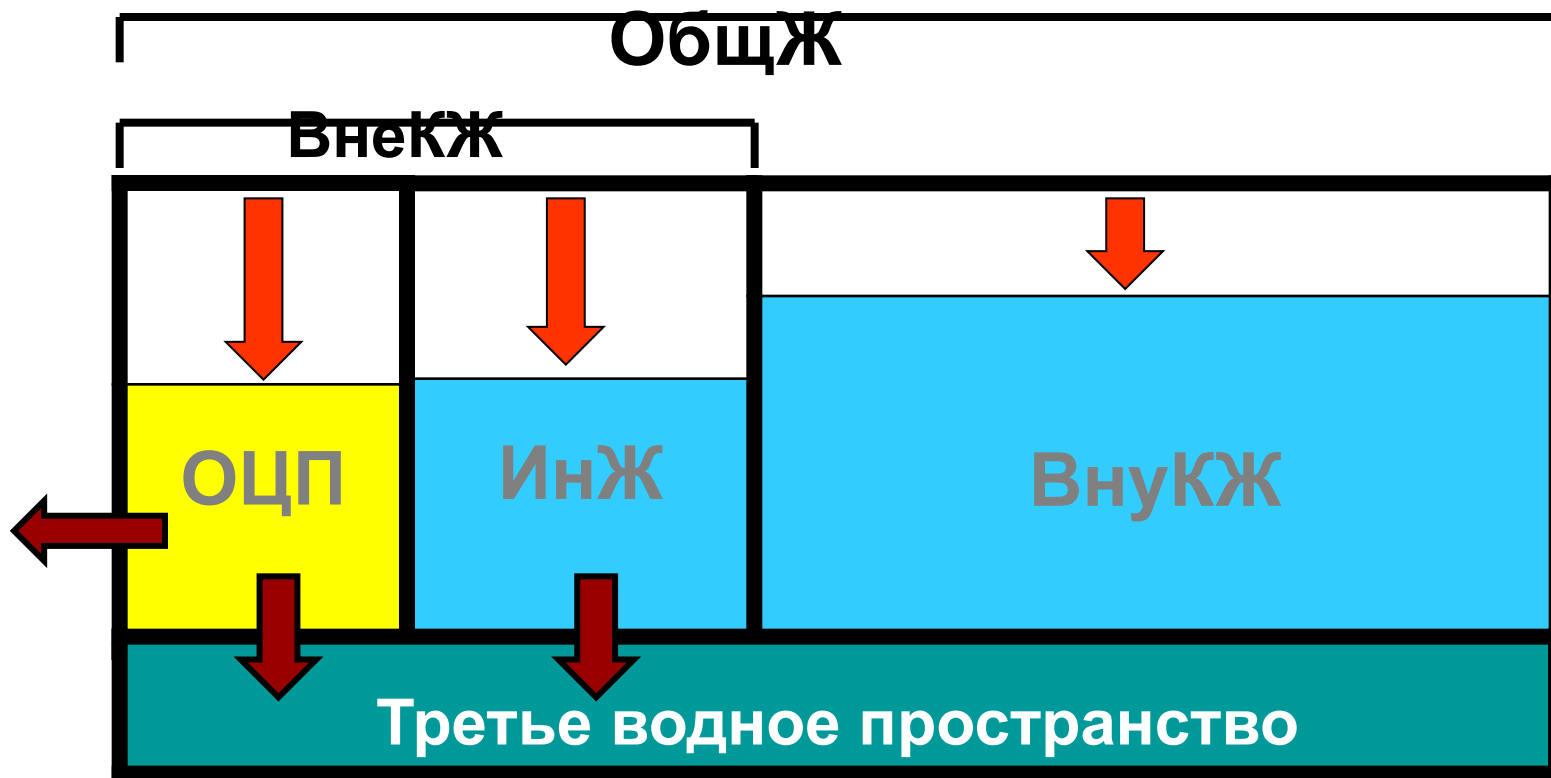
Внутриклеточный



Закон Старлинга Закон осмолярности

Третье водное пространство (перитонит, панкреатит, кишечная непроходимость)

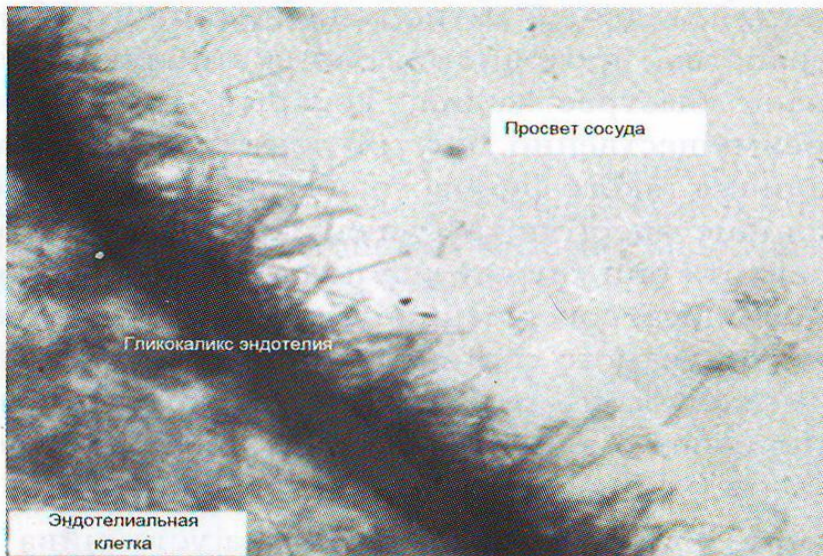
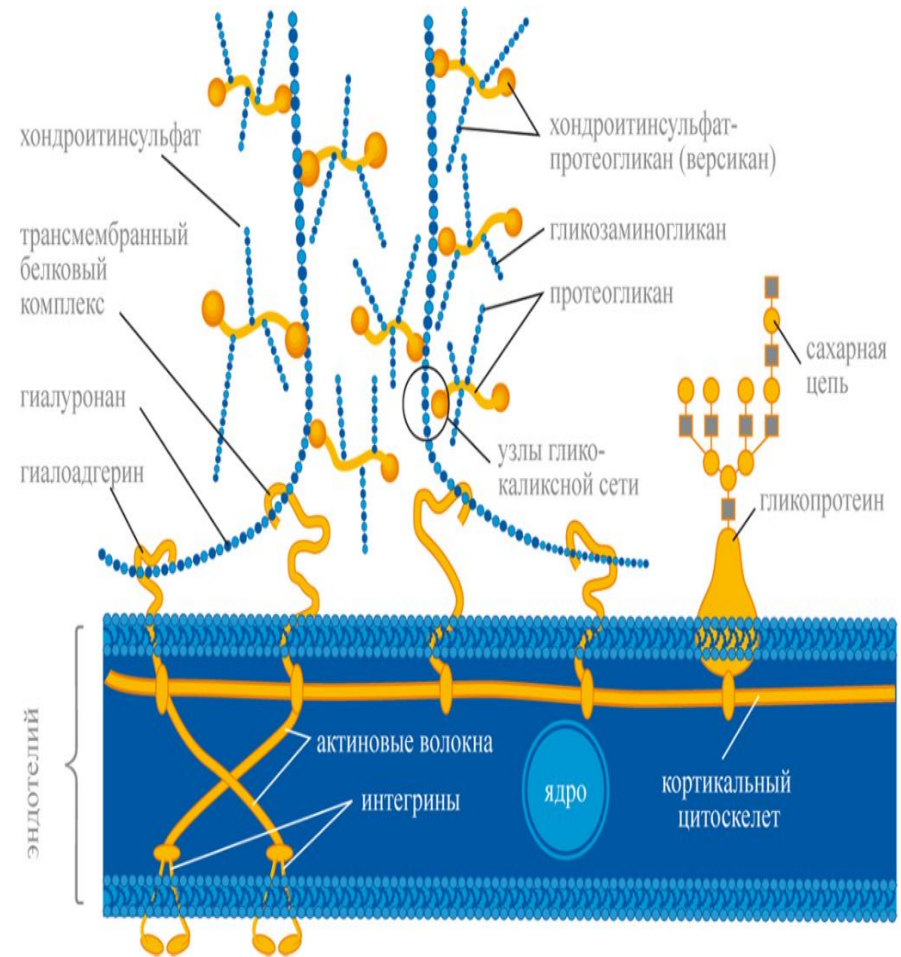
В о д н ы е р а з д е л ы



В ТРЕТЬЕМ ВОДНОМ ПРОСТРАНСТВЕ **может депонироваться**
до **5-6 и более** ЛИТРОВ ЖИДКОСТИ

ЭНДОТЕЛИАЛЬНЫЙ ГЛИКОКАЛИКС

Гликокаликс - защитный слой на сосудистой стенке, транспортный сетевой барьер для передвижения молекул, пористый гидродинамический элемент межклеточного взаимодействия (например, между эндотелием сосудистой стенки и клетками крови).



Anaesthetist. 2008 Oct;57(10):959-69.

Expedition glycocalyx. A newly discovered "Great Barrier Reef". Chappell D, Jacob M, Becker BF, Hofmann-Kiefer K, Conzen P, Rehm M.

