# Biology

## Paolo Bettelini

## Contents

1	$\mathbf{Sist}$	m <b>i</b>	2
	1.1	Sistemi viventi	2
		1.1.1 Autopoiesi	3
		1.1.2 Dissipazione	4
			4
2	Bio	olecole	4
	2.1	Carboidrati	5
	2.2	Proteine	6
	2.3		7
			7
			7
			7
	2.4	Acidi nucleici	8
3	Bio	nergetica	9
	3.1	Le membrane	9
		3.1.1 Proteine di membrana	9
		3.1.2 Trasporto vescicolare	0
		3.1.3 Glucotrasportatori di membrana (Glut4)	
	3.2	Reazioni tra enzimi e vie metaboliche	.3

## 1 Sistemi

#### **Definition** Sistema

Un sistema (vivente e non-vivente) è composto di parti differenti, specializzate e interdipendenti.

- 1. Organizzazione della relazione fra le parti
- 2. Struttura fisica, chimica etc.
- 3. Processo di riproduzione

## **Definition** Emergenza Sistemica

Una emergenza sistemica è lo scopo che le diverse parti riescono ad raggiungere ed eseguire.

#### **Definition** Molecola organica

Una molecola organica contiene il carbonio (tranne  $CO_2$ ).

## 1.1 Sistemi viventi

#### **Definition ATP**

ATP è un composto organico che provvede energia alle cellule per le loro funzioni.

I seguenti processi sono eseguiti da tutti gli organismi viventi.

**Nutrizione:** Tutti gli organismi viventi si nutrono con del "cibo", ossia materia. In generale, gli esseri viventi necessitano di C, O, H, N, S e P. L'unico nutrimento della pianta è  $CO_2$  (materia inorganica), mentre i nutrimenti degli animali sono materia organica.

#### **Definition** Autotrofo

Un organismo *autotrofo* può svolgere la propria funzione di nutrizione, elaborando alimenti inorganici mediante assunzione d'energia dal mondo inorganico.

## **Definition** Eterotrofo

Un organismo eterotrofo si nutre di sostanze organiche prodotte dagli organismi autotrofi.

## Respirazione:

Tutti gli organismi viventi respirano

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

In assenza di ossigeno (si usa la materia organica per produrre energia), e alcuni organismi fermentano. Nel caso degli umani i muscoli respirano, se non c'è O fermentano e producono acido lattico che deve successivamente essere smaltito.

Le piante respirano mediante la fotosintesi

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

Si riproduce e ha un ciclo vitale

Evolve

È sensibile (sa rispondere all'ambiente)

Mantiene stabili le sue condizioni interne

#### **Definition** Biotico

Con biotico si intende tutto ciò che è vivente o era vivente.

#### **Definition** Abiotico

Con abiotico si intende tutto ciò che non è vivente e non lo è mai stato.

#### **Definition** Detrito

Con detrito si intende il resto di ogni organismo vivente che è morto.

Il sistema vivente presenta le medesima ma caratteristiche del sistema non-vivente, ma possiede anche le seguenti componenti.

## **Definition** Componente

Insieme di materia, concreta e tangibile

## **Example** Components

Acqua, suolo, sali minerali, ossigeno.

#### **Definition** Fattore

Derive dalla presenza di componenti, produce un determinato effetto o risultato e si può misurare.

#### **Example** Fattore

- Decomposizione (fattore biotico).
- Predazione, catena alimentare (fattore biotico).
- Vento (fattore abiotico).
- Luce solare (fattore abiotico).
- Luce della lucciola (fattore biotico).

Un fattore rappresenta tutto ciò che si può misurare e che non è una componente.

## 1.1.1 Autopoiesi

#### **Definition** Autopoiesi

La capacità di ripararsi, modificarsi e riprodursi da solo, internamente ed in maniera autonoma.

I sistemi viventi sono organizzativamente chiusi, per cui hanno un confine.

Example Sistema autopoietico - ciclo

TODO: mettere foto

Example Sistema autopoietico - cellula

TODO: mettere foto

#### 1.1.2 Dissipazione

#### **Definition** Dissipazione

La necessità di consumare energia, materia ed informazioni dall'esterno.

