

ХІМІЯ ТА

ЇЖА



ПЛАН

1. ЇЖА
2. Щоденний баланс
3. ЖИРИ
4. Холестерин: «за» і «проти»
5. Жири - швидкопсувні продукти
6. Склад жирів
7. ВУГЛЕВОДИ
8. Глюкоза
9. *Фруктоза*
10. *Сахароза*
11. *Лактоза*
12. Крохмаль
13. Целюлоза
14. БІЛКИ
15. Особливості зберігання та приготування білкових продуктів.
16. Солі
17. Пам'ятка споживача



ЇЖА

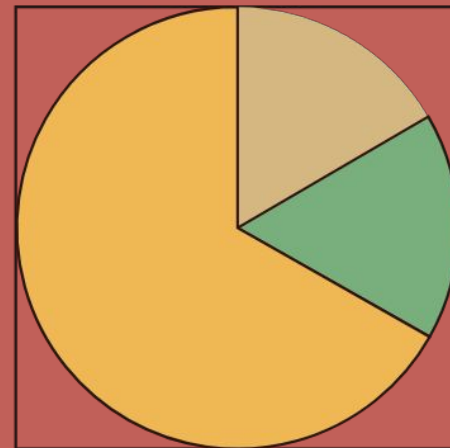
Їжа -- паливо для людини: щоб жити, йому треба їсти. Фундаментальний закон природи -- закон збереження матерії і енергії -- має пряме відношення до людини. Всі витрати речовини і енергії люди заповнюють тільки їжею -- отже, людині треба їсти стільки, щоб між одержуваним ззовні речовиною і витраченою енергією встановився баланс.

Крім енергетичної цінності їжі, яка повинна становити не менше 1200 калорій на добу (але не більше 3500 калорій), треба, щоб раціон харчування був різноманітним і містив певну кількість білків, жирів, вуглеводів, а також вітамінів і мінеральних речовин.



Щоденний баланс

Вважається, що в денному меню співвідношення основних компонентів -- білків, жирів і вуглеводів по масі повинно становити 1 : 1 : 4. Це означає, що продукти, що містять білки, повинні оптимально поєднуватися з рослинними та тваринними жирами , а також вуглеводами (крохмалем, цукром, клітковиною).



■ Білки
■ Жири
■ Вуглеводи

ЖИРИ

Складають істотну частину нашої їжі.

Містяться: в м'ясі, рибі, молочних продуктах, зернових. Відкладаються "про запас" і служать енергетичним джерелом довгострокового користування. Крім того, мають низьку теплопровідність і оберігають організм від переохолодження. Не дивно, що в традиційному раціоні північних народів так багато тваринних жирів. Для людей, зайнятих важкою фізичною працею, витрачену енергію теж найпростіше (хоча і не завжди корисніше) компенсувати жирною їжею. Жири входять до складу клітинних стінок, внутрішньоклітинних утворень, до складу нервової тканини.



Функція жирів в організмі людини --
поставляти в тканини організму
біологічно активні речовини. З
жирами ми отримує незамінні
жирні кислоти, без яких
порушується обмін речовин,
вітаміни, холестерин.

Холестерин: «за» і «проти»

Організм сам може створювати холестерин, він утворюється в печінці.

Холестерин - попередник різних гормонів, використовується при побудові клітинних мембран, є вихідною речовиною для синтезу сполук, що входять до складу жовчі.

Однак, останнім часом частіше говорять про шкоду холестерину, пов'язаному з його роллю в розвитку атеросклерозу. При надлишку в крові холестерин та деякі складні вуглеводи осідають на стінках кровоносних судин, утворюючи бляшки, які частково закупорюють судини, обмежується доступ кисню до міокарда, розвивається ішемічна хвороба серця.

Для профілактики необхідно споживати олію (3-5 столових ліжок у день)



segodnya.ua~novostey.com

Жири - швидкопсувні продукти

Швидка псування продуктів відбувається за взаємодії з киснем. Тому зберігати їх треба в повітронепроникному упаковці або в скляній/фарфоровому посуді при t не вище $+12^{\circ}\text{C}$, краще в темряві, запобігаючи утворенню вільних радикалів, які прискорюють процес окислення. Після закінчення терміну придатності з'являється кислий смак (в результаті гідролізу складних ефірів утворюється кислота). При старінні так само з'являється неприємний запах, оскільки в різних каталітичних процесах утворюються альдегіди і кетони (прогорання жирів). На останньому етапі псування утворюється молочна кислота $\text{CH}_3\text{-CH-COOH}$, змінюється колір, смак, запах, мовою | ОН з'являється «сальний присмак».



