Chimica e fondamenti di biochimica

Prof. Fabio Vianello Dipartimento di Biomedicina Comparata e Alimentazione

tel: 049 8272638

e-mail: fabio.vianello@unipd.it

Ricevimento: tutti i giorni ad Agripolis dalle 12.00 alle 13.00 previo appuntamento

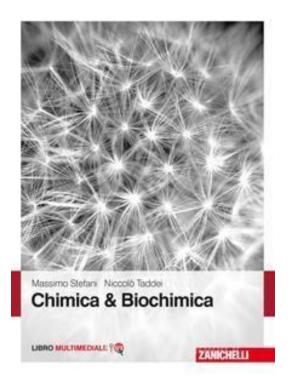
Organizzazione del corso

- Chimica generale ed organica
 - Principali concetti della chimica
- Biochimica strutturale
 - Descrizioni dei principali componenti dei sistemi biologici e delle loro proprietà
- Biochimica metabolica
 - Descrizione dei più importanti cicli metabolici che si svolgono all'interno della cellula
- Esercitazioni di Chimica e Biochimica
 - 2 Esperienze in laboratorio

Testo consigliato

Chimica e Biochimica

Massimo Stefani e Niccolò Taddei

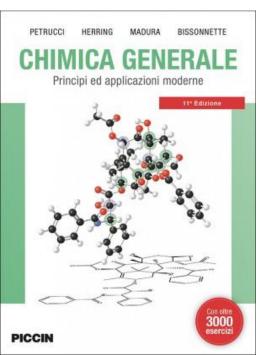


Zanichelli 2017

Testo di approfondimento

Chimica generale

Petrucci - Herring - Madura – Bissonette



Piccin Ed. 2018

Appelli d'esame

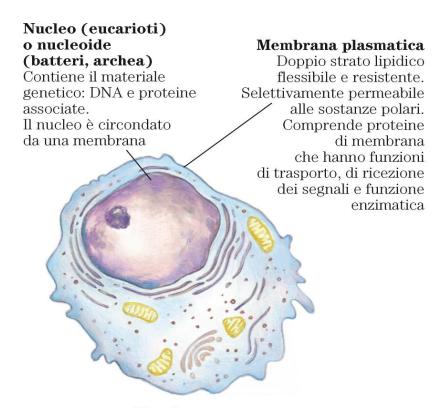
- 6 appelli all'anno
 - 18 gennaio, 2 febbraio, 14 giugno, 29 giugno, 2 settembre
- Preappelli dal 7 al 15 gennaio
 - Preappello di chimica
 - Preappello di biochimica
- Compiti scritti
 - Esercizi, test a risposte multiple e domande aperte

Importante

 Per la frequenza alle esercitazioni è obbligatorio il superamento del test sulla sicurezza

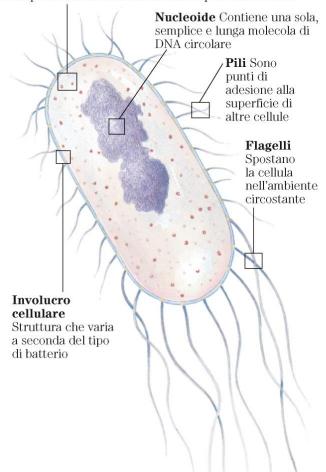
 Per l'ammissione agli esami è obbligatorio il superamento degli OFA in chimica