I sistemi viventi sono metabolicamente aperti, per cui hanno degli scambi con l'esterno e rinnovano il proprio materiale.

## 1.1.3 Cognizione

## **Definition** Cognizione

L'attiva conoscenza dell'ambiente, esterno ed interno, da parte del sistema.

## 2 Biomolecole

#### **Definition** Biomolecola

Le biomolecole sono le molecole dei processi biologici degli essere viventi.

Tutte le biomolecole contengono C, O e H. Ci sono delle eccezioni, per esempio, gli idrocarburi contengono solamente C e O.

Le biomolecole sono di 4 tipi:

- Lipidi (grasso)
- Acidi nucleici (DNA e RNA)
- Carboidrati
- Proteine

Le macromolecole sono composte da *monomeri* e *polimeri*. Nel corpo umano i polimeri sono creati dalle cellule mediante alle istruzioni nel DNA. Le biomolecole fanno dei polimeri.

#### **Definition** Isomero

Gli *isomeri* sono delle molecole distinte con il medesimo numero di atomi, ma con una struttura diversa. Diversi isomeri potrebbero avere proprietà diverse.

Costruzione di polimeri Tutti i monomeri posseggono, da una parte un gruppo di idrogeno H, e dall'altra un gruppo OH. Due monomeri si uniscono mediante una reazione chimica chiamata condensazione o disidratazione, la quale consiste nell'unire un'estremità H con una OH mediante un legame. La condensazione libera una molecola d'acqua come scarto.

**Disintegrazione di polimeri** Per separare un legame fra due monomeri, viene utilizzata la reazione chimica di idrolisi o idratazione. Questa reazione necessita di una molecola di  $H_2O$ .

## 2.1 Carboidrati

#### **Definition** Carboidrato

I carboidrati sono dei tipi di biomolecole composti da carbonio, idrogeno e ossigeno  $(CH_2O)_n$ .

I monomeri di carboidrati si chiamano monosaccaridi. I polimeri di carboidrati si chiamano polisaccaridi (disaccaridi, trisaccaridi)

#### **Definition** Maltosio

Il maltosio è composto da due molecole di glucosio  $(C_{12}H_{22}O_{11})$ .

Per unire 2 molecole di glucosio è necessario perderne una di  $H_2O$ . Per cui il maltosio è dato da  $C_{12}H_{22}O_{11}$ .

#### **Definition** Saccarosio

Il saccarosio è composto da un glucosio e un fruttosio  $(C_{12}H_{22}O_{11})$ .

#### **Definition** Lattosio

Il lattosio è composto da un glucosio e un galattosio  $(C_{12}H_{22}O_{11})$ .

I monosaccaridi sono glucosio, fruttosio, galattosio (isomeri).

#### **Definition** Amido

L'amido è un polisaccaride che viene prodotto dalle piante. Esso è composto da una catena di glucosi arrotolati ad elica.

L'amilasi è l'enzima che rompe l'amido. Esso fa parte della famiglia degli idrolasi, ossia tutti gli enzimi che eseguono l'idrolisi.

#### **Definition** Glicogeno

Il glicogeno è un polisaccaride che viene prodotto dagli animali. Esso è composto da diverse diramazioni di catene di glucosio.

Amido e glicogeno occupano meno spazio dei monomeri da soli, per cui sono ottimali per immagazzinare il glucosio.

Gli esseri umani immagazzinano il glucosio in eccesso nei muscoli e nel fegato, dove ci sono degli enzimi che sono in grado di creare questi polimeri di glucosio.

## **Definition** Cellulosa

La cellulosa è un polisaccaride di glucosio prodotto dalle piante. Esso è composto un insieme di fibre lineari.

La cellulosa serve per dare rigidità al tessuto delle piante.

I polisaccaridi sono amido, glicogeno e cellulosa.

## 2.2 Proteine

I monomero di proteine si chiamano amminoacidi.

Ci sono 20 possibili amminoacidi diversi.