Склад жирів

- Тригліцериди - складні ефіри трехатомного спирту гліцерину і карбонових кислот.
Фосфатиди - складні ефіри з залишками фосфорної кислоти і аміноспирта (лецитин - структурний елемент клітинних мембран вищих організмів; добрий емульгатор).
Стерини - природні поліциклічні сполуки дуже складної конфігурації (холестерин/провітамін D $C_{27}H_{46}O$).
- Вітаміни - містяться у великій кількості в печінці риби і морських тварин, рослинних жирах (Е, К), вершковому маслі (А, D).
Пігменти - речовини, що надають забарвлення жирів (конопляне масло - хлорофіл блідо-зеленого відтінку, Вершкове масло - каротоноиди жовтого кольору)
Носії запаху - дуже різноманітні і складні за будовою, їх більше 20 в складі вершкового масла.



ВУГЛЕВОДИ



Вуглеводи головні постачальники енергії для організму людини. Ця енергія накопичилася в процесі фотосинтезу з вуглекислого газу і води на світлі у зелених клітинах рослин. Містяться в зернових, бобових, картоплі, фруктах і овочах. У м'ясі їх мало. Фахівці вважають, що 60% потреби людини в енергії повинні забезпечуватися вуглеводами. При їх недоліку починають «згоряти» жири і білки.

Людина в день повинен отримувати не менше 500г вуглеводів.



Види вуглеводів

Глюкоза

Глюкоза $C_6H_{12}O_6$ (виноградний цукор) - моносахарид. Ввідному розчині - 3 форми молекул: циклічна α -форма, лінійна (альдегідна форма і циклічна β -форма. Легко проникає в кров і транспортується всередині організму. У клітинах вона окислюється:

$$C_6H_{12}O_6 + 6O_2 \rightarrow 6CO_2 + 6H_2O + Q$$

Легко засвоюється. Підтримує ослаблений організм, нормалізує травлення. В крові 0,1% - надлишок і недолік шкідливі для організму.



Фруктоза

Фруктоза $C_6H_{12}O_6$
(плодовий/фруктовий цукор) -
моносахарид, ізомер глюкози.
Міститься у фруктах, нектарі
квітів (в меді 50%). Краще
утримує воду, на відміну від
звичайного цукру. Її додають в
джеми, цукерки для запобігання
кристалізації (зацукровування).



Сахароза

Сахароза $C_{12}H_{22}O_{11}$ - дисахарид. Звичайний цукор. Міститься у більшості рослин, особливо багато в очереті і цукрових буряках. В організмі в результаті гідролізу утворюються два рівних за кількістю моносахариду

(інвертний цукор):



глюкоза фруктоза

При нагріванні відбувається розкладання і утвориться карамель.



Лактоза

Лактоза $C_{12}H_{22}O_{11}$ - дисахарид, молочний цукор (в основному в молоці тварин). Піддається бродінню, в результаті чого утворюються речовини, надаючі молочним продуктам особливого смаку.

Процес утворення кефіру:

а) молоко згортається, лактоза гідролізується до моносахаридів

б) при 18-20°C йде молочнокисле бродіння:

лактоза моносахариди $\text{CH}_3\text{-CH-COOH}$
 $\text{VIN} \quad \rightarrow \quad \rightarrow$

МОЛОЧНА КИСЛОТА

в) після охолодження починається спиртове бродіння при 6-10°C (дуже повільний процес):

глюкоза $C_2H_5OH + CO_2$

У готовому кефірі міститься незначна кількість

Етанолу та вуглекислого газу.

Аналогічний кумис (міститься 2,5% спирт). Кумис і кефір мають бактерицидну дію за рахунок містяться кислот



Крохмаль

Крохмаль ($(C_6H_{10}O_5)_n$) - полісахарид. Міститься в картоплі (ω 20%), зернових (пшениця та кукурудза - 70%, рис - 80%). Крохмаль - основний вуглевод їжі. Має здатність утворювати водневі зв'язки з молекулами води (широке застосування в кулінарії; набухання крохмалю від взаємодії з водою і посилення його в'язкості використовується при приготуванні підлив і соусів). В організмі піддається гідролізу (починається при пережовуванні і продовжується в шлунку і кишечнику; кінцевий продукт - глюкоза, надлишок якої відкладається в печінці у вигляді глікогену, а якщо надлишок у вигляді жирових клітин). Глікоген («тваринний крохмаль»). За будовою схожий на крохмаль, але відрізняється більшою розгалуженістю молекул. Запасається організмом. Використовується між прийомами їжі, особливо при великих фізичних навантаженнях. Гідролізується до глюкози у міру витрачання її в клітинах організму.