ПЕРЕСМОТРЕННЫЙ ПРИНЦИП Э. СТАРЛИНГА

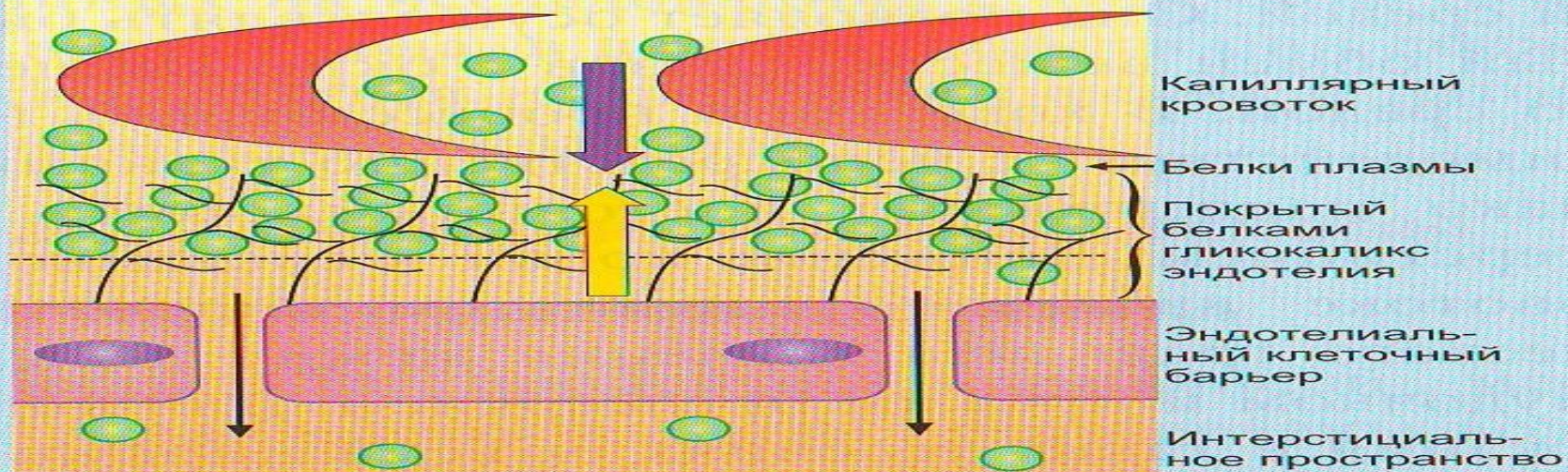
Пересмотренное уравнение и Гликокаликс как модель обмена transvascular жидкости: совершенствование парадигмы для назначения внутривенного инфузионной терапии.

Br J Anaesth. 2012 Mar;108(3):384-94. doi: 10.1093/bja/aer515. Epub 2012 Jan 29.

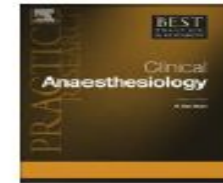
Revised Starling equation and the glycocalyx model of transvascular fluid exchange: an improved paradigm for prescribing intravenous fluid therapy.

Woodcock TE, Woodcock TM.

Critical Care Service, Southampton University Hospitals NHS Trust, Tremona Road, Southampton SO16 6YD, UK. tom.woodcock@me.com



градиенту гидростатического давления направленному наружу (пурпурная стрелка) противодействует направленный внутрь градиент коллоидного осмотического давления (желтая стрелка), который, в отличие от классических воззрений, устанавливается непосредственно через гликокаликс эндотелия.



1

The 'third space' – fact or fiction?

Matthias Jacob, MD, Staff Anesthesiologist^{1,*}, Daniel Chappell, MD,
Staff Anesthesiologist¹, Markus Rehm, MD, Associate Professor

Clinic of Anaesthesiology, Ludwig-Maximilians-Universitaet Muenchen, Nussbaumstrasse 20, 80336 Munich, Germany

В течение многих десятилетий 'третье пространство' рассматривалось как активный водный сектор организма, потребляющий жидкость. Поэтому, режимы инфузионной терапии были традиционно основаны на восполнении дефицита жидкости, возникающего из-за секвестрации воды в третьем пространстве. Последствием этого было возникновение выраженного положительного водного баланса, чтобы поддержать объем циркулирующей крови во время обширного оперативного вмешательства. Принимая во внимание, что неощутимые потери и предоперационный дефицит жидкости фактически очень часто бывают незначительными, **а «третье пространство» в реальности не существует, избыточно введенная жидкость накапливается в интерстициальном пространстве, что приводит к повреждению гликокаликса – ключевой структуры сосудистого барьера на фоне ятрогенной гиперволемии. Это объясняет, почему пациенты после больших хирургических вмешательств, у которых не восполнялся дефицит жидкости, обусловленный ее секвестрацией в «третье пространство», имеют лучшие исходы, что требует пересмотра традиционных взглядов на наличие «третьего пространства» и оптимизации инфузионной терапии у данной категории пациентов.**

Best Pract Res Clin Anaesthesiol. 2009 Jun;23(2):145-57.

The 'third space'--fact or fiction? Jacob M, Chappell D, Rehm M.

«ТРЕТЬЕ ПРОСТРАНСТВО» как миф

- Скопления внеклеточной жидкости, в которых не действуют физиологические механизмы регуляции ВЭБ.
- Эта жидкость недоступна для внутриклеточного и внеклеточного жидкостных секторов, что вызывает клинические признаки объемного дефицита жидкости.
- Объем ТП нельзя уменьшить ограничением введения натрия и воды.
- Подобные ограничения приводят лишь к снижению объема внеклеточной жидкости, в то время как объем секвестрированной в ТП не уменьшится.

В 60-е годы Shires провел исследование у животных с помощью радиоактивной метки. Оказалось, что кровопотеря, травма и обширные оперативные вмешательства приводят к уменьшению объема интерстициальной жидкости.

ПОСЛЕ СРЕДНЕТЯЖЕЛОЙ КРОВОПОТЕРИ ИЗ ИНТЕРСТИЦИАЛЬНОГО ПРОСТРАНСТВА ЖИДКОСТЬ ПОСТУПАЕТ В СОСУДИСТОЕ РУСЛО СО СКОРОСТЬЮ 90-120 МЛ/Ч, ЧТО СВЯЗАНО СО СНИЖЕНИЕМ ГИДРОСТАТИЧЕСКОГО ДАВЛЕНИЯ В КАПИЛЛЯРАХ;

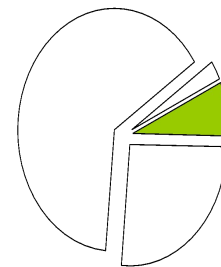
ГИПОКСИЯ ПРИВОДИТ К ПОВЫШЕНИЮ ВНУТРИКЛЕТОЧНОЙ ОСМОЛЯРНОСТИ. В РЕЗУЛЬТАТЕ ЖИДКОСТЬ ПЕРЕМЕЩАЕТСЯ ИЗ ВНЕКЛЕТОЧНОГО ПРОСТРАНСТВА В КЛЕТКИ;

В РЕЗУЛЬТАТЕ ПОВРЕЖДЕНИЯ ТКАНЕЙ ЖИДКОСТЬ ПЕРЕМЕЩАЕТСЯ В УЧАСТКИ ИНТЕРСТИЦИЯ, ТАК НАЗЫВАЕМОЕ 3-Е ПРОСТРАНСТВО;



Внутрисосудистый водный сектор

- Внутрисосудистая жидкость состоит из объема плазмы и объема эритроцитов;
- У взрослого мужчины с массой тела, равной 70 кг, общий объем внутрисосудистой жидкости составляет 5 л.
- Объем плазмы у взрослого человека составляет 4-5% от массы тела, общий объем крови, в среднем 7% МТ;
- Объем плазмы (л) = масса тела (кг) x 0,043;

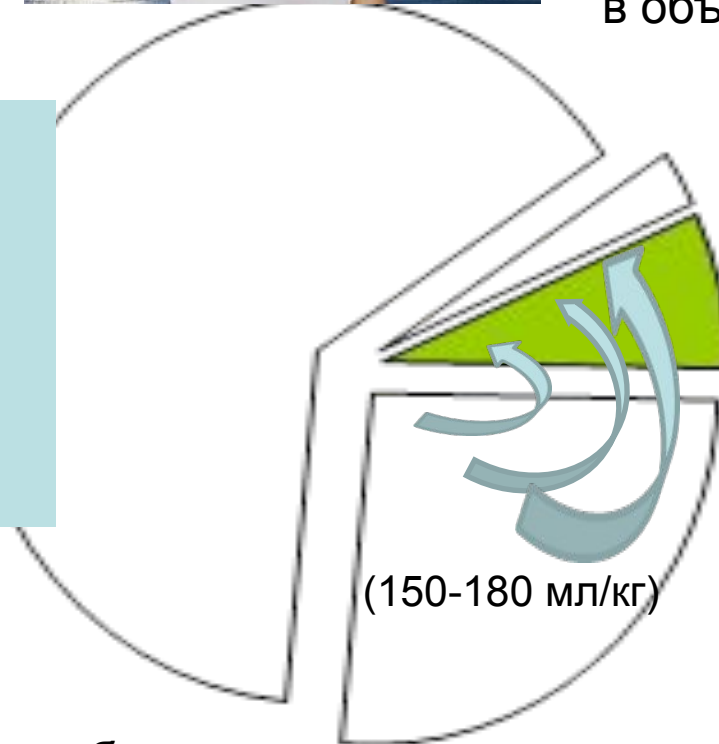


ОЦК (л) = 70 x масса тела (кг) (мужчины);
ОЦК (л) = 60 x масса тела (кг) (женщины);