## **Definition** Catena Polipeptidica

Una catena polipeptidica è una catena di amminoacidi.

## **Definition** Proteina

Le proteine sono delle biomolecole costruite da una o più catene polipeptidiche.

Le proteine si distinguono in 7 classi per funzione

- 1. Strutturali: es. unghie (cheratina).
- 2. Contrattili: costituiscono il muscolo.
- 3. Di riserva: costituiscono una riserva di amminoacidi (specialmente per l'embrione).
- 4. Di difesa: costituiscono gli anticorpi, neutralizzano gli agenti patogeni.
- 5. Di trasporto: trasportano l'ossigeno all'interno del sistema circolatorio.
- 6. Regolatrici: costituiscono alcuni ormoni.
- 7. Enzimi: costituiscono gli enzimi.

## 2.3 Lipidi

## **Definition** Lipido

I *lipidi* sono un insieme di molecole idrofobe.

I lipidi non sono strutturati con monomeri e polimeri.

I lipidi vengono categorizzati nelle seguenti classi:

## 2.3.1 Trigliceride

#### **Definition** Trigliceride

Il trigliceride è una riserva energetica della cellula (comunemente grasso).

Il monogliceride è composto da un glicerolo, attaccato (per condensazione) ad un acido grasso. Il trigliceride è attaccato a 3 catene di acido grasso.

Le catene di acidi grassi possono essere dritti (saturi) oppure piegate (insaturi). Alle catene insature mancano alcuni doppi legami.

## 2.3.2 Fosfolipide

## **Definition** Fosfolipide

Il fosfolipide sono composti da una testa idrofila e da una code idrofoba.

Le catarriteristiche idrofobe e idrofile permettono ai fosfolipidi di disporsi in maniera ordinata, con la testa verso l'acqua e la coda rivolta verso l'esterno.

## 2.3.3 Steroidi

#### **Definition** Steroide

Lo steroide è una molecola con una struttura di 4 anelli.

Alcuni esempi sono il colesterolo, testosterone ed estrogeno.

## 2.4 Acidi nucleici

I monomeri degli aicid nucleici si chiamano nucleotidi.

## **Definition** Acido nucleico

 $\mathrm{L}{}'acido~nucleico$  è composto da un gruppo fosfato, zucchero e base azotata.

## **Definition** DNA

Il  $\mathit{DNA}$  è composto da due filamenti di nucleotidi.

I nucleotidi del DNA sono 4 (A, C, G, T).

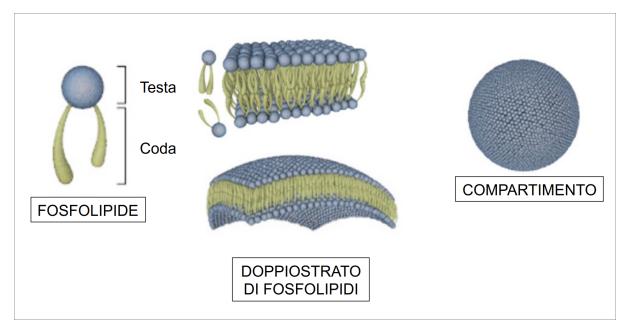
## 3 Bioenergetica

## 3.1 Le membrane

#### **Definition** Membrana

Le membrane sono dei fosfolipidi con una code e una testa idrofila.

Questi fosfolipidi si attraggono per polarità e possono formare le seguenti composizioni



Le sostanze idrofile (steroidi, grassi, etc.) vengono trasportati nel sangue

#### 3.1.1 Proteine di membrana

#### **Definition** Gradiente di concentrazione

Il gradiente di concentrazione è un regolare incremento o diminuzione della concentrazione di una sostanza. Quando è presente un gradiente di concentrazione, gli ioni o le altre sostanze coinvolte tendono a muoversi spontaneamente dalla zona di concentrazione maggiore a quella di concentrazione minore.

Le principali tipologie di proteine che vengono incastrate nelle membrane sono:

#### **Definition** Proteina di trasporto

Una proteina di trasporto (canale) è una proteine di membrana che forma un tunnel sempre aperto.