Целюлоза

Целюлоза/клітковина ($C_6H_{10}O_5$)_n - природний полісахарид. Її гігантські молекули лінійні. Клітковина - це основний будівельний матеріал для оболонок клітин. Чиста целюлоза: промокальний папір і бавовняна вата. Надходить з рослинною їжею. До шлунка доходить практично не змінюючись. Активно засвоювати її можуть тільки травоядні комахи і терміти (тому що в шлунку мешкають бактерії симбіонти). З організму людини виводиться практично неперетравленої, але сприяє виділенню травних соків, нормалізує роботу кишечника.



БІЛКИ

Білки - високомолекулярні сполуки (біополімери), що складаються із залишків α -глюкози. Склад: С, Н, О, N, S, Р, Fe, I, Mn, Zn, Cu, Mg.

Білки - основа всього живого. Містяться в тваринної (молоко, яйця, м'ясо, риба та ін; в найбільшій кількості) і в рослинній їжі.

Гідролізуються до α -амінокислот (незамінні 8-10 шт.(обов'язкові) і замінні(синтезуються самим організмом в печінці)). Не відкладаються. Надлишок «спалюється» організмом (супроводжується виділенням енергії, утворенням сечовини, аміаку, вуглекислого газу, води). Молекули здатні утримувати полярні молекули води, що сприятливо для мікроорганізмів.

Гниє (з виділенням неприємного запаху).



Особливості зберігання та приготування білкових продуктів.

Зберігати довго можна тільки зневоднені білкові продукти (сухе молоко, яєчний порошок, копченості, заселене м'ясо, риба тощо)

При варінні продукти необхідно своєчасно солити, інакше всередину потрапить вода і продукти розварюються (проте, це благотворно для бульйону і отримання розсипчастого картоплі). Для приготування м'яса 2го страви або салату його поміщають в окріп і солять через годину після варіння (м'ясо не розварюється не втрачає пружність і зберігає вітаміни).

Консервування.

Обробка продуктів при t понад 100 $^{\circ}$ призводить до повного знищення мікрофлори. Якщо ці продукти негайно герметизувати, зберігати їх можна дуже довго. Для запобігання розвитку мікроорганізмів використовуються консерванти, такі як: цукор(варення, компоти, джеми), оцтова CH_3COOH , бензойну (є в журавлині і брусниці) $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ і сорбінову $\text{CH}_3\text{-CH=CH-CH=CH-COOH}$ кислоти.

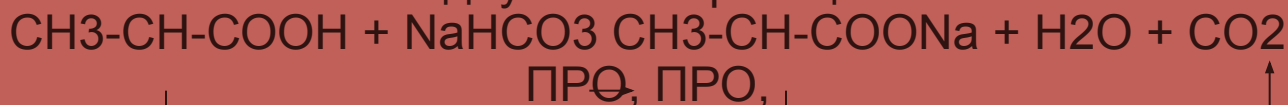


Солі

- Кухонна сіль (NaCl)



Питна сода (гідрокарбонат натрію). Використовують при виготовленні борошняних виробів (печиво, оладки) при додаванні кисломолочного продукту. При замішуванні тіста відбувається реакція:



При підвищенні t починає розкладатися питна сода:



За рахунок газу, що виділяється тісто розрыхляється. При випічці хліба в якості розпушувача використовують карбонат амонію, який при нагріванні повністю розкладається на леткі речовини:



Пам'ятка споживача

Індекси харчових добавок

Кожна країна має свої стандарти з вмістом харчових добавок в продуктах харчування, особливо таких, які можуть завдати шкоди здоров'ю людини. Багато норми застосування харчових добавок в Росії нижче їх аналогів за кордоном.

- 1) E100 - E182 - барвники.
- 2) E200 - E299 - консерванти.
- 3) E300 - E399 - речовини, які сповільнюють процес бродіння і окислення в продуктах харчування.
- 4) E400 - E409 - стабілізатори (тривале збереження консистенції).
- 5) E500 - E599 - емульгатори (збереження рівномірності розподілу дисперсної фази).
- 6) E600 - E699 - ароматизатори.
- 7) E900 - E999 - антифламинги (не дозволяють злежуватися борошні, цукрового піску тощо).

Індекси шкідливих харчових добавок

- 1) E131, E141, E215-E218, E230-E232, E239 - алергени.
- 2) E121, E123 - викликають шлунково-кишкові розлади або отруєння.



Використана література

wikipedia.org/wiki/Химия