Поддерживается объемом принятой жидкости или физиологической потребностью в объеме 2500 мл

Через 5-7 суток теряется ~2500-3500 мл, что составляет 4-6% от ИМТ, а через 10 суток – 8-10% от ИМТ и, наступает гибель человека

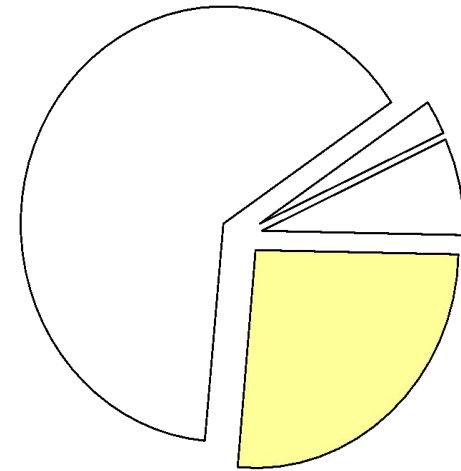


Внутрисосудистый сектор (30-50 мл/кг) ~ 5 л крови, соответствует какому-то объему сосудистого русла

При обезвоживании из интерстициального пространства жидкость поступает в сосудистое русло со скоростью 90-120 мл/ч. Это перемещение, или транскапиллярное наполнение, длится от 36 до 40 ч и может достигать объёма 1 л (~500 мл/сутки).

- **Внеклеточная вода – 22 – 24% от ИМТ или 15 л ОВО;**

Интерстициальная жидкость находится во внеклеточном и внесосудистом пространствах. Она непосредственно омывает клетки, близка по ионному и молярному составу к плазме крови (за исключением содержания белка) и вместе с лимфой составляет 15-18 % от массы тела.



Только внеклеточная жидкость связана с внешней средой через желудочно-кишечный тракт, легкие, кожу и почки.

Методы мониторинга обмена воды

Метод термодиллюции.

Основные преимущества метода - высокая точность и возможность проведения непрерывного динамического мониторинга. Инвазивный метод, требует дорогостоящего оборудования.

Реографический метод.

По точности он уступает термодиллюционному, однако выгодно отличается от него неинвазивностью и относительно невысокой стоимостью. Кроме того, реография позволяет проследивать изменения гемодинамики, что позволяет использовать ее для мониторинга.

Достаточно определить три показателя гемодинамики: сердечный выброс (СВ), общее периферическое сосудистое сопротивление (ОПСС) и давление заклинивания легочных капилляров (ДЗЛК). СВ отражает производительность миокарда, ОПСС - тонус резистивных сосудов, ДЗЛК - преднагрузку на левые отделы сердца. Эти три параметра образуют т.н. малый гемодинамический профиль.

Биоимпедансные анализаторы



RJL-101a
(RJL-Systems,
USA)



Quantum X



ABC-01
«Медасс»
(Россия)

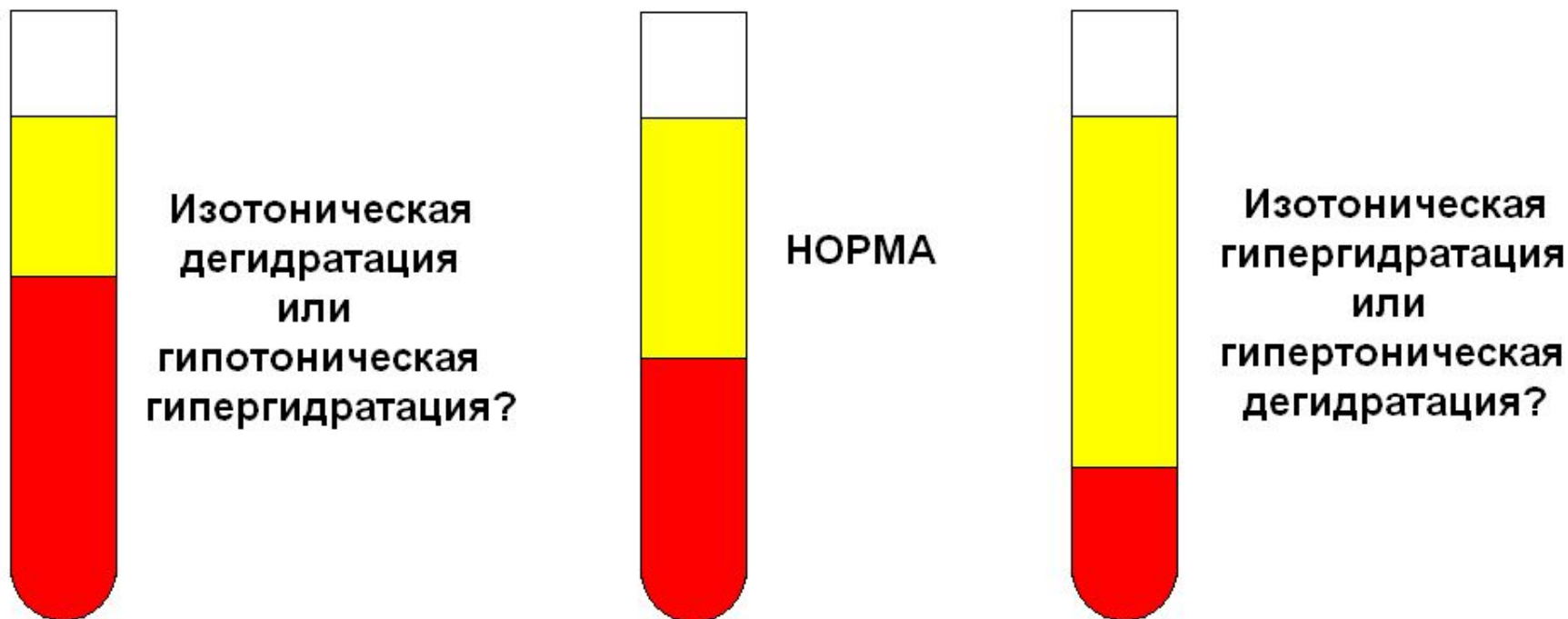


**Биоимпедансные анализаторы
Фирмы Tanita (Япония)**



**ABC на международной
Космической станции**

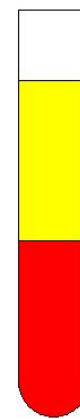
ГЕМАТОКРИТ: модель пропорции секторов



МОЖНО ЛИ ДОВЕРЯТЬ Ht?



Изотоническая
дегидратация
или
гипотоническая
гипергидратация?



НОРМА



Изотоническая
гипергидратация
или
гипертоническая
дегидратация?

Ориентировка на Ht – ТОЛЬКО
при условии изоосмолярности
(280—305 мосмоль/л)!

Классификация

- 4 синдрома водно-электролитных расстройств в зависимости от изменения объема воды: гипер- и дегидротация во вне- или внутриклеточном секторе.

Hamburger, Math 1952

- Чистые дисгидрии (однонаправленные перемещения электролитов) и сложные (с разнонаправленным содержанием электролитов в клеточном и внутриклеточных секторах).

Blaja, Krivda 1959, 1962

Классификация

В настоящее время принято разделение дисгидрий по сдвигам в общем количестве воды во внеклеточном пространстве и по ее осмолярности:

- Гипер-
- Изо-
- Гипоосмолярные
- Гипо-
- Изо-
- Гипергидрии

имея в виду, что отклонения от нормы суммарной осмолярности сопровождаются противоположно направленным изменением клеточной гидратации.

В. Хартиг, 1982

Нарушения гидратации и осмолярности: **ОБЩИЕ ПРАВИЛА**

- Все всегда начинается с внеклеточного сектора!
- Он же определяет вид нарушения осмолярности
- Он же определяет общий баланс жидкости
- Он – ведущий, а клетка – ведомый сектор!
- Осмолярность внутри клетки считается нормальной!
- Осмолярность потерь обратна итогу!
- Вода движется в сторону большей осмолярности
- Дегидратация не исключает отека!

Содержание общего количества воды (в процентах) и соотношение в распределении жидкости в зависимости от возраста

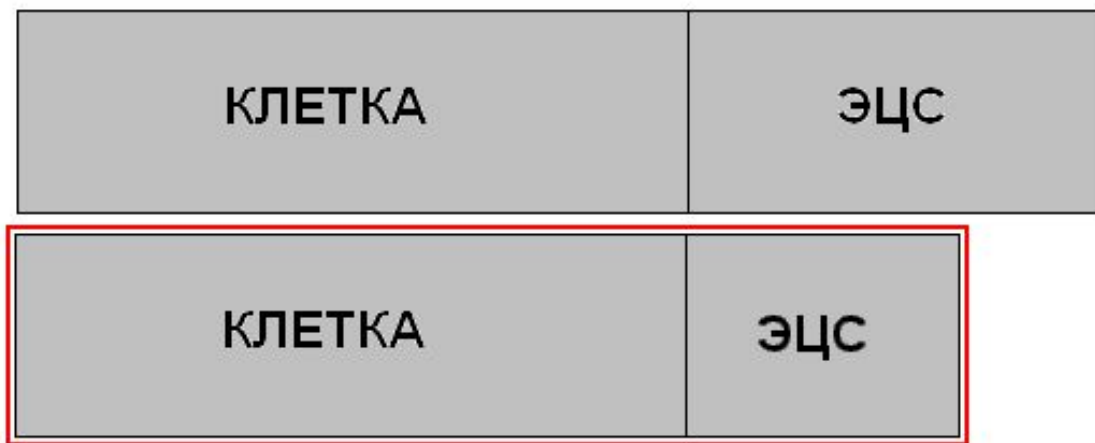
Жидкости	Новорожденный	1-6 мес	6 мес –1 год	1-5 лет	Взрослый
Общая вода	70-85	70	60	65-70	60
Внеклеточная жидкость					
Интерстициальная	32-44	34	30	25	17
Плазма	6	5,5	5	5	5

Содержание воды в разных тканях варьирует от 20% в жировой ткани до 83-90% в почках и крови, у девочек и женщин в связи с большим количеством жировой клетчатки содержание воды ниже, чем у мальчиков и мужчин.