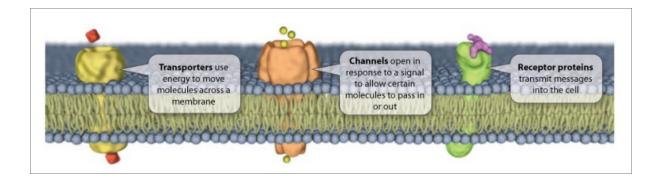
Ogni canale non è direzionale ed ogni canale è specifico per un certo soluto.

Tuttavia, siccome le cellule necessitano un ambiente interno diverso da quello esterno, devono andare contro il gradiente di concentrazione. Per risolvere questo problema vengono utilizzati i trasportatori.

#### **Definition** Trasportatore

Un trasportatore è una proteina che sposta una sostanza contro il gradiente.

Ogni tipo di trasportatore è specifico ad un tipo di sostanza. Il trasportatore sposta quindi una sostanza da dove ce n'è poca a dove ce n'è tanta (mediante energia).



#### **Definition** Ricettori

Un ricettore è una proteina che comunica dei messaggi alla cellula.

#### **Example** Ricettori

Un ricettore potrebbe per esempio comunicare il segnale della presenza di un agente patogeno.

Alcune molecole possono passare direttamente attraverso la membrana, come per esempio l'azoto, l'ossigeno, acqua e glicerolo. Questo movimento è detto diffusione semplice nei fosfolipidi. Chiaramente, la cellula non può controllare queste sostanze.

Le molecole grandi e ioni non passano per i fosfolipidi senza un canale (diffusione facilitata).

#### **Definition** Trasporto attivo primario

Il trasporto attivo primario è un trasporto grazie ad un trasportatore e all'ATP.

Se non viene utilizzata direttamente l'ATP, bensì viene sfruttata la differenza di gradiente di concentrazione stabilita da un trasporto primario, si parla di trasporto secondario.

## **Definition** Trasporto secondario

Il trasporto secondario sfrutta il gradiente di concentrazione per trasportare senza costo.

- Uniporto: consente il passaggio di un solo ione o molecola in un'unica direzione.
- Antiporto: consente il passaggio contemporaneo ma in direzioni opposte di due ioni e/o molecole differenti2
- Simporto: consente il passaggio contemporaneo ma nella stessa direzione di due ioni e/o molecole differenti.

## 3.1.2 Trasporto vescicolare

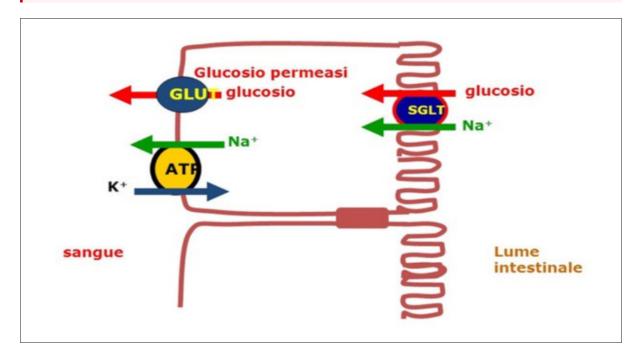
Quando le molecole sono troppo grandi (es. proteine intere) per passare per un canale, possono essere trasportate mediante una *vescicola di trasporto*. Il processo di entrata si chiama *endocitosi*, mediante quello di uscita si chaima *esocitosi*. In questa illustrazione il colore blu rappresenta il contenuto di un organello.

## 3.1.3 Glucotrasportatori di membrana (Glut4)

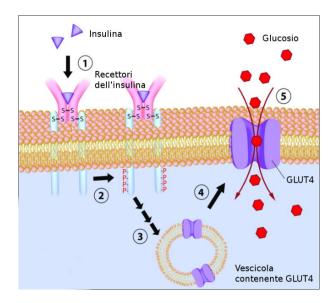
Gli enterociti prendono il glucosio e il  $\mathrm{Na^+}$  dal lume intestinale e li trasportano fino al sangue grazie a un simporto  $\mathrm{Na^+/glucosio}$ , una glucosio permeasi (una proteina per la diffusione facilitata del glucosio), e la  $\mathrm{Na^+/K^+ATPasi}$ .

