IMAT 2026
PROGRAM

# SEMESTRE FILTRO

# 2025

# EXAM

Italian Version

WWW.THISISLOCOMOTIVE.COM

This exam has been translated by the Locomotive Group. All rights are reserved, and any use or distribution must respect the ownership and intellectual property of the creators.

# IMAT 2026 PROGRAM

- **Weekly Tests:** 46 weekly tests for deeper understanding the topics
- **8 Mock Tests** in **IMAT Style**: Full-length practice tests to simulate the actual exam experience.
- **Study Planner**: A detailed schedule to help you review and stay on track with your studies.
- **Mentor program**: Access to expert guidance and answers to your questions.
- **IMAT Classes**: Live or recorded classes to revisit and clarify challenging topics.

## SECOND IMAT COURSE ROUND BEGINS IN JANUARY 2026.

@Thisislocomotive

@Thisislocomotive

www.thisislocomotive.com

TO ACCESS THE IMAT EXAMS, IMAT WORKED SOLUTIONS, AND TOLC-MED (ALPHA TESTS), WE RECOMMEND VISITING OUR WEBSITE

# SEMESTRE FILTRO

The first Final Exam of the 2025 Filter Semester took place on 20 November 2025 for students applying to medical programs taught in Italian. After completing the mandatory preparation courses designed by the Ministry of Education, candidates sat for the first official assessment.

The exam consisted of three subjects — Biology, Chemistry, and Physics — each containing 31 questions divided into two formats:

- 15 single-answer multiple-choice questions
- 16 fill-in-the-blank questions

The full exam was published by official sources and has been translated into English by the LOCOMOTIVE Educational Group, making it a new high-quality practice resource for IMAT candidates.

Before each section, we provide:

- A detailed analysis of the topic distribution,
- A comparison with the IMAT format,
- and an evaluation of how relevant and useful each question is for IMAT preparation.

Students are strongly advised to read the section introductions carefully to understand which questions match the IMAT syllabus and how to use this exam effectively as part of their preparation strategy.

Locomotive

WWW.THISISLOCOMOTIVE.COM

IMAT 2026
PROGRAM

# BIOLOGY

31 Questions - 45 Minutes

Locomotive

WWW.THISISLOCOMOTIVE.COM

# BIOLOGIA (1° APPELLO)

**Anno Accademico 2025/2026**

## DOMANDE A RISPOSTA MULTIPLA

1. **Dove vengono specificamente riconosciute e modificate le idrolasi destinate al compartimento lisosomiale?**
   A) corpi multivescicolari
   B) compartimento intermedio
   C) granuli di secrezione
   D) reticolo endoplasmico rugoso
   E) cis-Golgi

2. **Il sistema dei gruppi sanguigni AB0 è un classico esempio di:**
   A) Dominanza incompleta
   B) Eredità legata all'X
   C) Codominanza
   D) Eredità poligenica
   E) Penetranza incompleta

3. **Tre classi di proteine E (E1, E2, E3), nella via dell'ubiquitinazione, giocano un ruolo fondamentale nel processo di degradazione proteica. In particolare, le proteine E3:**
   A) Riconoscono le proteine da degradare e le legano all'ubiquitina, marcandole così per la degradazione nel proteasoma
   B) Agiscono da enzimi attivatori dell'ubiquitina
   C) Trasportano le proteine ubiquitinate a livello dei lisosomi per la degradazione
   D) Trasportano l'ubiquitina al proteasoma
   E) Degradano direttamente le proteine marcate con ubiquitina

4. **Lo stadio della mitosi in cui i cromosomi si allineano sulla piastra equatoriale tra i due poli del fuso è chiamato…….., mentre quello in cui i cromosomi iniziano a separarsi è chiamato…**
   A) profase, telofase
   B) metafase, profase
   C) profase, anafase
   D) metafase, telofase
   E) metafase, anafase

5. **Nella grande maggioranza delle cellule somatiche di un organismo:**
   **1) la membrana plasmatica è meno estesa della membrana del reticolo endoplasmico,**
   **2) la membrana nucleare esterna è parte del reticolo endoplasmico,**
   **3) la membrana mitocondriale interna è quantitativamente più estesa della membrana mitocondriale esterna.**
   A) Tutte le affermazioni sono esatte
   B) Solo la 1 e la 2 sono esatte
   C) Solo la 1 e la 3 sono esatte
   D) Solo la 2 è esatta
   E) Solo la 1 è esatta

6. **I meccanismi di maturazione del pre-mRNA negli eucarioti comprendono:**
   A) Splicing
   B) Aggiunta di una coda di poli(A) all'estremità 3' dell'mRNA
   C) Aggiunta di un cappuccio di 7-metilguanosina all'estremità 5' dell'mRNA
   D) Tutte le risposte sono corrette
   E) Splicing alternativo