Особенности водного обмена

- Хотя общее количество жидкости на 1 кг массы тела у детей больше, чем у взрослых, на 1 м² поверхности тела содержание жидкости у детей значительно меньше. Водный обмен у детей протекает более интенсивно, чем у взрослых, у которых вся вода в организме обновляется примерно каждый месяц, а внеклеточное водное пространство - каждую неделю. У грудного ребенка время пребывания молекулы воды в организме составляет 3-5 дней. В отличие от взрослых у детей раннего возраста отмечается большая проницаемость клеточных мембран, а фиксация жидкости в клетке и межклеточных структурах более слабая. Особенно это касается межклеточной ткани, так как кислые мукополисахариды основного вещества определяют прочность этой связи.

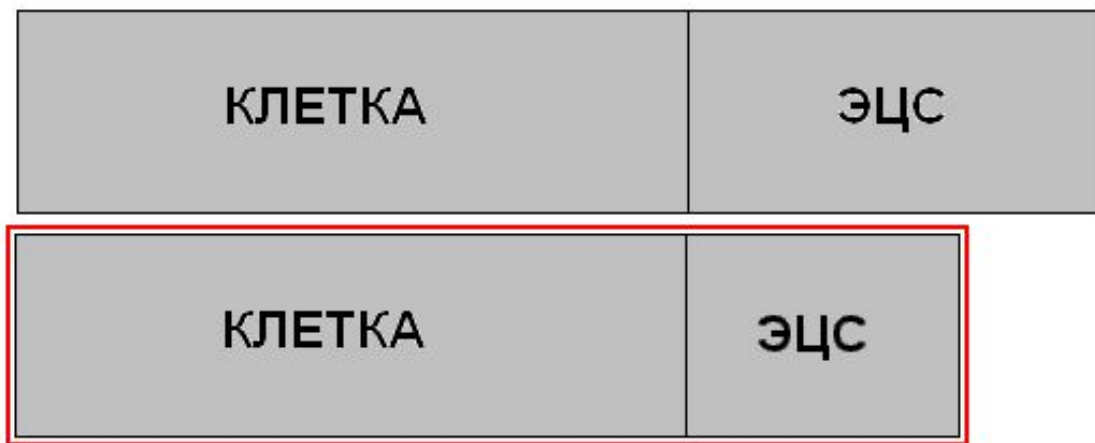
Изоосмолярная дегидратация



- Кровопотеря
- Потери из ЖКТ
- «Третье пространство»

Клинические симптомы					Лабораторные данные				
Жажда	Отеки	Диурез	ЦНС	ЦВД	Er, Hb	Ht	Белок	MEV	MCHC
±	-	↓	↓	↓	↑	N	↑	N	N

Изоосмолярная дегидратация



- Расчет дефицита жидкости:

$$\frac{0,2MT (100 - Ht_B)}{Ht_B (Ht_B - Ht_N)}$$

- Устранение причины!
- Возмещение объема изотоничными средами
- Возможен контроль по Ht

Гиперосмолярная дегидратация



- Дефицит воды
- Гипервентиляция
- Обильный пот
- Гипо- или изостенурия

Клинические симптомы					Лабораторные данные				
Жажда	Отеки	Диурез	ЦНС	ЦВД	Er, Hb	Ht	Белок	MEV	MCHC
+	-	↓	↑	N	↑	↑	N, ↑	↓	↑

Гиперосмолярная дегидратация



- Расчет дефицита свободной воды неточен:

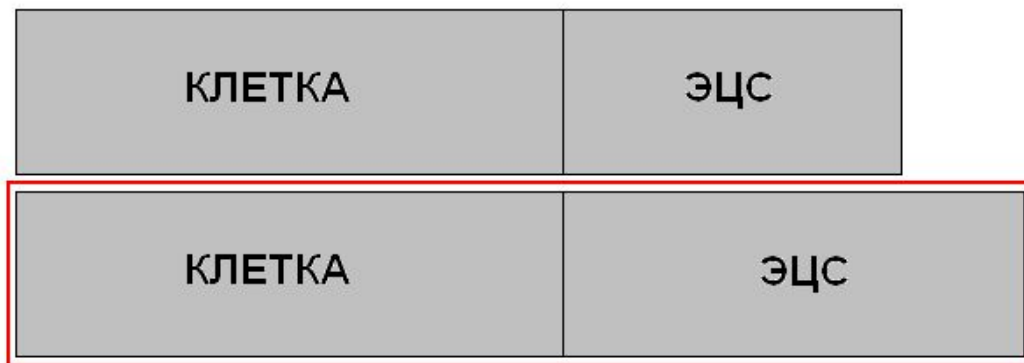
$$\frac{0,6 \text{ МТ} (\text{Na}_B - 142)}{\text{Na}_B}$$

- Устранение причины!
- Возмещать дефицит 0,45% NaCl или 5% глюкозой
- Необходимо «титрование» эффекта!

Особенности водного обмена

- Уменьшение с возрастом содержания внеклеточной жидкости в основном обусловлено увеличением роста клеток и уменьшением скорости роста коллагена по отношению к мышечной ткани.
- Только экстрацеллюлярная жидкость связана с внешней средой через желудочно-кишечный тракт, легкие, кожу и почки. Жизненно важной функцией этой жидкости является поддержание нормального количества плазмы крови и тем самым - обеспечение кровообращения. При потере воды, вода из этого резерва направляется в плазму, при избытке - из плазмы отводится в это пространство.

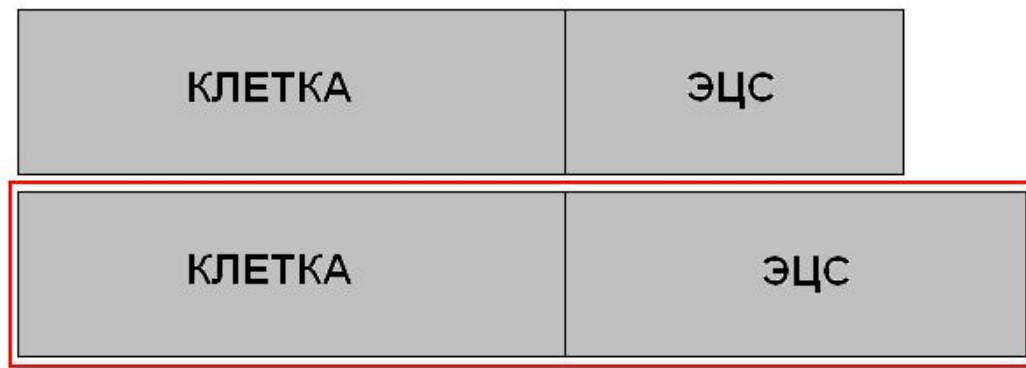
Изоосмолярная гипергидратация



- Сердечная недостаточность
- Избыточная инфузия
- Ренальная олигоанурия

Клинические симптомы					Лабораторные данные				
Жажда	Отеки	Диурез	ЦНС	ЦВД	Er, Hb	Ht	Белок	MEV	МСНС
-	+	↑	↓	↑	↓	↓	↓	N	N

Изоосмолярная гипергидратация



- Устранение причины!
- Выведение избытка жидкости

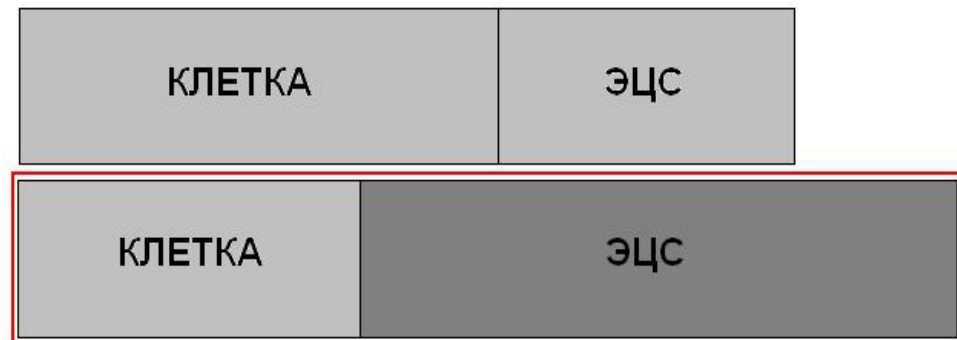
Гиперосмолярная гипергидратация



- Избыток гипертонических растворов
- Изотоничная инфузия при снижении функции почек