#### **Definition** Endocitosi

L'*encodictosi* è un processo che le cellule utilizzano per l'assunzione di sostanze presenti nell'ambiente extracellulare o aderenti alla membrana della cellula stessa.



I Glut4 verranno inseriti nella cellula quando il sangue è pieno di glucosio (quando la *glicemia* è alta). È necessario che la cellula risponda alla alta glicemia nel sangue per produrre i Glut4, questo messaggio viene spedito attraverso il sangue con l'*insulina*. L'insulina lega il ricettore, cambiandone la struttura. L'insulina viene prodotta dal pancreas, infatti, le cellule del pancreas sono in grado di misurare la glicemia.

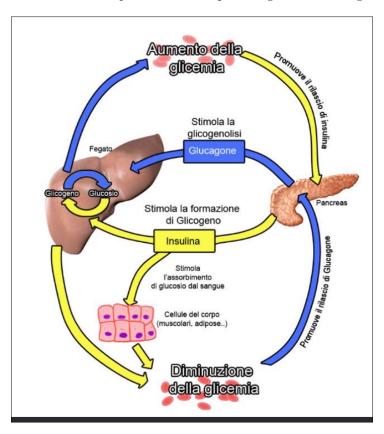


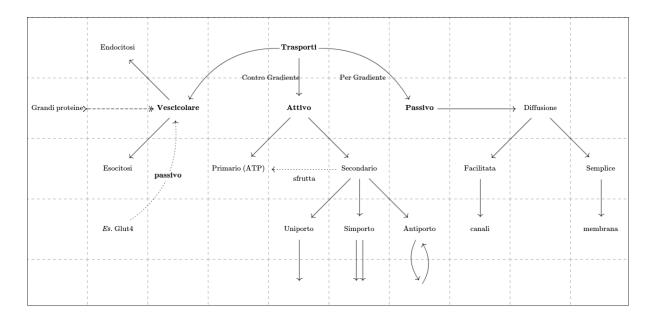
Il diabete è un problema nella ricezione dell'insulina.

## **Definition** Omeostasi

 $\mathbf{L}'omeostasi$  è il processo di autoregolazione dei vari valori.

Il seguente diagramma illustra un esempio di omeostasi per la regolazione della glicemia nel sangue.





## 3.2 Reazioni tra enzimi e vie metaboliche

#### **Definition** Enzima

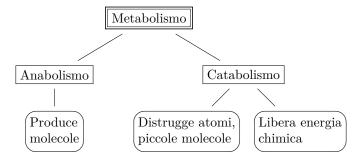
Gli enzimi sono dei catalizzatori per aumentare le tempistiche delle varie reazioni chimiche.

## **Definition** Metabolismo

Il metabolismo è l'insieme di tutte le reazioni chimiche.

$$A \stackrel{\text{enzima}}{\longrightarrow} B \stackrel{\text{enzima}}{\longrightarrow} C \stackrel{\text{enzima}}{\longrightarrow} D$$

Ogni reazione chimica ha il suo enzima



## Example Catabolismo

- Urea (N)
- $CO_2$
- H<sub>2</sub>O

Il catabolismo produce ATP, mentre l'anabolismo serve per produrre materia.

Catalisi: Una reazione chimica necessita che i reagenti si incontrino e si scontrino in una determinata maniera. Questa è una questione probabilsitica, e in genere molto rara. Per aumentare la velocità di reazione si possono utilizzare dei catalizzatori. L'esempio più semplice di catalizzatore è la temperatura, siccome l'aumento della temperatura aumenta la velocità di movimento delle molecole e, per cui, porta un aumento della probabilità di collisione. Tuttavia, l'aumento della temperatura nel corpo non è sempre auspicabile, e vengono utilizzati quindi degli anzimi come catalizzatori.