Obiettivi

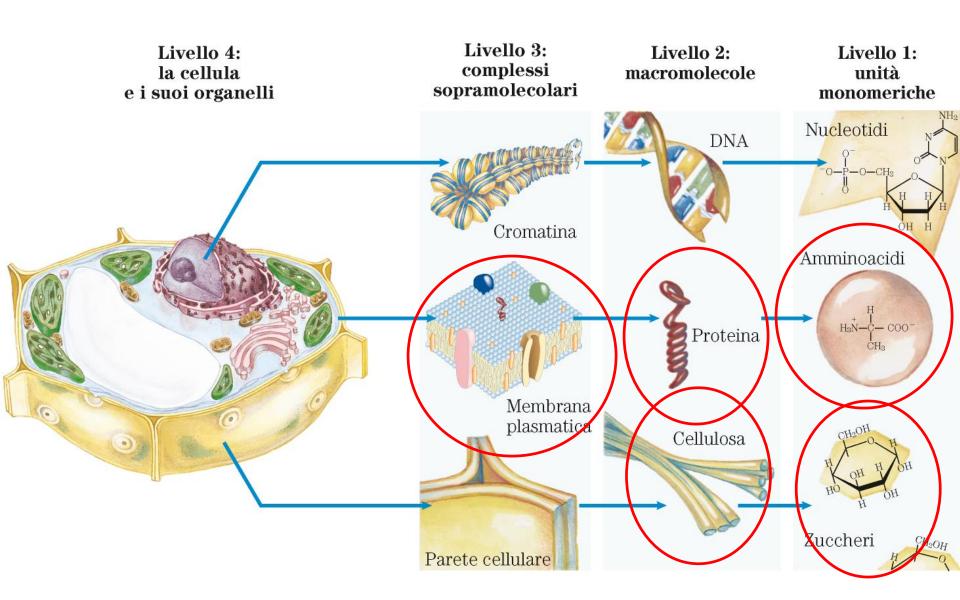


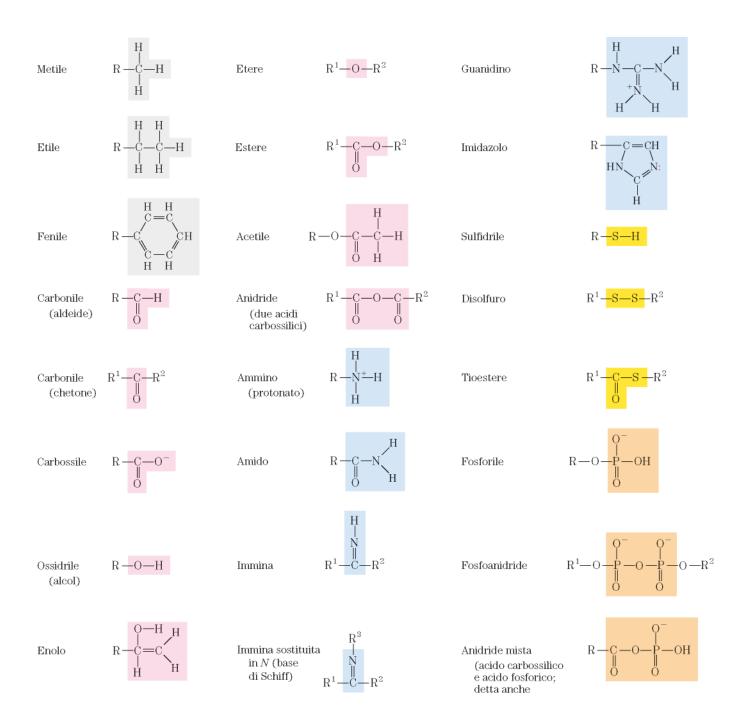
Citoplasma
Il contenuto acquoso della

cellula, le particelle sospese e gli organelli **Ribosomi** I ribosomi batterici sono più piccoli dei ribosomi eucariotici, ma svolgono la stessa funzione: la sintesi delle proteine usando le informazioni presenti nell'RNA



Obiettivi





Unità di misura nel Sistema Internazionale

Grandezza fisica	Simbolo della grandezza fisica	Nome dell'unità SI	Simbolo dell'unità SI
Lunghezza	1	metro	m
Massa	m	chilogrammo	kg
Quantità di sostanza	n	mole	mol
Temperatura	Т	kelvin	K
Tempo	t	secondo	S

Unità di misura derivate nel Sistema Internazionale (SI)

Grandezza fisica	Simbolo della grandezza fisica	Nome dell'unità SI	Simbolo dell'unità SI	Equivalenza con le unità fondamentali SI	
frequenza	f, v	hertz	Hz	s ⁻¹	
forza	F	newton	N	kg⋅m⋅s ⁻²	
pressione	р	pascal	Pa	N ⋅ m ⁻²	$kg \cdot m^{-1} \cdot s^{-2}$
energia	E, W/L, Q, H	joule	J	N⋅m	$kg \cdot m^2 \cdot s^{-2}$
potenza	Р	watt	W	J ⋅ s ⁻¹	$kg \cdot m^2 \cdot s^{-3}$
viscosità	μ, η	poiseuille	Pl	Pa⋅s	$m^{-1} \cdot kg \cdot s^{-1}$
carica elettrica	q	coulomb	С	A · s	
potenziale elettrico	V, fem	volt	V	J · C ^{−1}	$m^2 \cdot kg \cdot s^{-3} \cdot A^{-1}$
resistenza elettrica	R	ohm	Ω	V · A ^{−1}	$m^2 \cdot kg \cdot s^{-3} \cdot A^{-2}$
conduttanza elettrica	G	siemens	S	A · V⁻¹	$s^3 \cdot A^2 \cdot m^{-2} \cdot kg^{-1}$
capacità elettrica	С	farad	F	C · V ^{−1}	$s^4 \cdot A^2 \cdot m^{-2} \cdot kg^{-1}$
temperatura	Т	grado Celsius	°C	K	
attività di un radionuclide	A_R	becquerel	Bq	s ⁻¹	
dose assorbita	D	gray	Gy	J⋅kg ⁻¹	$m^2 \cdot s^{-2}$
dose equivalente	H, E _H	sievert	Sv	J⋅kg ⁻¹	$m^2 \cdot s^{-2}$
attività catalitica		katal	kat	mol ⋅ s ⁻¹	
densità	ρ, d		kg/m³	kg · m⁻³	
molarità	M			mol · dm⁻³	
volume molare	V_{m}			m³ · mol⁻¹	

Prefissi del Sistema Internazionale Prefisso Simbolo Nome

10ⁿ

10⁻⁹

10-12

 10^{-15}

 10^{-18}

nano

pico

femto

atto

Equivalente

0,000 000 001

0,000 000 000 001

0,000 000 000 000

001

0,000 000 000 000

000 001

				decimale
10 ¹⁸	exa	E	Trilione	1 000 000 000 000 000 000
10 ¹⁵	peta	Р	Biliardo	1 000 000 000 000 000
10 ¹²	tera	Т	Bilione	1 000 000 000 000
10 ⁹	giga	G	Miliardo	1 000 000 000
10 ⁶	mega	M	Milione	1 000 000
10 ³	chilo	k	Mille	1 000
10 ²	hecto	h	Cento	100
10 ¹	deca	da	Dieci	10
10 ⁰			Uno	1
10 ⁻¹	deci	d	Decimo	0,1
10 ⁻²	centi	С	Centesimo	0,01
10 ⁻³	milli	m	Millesimo	0,001
10 ⁻⁶	micro	μ	Milionesimo	0,000 001

n

p

f

а

Miliardesimo

Bilionesimo

Biliardesimo

Trilionesimo