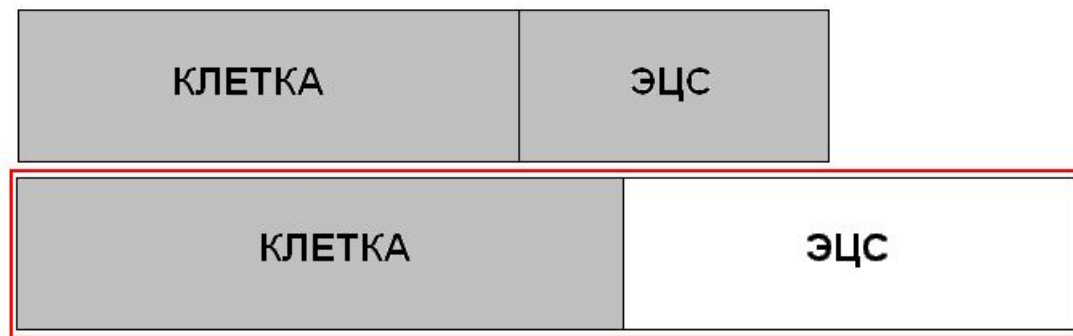
Клинические симптомы					Лабораторные данные				
Жажда	Отеки	Диурез	ЦНС	ЦВД	Er, Hb	Ht	Белок	MEV	МСНС
+	+	↓	N	↑	↓	↓	↓	↓	↑

Гиперосмолярная гипергидратация



- Устранение причины!
- Салуретики, если эффективны
- Контроль в динамике!

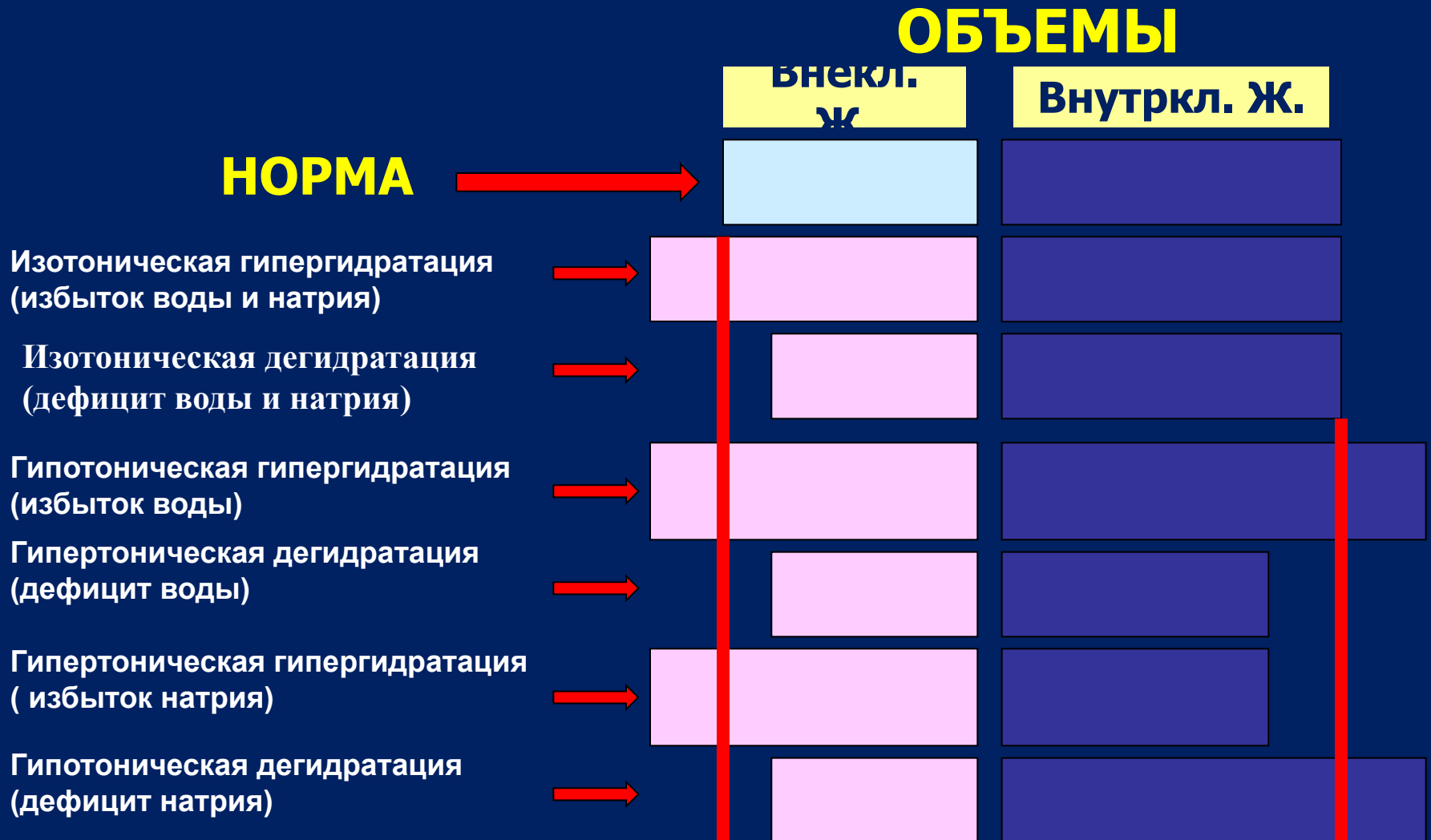
Синдром неадекватной секреции АДГ



- Опухоли (овсяноклеточный рак легкого)
- Ткань больного легкого (ХОБЛ, пневмония, тbc...)
- Повреждения ЦНС
- Наркотики, нейролептики, антиконвульсанты, антидепрессанты, цитостатики...
- Высокое среднее давление в альвеолах!

- Осмолярность мочи > осмолярности плазмы
- На мочи > 20 ммоль/л

Изменение объемов внеклеточного и внутриклеточного пространств при нарушениях водного и натриевого равновесия



- **Обмен воды** у детей напряжен, но нестабилен.
на 1 м^2 поверхности тела - воды меньше, ЭЦОЖ прогрессивно уменьшается, что обуславливает снижение гидратации тканей.
- **Запасы электролитов** в организме mmol/kg

	Na	K
• новорожденные	75	45
• дети старше года	58	50
• взрослые	58	55

Возрастные особенности водного обмена

- Содержание
- жидкости

• **Возраст**

		в % к массе тела			мл/кг
		ООЖ	ЭЦОЖ	ИЦОЖ	ОЦК
•	1 день	80	44	36	80-100
•	2-10 дней	75	40	35	
•	1-3 м-ца	72	32	40	70-80
•	4-6 м-цев	70	30	40	
•	7-12 м-цев	60	27	33	
•	2-3 года	63	26	37	67-70
•	4-5 лет	62	22	41	
•	6-10 лет	61	22	39	65-79
•	11-16 лет	58	19	38	66-70
•	<u>взрослые</u>	40	18	22	45-50

1,1-1,2

1,1-1,2

Водный обмен у детей

- Водно-электролитный обмен у детей очень неустойчив. У них очень легко возникают состояния гипер- и дегидратации, легко меняется концентрация веществ в жидкости.
- В целом, постоянство состава жидкостей в организме связано с поступлением их с пищей и выведением через выделительные пути. Однако нужно помнить и учитывать также воду, образующуюся в организме в результате обмена веществ. Например, при окислении 100 г жира образуется более 100 мл воды, 100 г белка около 40 мл воды, 100 г углеводов 55 мл воды. Допустимо образование воды в организме ребенка в количестве 12 мл / кг массы тела.

Особенности водного обмена у детей

- Объем внеклеточной жидкости составляет **20-25%** от массы тела и состоит из жидкой части плазмы (5% от массы тела), интерстициальной жидкости (15% от массы тела) и трансцеллюлярной жидкости (1-3% от массы тела), которая состоит из секретов желудочно-кишечного тракта и спинномозговой, внутриглазной, плевральной, перитонеальной и синовиальной жидкостей. Объем трансцеллюлярной жидкости значительно увеличивается при воспалительных заболеваниях кишечника (диарее, кишечной непроходимости, плеврите и др.).

Водный обмен у детей

- У маленьких детей потери воды путем испарения через легкие и кожу составляет до 50–75 % от общей величины потерь воды. Это до 45 мл/кг, из них 15 мл/кг теряется через легкие, 30 мл/кг - через кожу. У взрослых потери воды путем испарения составляют всего 14 мл/кг в сутки.
- Если объем дыхания увеличится в 5–6 раз по сравнению с нормальным, суточная потеря воды легкими у грудного ребенка может превысить 100 мл/кг.
- Через кишечник ребенок теряет 40–80 мл воды. Эти потери всегда надо учитывать, т. к. организм выделяет большое количество воды и электролитов с пищеварительными соками.
- Потери воды с мочой у детей в 2 раза выше, чем у взрослых. Они составляют в среднем 1 мл/кг массы тела в час, тогда как у взрослых 0,45 мл/кг в час.

Потери через кожу и дыхание (перспирация) 500 мл/м²

	мл/сут	мл/кг
• новорожденный	100	30
• 1 год	225	22,5
• 7 лет	450	20
• 10 лет	550	17
• 14 лет	730	15,5
• 18 лет	870	14,5
• взрослый	850	10-12

Особенности электролитного обмена

- Содержание электролитов

	mmol/l			
	Na	K	Ca	Cl
	н о в о р о ж д е н н ы е			
эритроциты	10-15	155-125	0,25	5,0 - 6,0
плазма	140	3,5-5,5	1,8-2,5	100-111
	д е т и старше 1 г о д а			
эритроциты	10-15	100	0,25	6,0
плазма	130-150	3,5-6,0	2,5-3,0	100-110
	в з р о с л ы е			
эритроциты	10-15	80	<0,25	5,4-8,0
плазма	130-150	4,0-6,0	2,0-2,5	100-110

Водный обмен у детей

- Важен учет неощутимых потерь воды:
у грудного ребенка = 1 г/кг/час и возрастают до 13% при повышении температуры на 1 градус.
- Выделение азотистых и других шлаков в 4 раза больше.
- Общий объем воды у новорожденного 73%, у грудных 71-68%, и тем не менее ребенок считается существом, бедным водой, т.к. 50% всей воды находится во внеклеточном пространстве.

Общее количество	70%	} Распределение воды в организме ребенка от 0 до 6 мес., %
Внутриклеточная	30%	
Внеклеточная	40%	
Интерстициальная	24,5%	
Циркуляторная (плазма)	5,5%	

- У новорожденных и грудных детей низкая концентрация бикарбонатов во внеклеточной жидкости. Почки детей не способны к эффективному обратному всасыванию бикарбонатов.
- Аммиак и ионы водорода секретируются эпителием канальцев медленнее и в меньшем количестве, чем у взрослых.
- Таким образом, эффективность почек в регуляции кислотно-щелочного равновесия невысока.

Показания для введения бикарбоната

$\text{pH} < 7,25 - 7,15$

$\text{BE} > -10,5$ (указывает сколько ммоль NaHCO_3 нужно ввести больному на литр крови)

$\text{paCO}_2 > 80$ мм рт. ст.

$\text{paO}_2 < 40$ мм рт. ст.

$\text{SaO}_2 < 85\%$

*Михельсон В.А., Анестезиология и реаниматология 2004; 4
Yekebas, E. Bradykinin Crit Care Med. 2000; 28: 4.*

- Почки - снижена концентрационная способность :

- рОсм мочи

у новорожденных - 500 mosm/l

у взрослых - 1500 mosm/l

- - снижена способность к выведению жидкости.

- - снижена способность к выделению H^+ (кислых ионов), склонность к развитию ацидоза.

Суточный диурез у детей
в мл/кг/сутки:

1 день	7-10
2 день	15
7 дней	70
10 дней	80
1 м-ц	80
2 м-ца	65
1 год	50
2 года	45
3 года	40
4 года	39
5-8 лет	36
9-11 лет	34
12-14 лет	29
14-18 лет	22

Особенности обмена электролитов

- Известно, что вода и соль никогда не циркулируют одна без другой. Состав минеральных солей и их концентрация определяют осмотическое давление жидкостей, которое является, по мнению И.М. Воронцова, наряду с макро- и микроскопической анатомией так называемой «ионной анатомией». Важнейшие катионы: натрий, калий (одновалентные); кальций, магний (двухвалентные). Им соответствуют анионы хлора, карбоната, ортофосфата, сульфата и др. Концентрации катионов и анионов уравновешены таким образом, что реакция несколько сдвинута в щелочную сторону (рН 7,35-7,45), то есть имеется некоторый избыток оснований.

Особенности обмена электролитов

- основным различием в структуре электролитов в системах жидкостей является то, что **в клетках содержатся в основном калий**, фосфаты и белок;
- ионы хлора в большинстве клеток почти полностью отсутствуют, **концентрация натрия при этом низкая**;
- экстрацеллюлярная жидкость **наоборот**, **содержит в основном натрий, ионы хлора и бикарбоната**. Практически плазма крови и межклеточная жидкость являются растворами натрия, хлора, бикарбоната; там присутствуют, хотя и в незначительных количествах, жизненно важные ионы калия, кальция, магния, фосфора; кроме того, в плазме содержится 6-8% белка.

Такое распределение ионов в экстра- и интрацеллюлярной системах представляет собой динамическое равновесие: из экстрацеллюлярной жидкости, где концентрация натрия высока, он постоянно поступает в клетки, однако энергия, выделяющаяся при метаболических процессах, "высасывает" из клеток столько же натрия, сколько его проникает туда.

Нарушение нормальной жизнедеятельности клетки парализует натриевый насос: калий выходит из клеток, и натрий занимает его место, то есть водный баланс организма тесно связан с обменом электролитов.

Натрий (Na)

- Содержание натрия в плазме крови 130-150 ммоль/л.
- Натрий - главный внеклеточный катион: **на его долю приходится более 90% всех катионов плазмы.**
- Около 85% ионов натрия представлено в свободной форме и приблизительно 15% его удерживается белками.
- Во внеклеточных жидкостях находится около 40% всего натрия, около 50% - в костях и хрящах и менее 10% - внутри клеток.
- **Создает и поддерживает осмотическое давление жидкостей организма (преимущественно внеклеточной), задерживает воду в организме, участвует во всасывании в кишечнике и реабсорбции в почках глюкозы и аминокислот.**

Натрий (Na)

- Участвует в регуляции кислотно-щелочного состояния организма, является щелочным резервом крови, активатором некоторых ферментов.
- В клеточной среде определяет величину мембранного потенциала и, соответственно, возбудимость клеток. Совместно с ионами калия натрий стимулирует АТФазную активность фракций клеточных мембран, стабилизирует симпатический отдел нервной системы, принимает участие в регуляции тонуса сосудов.
- **Основное количество натрия (около 95%) выводится почками с мочой** в виде натриевых солей фосфорной, серной, угольной и других кислот. Натрий выводится также с потом и через кишечник.

«Идеальный» базисный раствор?

- 0,9% раствор NaCl меньше всего подходит для «идеального» базисного раствора – Na⁺ и Cl⁻ превышают все физиологические значения

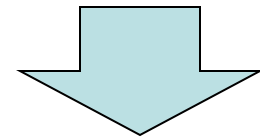
Концентрация протонов H⁺ зависит от CO₂, слабой кислоты и разницы сильных ионов, которым является хлор



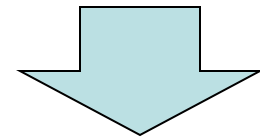
Для компенсации гиперхлоремии вода диссоциирует с образованием протонов водорода



Вазодилатация, почечная вазоконстрикция, усиление воспалительного ответа



Гипернатриемия
гиперхлоремия



Гиперхлоремический
метаболический
ацидоз

P.A. Stewart, 1983

«В физиологическом растворе утонуло
людей больше, чем Ла-Манше в
период второй мировой войны»
Т. Эктзартку, 1972



«Идеальный» базисный раствор, каким он должен быть?

- Должен учитывать основные гомеостатические константы крови:
- *Изотония* – постоянное осмотическое давление
- *Изоволемия* – в каждом отделе оптимальный объем крови
- *Изоиония* – постоянное значение основных ионов плазмы
- *Изопротонемия* – поддержание pH на физиологическом уровне.

«Идеальный» базисный раствор

- Плазмолит «Бакстер» - изотоничный полиионный раствор, в качестве резервной щелочи содержит ацетат и глюконат.
- Стерофундин «ББраун» - полностью сбалансированный раствор, содержит все основные ионы, а также ацетат и малат.
- 6% ГЭК 130/0,42 на основе сбалансированного электролитного раствора.

Калий (K^+)

- Калий участвует в ряде жизненно важных физиологических процессов: вместе с натрием создает и поддерживает осмотическое давление жидкостей организма (преимущественно внутриклеточной), участвует в регуляции кислотно-щелочного состояния организма.
- Уровень калия в клетках и внеклеточной среде играет важнейшую роль в деятельности сердечно-сосудистой, мышечной и нервной систем, в секреторной и моторной функциях пищеварительного тракта, экскреторной функции почек.
- Обычно выход калия из клеток зависит от увеличения их биологической активности, распада белка и гликогена, недостатка кислорода.
- Концентрация калия увеличивается при ацидозе и снижается при алкалозе. Дефицит как и избыток калия вызывают серьезные изменения в организме ребенка.

Калий (K^+)

- Калий (K^+) в отличие от натрия является внутриклеточным катионом. У взрослых содержание калия составляет приблизительно 53 ммоль/кг и 95% его обменивается. **Уровень калия в организме ребенка гораздо ниже.**
- Основное количество калия (90%) находится внутри клеток в виде непрочных соединений с белками, углеводами и фосфором и менее 10% - внеклеточно.
- Часть калия содержится в клетках в ионизированном виде и обеспечивает мембранный потенциал. В плазме и межклеточной жидкости находится **только 2-5% общего калия.**
- Во внеклеточной среде небольшое количество калия находится преимущественно в ионизированном виде.
- Наиболее богата калием мышечная ткань.
- В эритроцитах калия **в 15-20 раз больше, чем в плазме**, в которой содержится 4-5 ммоль/л калия.

Кальций (Ca^{2+})

- является стабилизатором клеточных мембран, регулирует возбудимость нервов и мышц.
- внутриклеточный посредник в действии некоторых гормонов на клетку, универсальный триггер многих секреторных процессов (секреция гормонов, гистамина из гранул тканевых базофилов, тучных клеток, выделение медиаторов при синаптической передаче возбуждения).
- Ионизация кальция зависит от рН крови. При ацидозе содержание ионизированного кальция повышается, а при алкалозе падает. Алкалоз и снижение уровня кальция ведут к резкому повышению нейромышечной возбудимости и тетании.

Кальций (Ca^{2+})

- Кальций (Ca^{2+}) в различных тканях содержится внутриклеточно и почти исключительно в форме растворимых белковых комплексов. Лишь в костной ткани, включающей до 97% всех запасов кальция в организме, он находится главным образом в виде нерастворимых внеклеточных включений.
- Содержание кальция в организме у детей составляет около 200 ммоль/л, у взрослых - 475 ммоль/л. В крови и плазме кальций содержится в ионной форме. Содержание кальция в крови поддерживается в норме в диапазоне 2,5-2,8 ммоль/л.
- Приблизительно 40% его связано с белком (из них на связь с альбумином приходится 80-90%), остальные 60% кальция фильтруются или диффундируют (из них около 14% связано с анионами, такими как фосфат или цитрат, оставшиеся 86% (1,2 ммоль/л) присутствуют в виде свободных ионов).

Кальций (Ca²⁺)

- У взрослого поддерживается нулевой баланс кальция, у детей - положительный. Ежедневная экскреция через почки составляет 100-200 мг, через кишечник - 150 мг, небольшое количество (до 20 мг) выводится с потом.
- Потери кальция с мочой увеличиваются при ацидозе и потреблении больших количеств белка.
- участвует в физиологических процессах только в ионизированном виде
- необходимый участник процесса мышечного сокращения,
- важнейший компонент свертывающей системы крови (превращения протромбина в тромбин, фибриногена в фибрин, способствует агрегации тромбоцитов),
- как кофактор или активатор участвует в работе многих ферментов.

Магний (Mg^{2+})

- Стабилизирует биологические мембраны, уменьшая их текучесть и проницаемость.
- Магний образует малостабильный комплекс с АТФ (Mg^{2+} -АТФ) и облегчает гидролиз АТФ.
- Магний входит в состав более 300 разных ферментных комплексов, обеспечивая их активность.
- Уменьшает возбудимость нервно-мышечной системы, сократительную способность миокарда и гладких мышц сосудов, оказывает депрессивное действие на психические функции.
- При дефиците магния повышается возбудимость ЦНС, что проявляется слабостью и расстройством психики (спутанность сознания, беспокойство и агрессивность), возникновением судорог.
- Повышение уровня магния в плазме (более 1,5 ммоль/л) вызывает тошноту и рвоту.
- Высокие концентрации магния могут вызвать гипотензию.

Конкуренция некоторых минералов за всасывание в кишечнике

Минерал

«Конкуренты» за всасывание

Кальций
Магний
Медь

Железо, медь, магний, свинец
Железо, цинк, свинец
Цинк, кальций, кадмий

Железо

**Кальций, магний, цинк,
свинец, фосфаты, кадмий**

Кадмий
Фосфаты

Цинк, медь, селен, кальций, железо
Кальций, магний, медь, железо, свинец

Cadet E., Gadenne M., Rochette J. Donnes recentes sur metabolisme du fer : un etat de transition // La revue de medecine interne. -2005. -№ 26. –С. 315-324.

хлор (Cl^-)

- Является главным анионом внеклеточной жидкости, в организме он находится преимущественно в ионизированном состоянии в форме солей натрия, калия, кальция, магния и т. д. **Общее количество его в организме составляет 33 ммоль/кг.**
- Распределение хлоридов в жидкостях организма определяется распределением ионов натрия. **В крови хлориды встречаются главным образом в виде натрия хлорида.**
- Концентрация хлора в плазме крови в норме колеблется от 90 до 105 ммоль/л. 90% аниона хлора находится во внеклеточной жидкости.

Суточная потребность (2-4 г) полностью покрывается поваренной солью, добавляемой в пищу.

Фосфор (P)

- Фосфаты - необходимый компонент клеточных мембран, играют ключевую роль в метаболических процессах, входя в состав многих коферментов, нуклеиновых кислот и фосфопротеидов.
- Фосфат - структурный компонент костей и зубов в виде апатитов, участвует в регуляции концентрации водородных ионов (фосфатная буферная система), важнейший компонент фосфор-органических соединений организма: нуклеотидов, нуклеиновых кислот и фосфопротеидов, фосфолипидов, фосфорных эфиров углеводов, коферментов и др.

Фосфор (P)

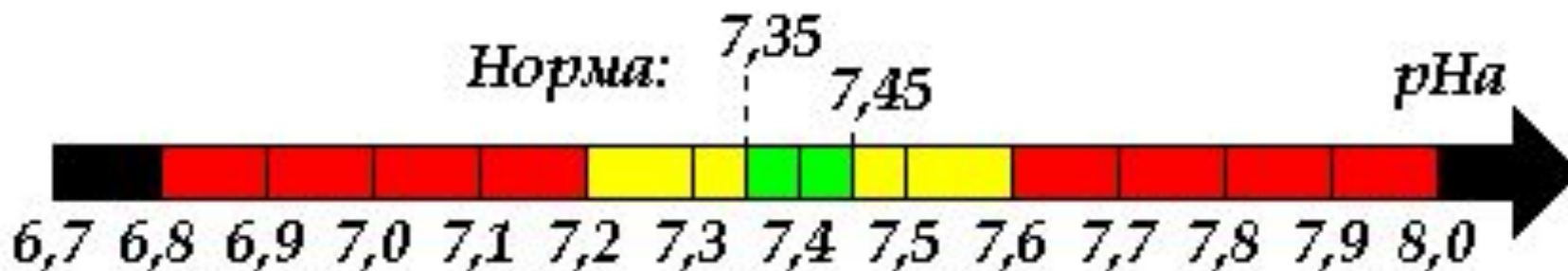
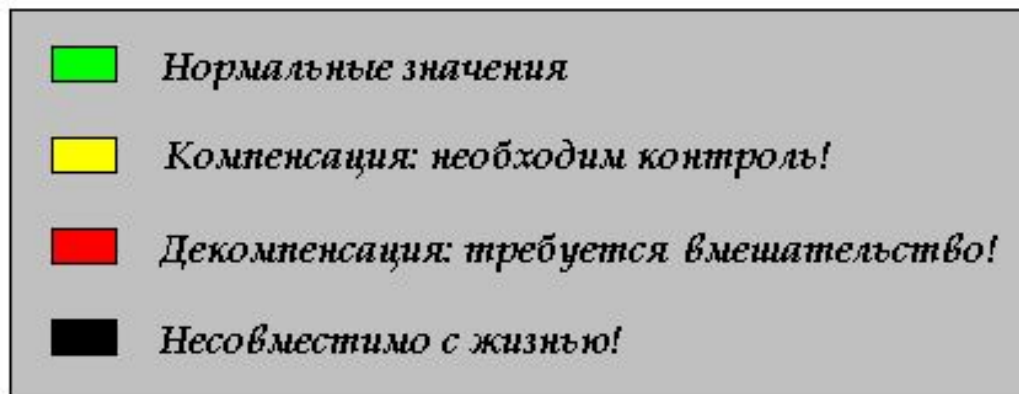
- Органические соединения фосфора - АТФ, АДФ - составляют основу энергетического обмена.
- Избыток фосфора в организме встречается редко и наблюдается при нарушении функции почек или гипофункции паращитовидных желез. Это приводит к гипокальциемии и нарушению метаболизма костной ткани.
- *Проявлениями недостатка фосфора являются ломкость костей, нарушение диссоциации оксигемоглобина, слабость, миопатия, кардиомиопатия.*

Особенности КОС

- КОС очень лабильно, так как буферные системы:
 - - гемоглобиновая выражена
 - - белковая - лабильная, склонность к гипопроотеинемии.
 - - гидрокарбонатная, крайне недостаточная, что обуславливает склонность к ацидозу.
 - - фосфатная - малый запас макроэргов (гликогена), это обуславливает быстрое истощение при патологии.

Что такое «норма»?...

«Физиологическая шкала» – четыре диапазона:



Метаболический ацидоз

БЕЗ увеличения анионного разрыва:

$BE < -2,3$ ммоль/л, $AG < 14$ ммоль/л

- Потери HCO_3^- через ЖКТ (диарея, свищи, ОКН, уретероэнтеростомия, ионообменные смолы)
- Почечные потери HCO_3^- (тубулярный ацидоз, ингибиторы КА, избыток Cl^-)
- Нарушения функций почек (пиелонефрит, низкая активность ренина плазмы)
- Дефицит альдостерона (гипоальдостеронизм, верошпирон)
- Редкие причины (гипералиментация, быстрая гипергидратация и др.)

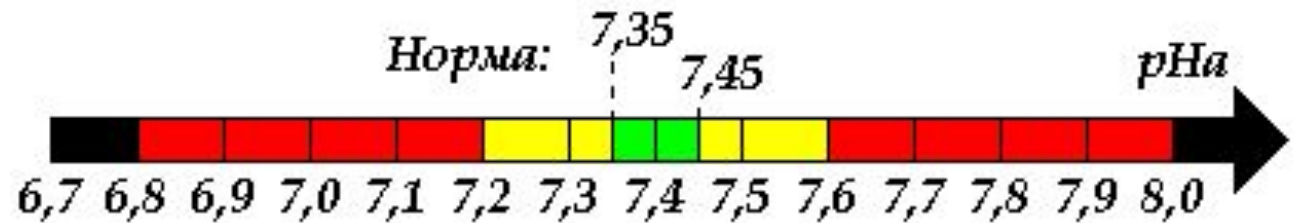
Метаболический ацидоз

С увеличением анионного разрыва:
 $BE < -2,3$ ммоль/л, $AG > 14$ ммоль/л

- Повышенная продукция кислот (кетоацидозы, лактатацидоз, азотемия, ферментопатии)
- Отравления кислотами (муравьиная, щавелевая, этиленгликоль, метанол, салицилаты и др.)
- Нарушения выведения кислот (ОПН и ХПН)

Лечение метаболического ацидоза

- Поиск и устранение причины (Гипоксия? Кетоз? ПН?...)
- Только при $\text{pH} < 7,2$ – ощелачивающие растворы:
 NaHCO_3 или THAM



Гидрокарбонат натрия («сода»)

- Растворы NaHCO_3 бывают 3% и 4%
- Каждый 1% дает 0,12 ммоль/мл
- Расчет: число ммоль $\text{NaHCO}_3 = \text{BE} \times 0,2 \times \text{MT}$
- Дает перегрузку натрием (гиперосмолярность!) и CO_2
- За рубежом доступен KHCO_3
- Никогда не лить «просто так», кроме случаев СЛР!

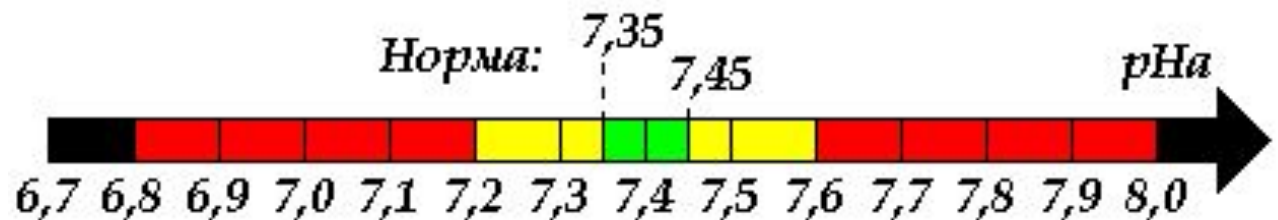
Метаболический алкалоз:

$BE > 2,3$ ммоль/л

- Избыточное поступление оснований (антациды)
- Потери кислот из ЖКТ (рвота, дренаж)
- Нарушение ацидогенеза (салуретики, тиазиды)
- Почечный тубулярный алкалоз (дефицит K^+ или Cl^- , избыток Na^+ , альдостеронизм, синдром Кушинга, глюкокортикоиды)
- Быстрая дегидратация
- Быстрая коррекция хронической гиперкапнии
- Массивная трансфузия цитратной крови
- Непаратиреоидная гиперкальциемия

Лечение метаболического алкалоза

- Поиск и устранение причины (Потери? Ятрогения?...)
- Компенсация дефицита K^+
- Только при $pH > 7,6$ – растворы, подкисляющие среду:
HCl?...



Респираторный алкалоз:

$$P_aCO_2 < 36 \text{ mm Hg}$$

- Гипервентиляция альвеол

Респираторный ацидоз:

$$P_aCO_2 > 42 \text{ mm Hg}$$

- Гиповентиляция альвеол – абсолютная или относительная
- Нужен ли при этом $NaHCO_3$???

- *Респираторные нарушения КОС* – возникают в результате накопления в крови респираторного компонента бикарбоната (угольной кислоты H_2CO_3)
- *Метаболические изменения КОС* – возникают при накоплении в крови нелетучих кислот или оснований, изменяющих концентрацию метаболического компонента бикарбонатного буфера (NaHCO_3).

Причины расстройств кислотно-основного состояния

Метаболический ацидоз

Повышенный катаболизм
 Длительная лихорадка
 Гнойно-септические состояния
 Длительное голодание
 Длительная диарея
 Рвота кишечным содержимым
 Прием слабительных
 Шоковые состояния
 Постреанимационная болезнь
 Дыхательная недостаточность
 Лактат-ацидоз

Метаболический алкалоз

Упорная рвота желудочным содерж.
 Прием диуретиков
 Потеря калия
 Гипервентиляция
 Одышка и лихорадка

Метаболические нарушения

Показатели	Метаболический ацидоз		Метаболический алкалоз	
	Компенсир.	Декомпенс.	Компенсир.	Декомпенс.
pH	N	<	N	>
BE	<	<	>	>
раСО ₂	>	<	>	N
Дыхательные нарушения				
pH	N	<	N	>
BE	>	>	<	<
раСО ₂	>	>	<	<

Метаболический ацидоз – гиперкалиемия, алкалоз - гипокалиемия

Признаки дегидротации

L. Denis, 1962

Легкая

Умеренная

Тяжелая

→	Масса тела	↓ на 5%	↓ на 10%	↓ на 15%
→	Тургор кожи	↓	↓↓	↓↓↓
→	Слизистые оболочки	сухие	очень сухие	запекшиися

**Уменьшение
объема
внеклеточной
жидкости**

**130-170 мл/кг
в сутки**

**170-200 мл/кг
в сутки**

**200-220мл/кг
в сутки**

→	Цвет кожи	бледная	серая	пятнистая
→	Моча	«мраморная» Незначительная олигурия	Олигурия	Выраженная олигурия
→	АД	Норма	Небольшие колебания	Понижено
→	Пульс	± ↑	↑	↑↑

Клиническая картина

Клинические симптомы	Отклонения от нормы	Чувствительность %	Специфичность %	Уровень доказательности
Постуральные симптомы	Увеличение ЧСС >30/мин	43	75	C
	Снижение АД сист >20 Нг мм	29	81	C
Кожы, глаза и слизистые оболочки	Сухие подмышечные впадины	50	82	A
	Сухие слизистые рта и носа	85	58	B
	Сухой язык	59	73	B
	Продольное сморщивание языка	85	58	B
	Запавшие глаза	62	82	B
Неврологические симптомы	Нарушения психики	57	73	B
	Слабость в конечностях	43	82	B
	Спутанная речь	56	82	B
Время заполнения капилляров	Удлинение по сравнению с нормальными возрастными и половыми показателями	34	95	C

Лабораторные тесты

- Сами по себе не подтверждают диагноз гиповолемии
- Диагноз гиповолемии вероятен при:
 - Отношение азот мочевины/креатинин >25 , или
 - Осмолярность плазмы >295 ммоль/кг H_2O
 - Снижение диуреза, увеличение плотности мочи
- В условиях острой патологии такие показатели как увеличение концентрации натрия и снижение гематокрита плохо коррелируют с дефицитом объема
- В условиях почечной недостаточности все лабораторные тесты не имеют никакой диагностической значимости

Восполнение патологических потерь воды (жидкости)

- продолжающиеся патологические потери:

гипертермия - на каждый 1°C выше $37 - 10$ мл/кг

одышка - на каждые 10 дыханий выше нормы - 10 мл/кг

рвота - неучтенные потери:

частая рвота - 10 мл/кг

неукротимая рвота - 20 мл/кг

жидкий стул - неучтенные потери:

частый стул - 10 мл/кг

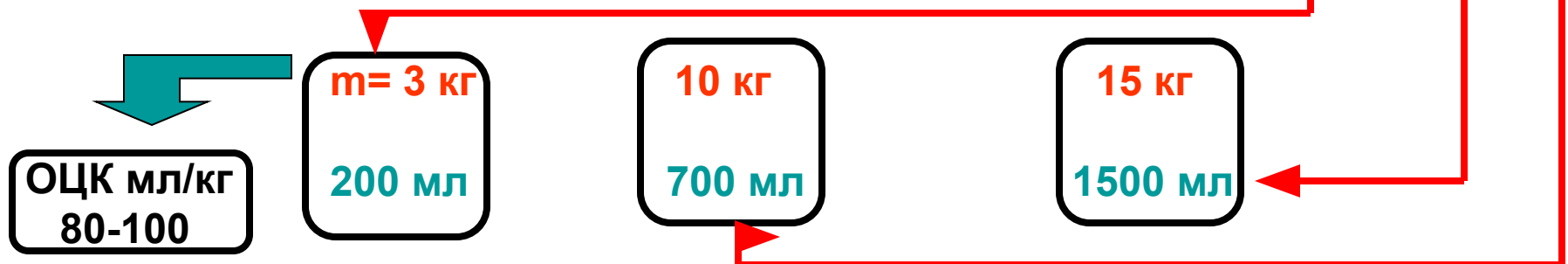
профузный понос - 20 мл/кг

Основные виды нарушений гомеостаза у детей, требующие ИТТ

- Дегидратация

Потери в массе тела, %

Степень	I ст.	II ст.	III ст.
• новорожденные	< 3%	3-5%	>5%
• грудные	< 4%	4-7%	> 7%
• старшие дети	< 5%	5-10%	>10%



- В оценке физиологических эффектов гиповолемии следует иметь в виду, что снижение ОЦК на 10% не проявляется ничем, кроме некоторой тахикардии и сокращения сосудов-ёмкостей.
- Потеря 15% ОЦК ведёт к умеренным реологическим расстройствам, компенсируемым с помощью притока в сосудистое русло тканевой жидкости в течение ближайших 2-3 ч.
- !!!Гиповолемия при сокращении ОЦК на 20% снижает сердечный выброс и создаёт порочный реологический круг.

Гиповолемический порочный круг