7. **Le amminoacil-tRNA sintetasi:**
   A) Idrolizzano GTP per catalizzare il legame tra l'amminoacido e il suo tRNA
   B) Sono in numero pari ai diversi tRNA sintetizzati nella cellula
   C) Sono enzimi processivi
   D) Catalizzano il legame del gruppo NH2 di uno specifico amminoacido con l'estremità 3'-OH della sequenza CCA terminale del tRNA
   E) Catalizzano il legame del gruppo COOH di uno specifico amminoacido con l'estremità 3'-OH della sequenza CCA terminale del tRNA

8. **La struttura "a collana di perle" vede**
   A) Il DNA nudo (spessore 20 nm)
   B) Il DNA avvolto intorno ai nucleosomi (spessore 30 nm)
   C) Il DNA avvolto intorno ai nucleosomi (spessore 11 nm)
   D) Il DNA avvolto intorno all'istone H1 (spessore 5 nm)
   E) Il DNA nudo (spessore 30 nm)

9. **Si definisce paracrina:**
   A) Lo scambio di segnali elettrici tra neuroni tramite sinapsi
   B) La comunicazione intercellulare basata su molecole segnale che agiscono su cellule vicine alla cellula che le rilascia
   C) La comunicazione tra virus e batteri
   D) La comunicazione intercellulare basata su molecole segnale che agiscono su cellule molto lontane rispetto alla cellula che le rilascia
   E) La comunicazione basata su molecole segnale che agiscono sulla stessa cellula che le rilascia

10. **Una mutazione che modifica il codone UCA in UGA è denominata:**
   A) Tansizione
   B) Traslocazione
   C) Mutazione missenso
   D) Mutazione silente
   E) Transversione

11. **La matrice extracellulare è composta da:**
   A) Proteine istoniche
   B) Proteoglicani, glicosamminoglicani, proteine strutturali e proteine di adesione
   C) Fosfolipidi e colesterolo
   D) Molecole di tubulina
   E) Filamenti di actina

12. **Considerando le principali differenze strutturali tra le pareti cellulari dei batteri Gram-positivi e Gram-negativi, quale delle seguenti affermazioni è corretta?**
   A) La disposizione di flagelli e pili
   B) La presenza di lipopolisaccaridi nei Gram positivi e di acido teicoico nei Gram negativi
   C) Nessuna delle affermazioni enunciate è corretta
   D) Il diverso spessore dello strato di peptidoglicano e l'assenza della membrana esterna nei Gram-positivi e la sua presenza nei Gram-negativi
   E) L'assenza di pili e flagelli nei Gram-negativi e la presenza nei Gram positivi

**13. Tutti i virus....**
- A) Hanno come acido nucleico il DNA
- B) Infettano cellule
- C) Infettano solo cellule eucariotiche
- D) Hanno come acido nucleico l'RNA
- E) Infettano solo cellule animali

**14. I segnali che determinano l'import e l'export delle proteine nel e dal nucleo**
- A) Formano alfa-eliche amfipatiche con cariche negative
- B) Non vengono rimossi al termine del processo
- C) Legano sequenze GF delle proteine del poro nucleare
- D) Coinvolgono, rispettivamente, RAN-GAP e RAN-GEF
- E) Sono riconosciuti dalle proteine della lamina nucleare

**15. I cromosomi sono costituiti da**
- A) Solo DNA
- B) Solo RNA
- C) DNA e lipidi
- D) RNA e proteine
- E) DNA e proteine

## DOMANDE A RISPOSTA CON MODALITA' A COMPLETAMENTO

**16. Nella specie *Homo sapiens* la disomia del cromosoma Y (47,XYY) è generalmente associata a un fenotipo maschile ……**

**17. Il nucleotide denominato dAMP è composto da una molecola di 2'-deossi-D-ribosio, una molecola di …… ed un gruppo fosfato.**

**18. La traslocazione da parte del complesso TIM23 di proteine attraverso la membrana interna mitocondriale è favorita dal potenziale di membrana della membrana interna perché amminoacidi carichi …… sono presenti nella sequenza segnale delle proteine da traslocare.**

**19. Nelle cellule eucariotiche, la duplicazione del DNA si verifica durante la fase …… del ciclo cellulare.**

**20. Le proteine neosintetizzate destinate ai …… sono traslocate una volta ultimata la loro sintesi ma prima di avere acquisito la corretta struttura tridimensionale.**

**21. Nella replicazione del DNA l'enzima che sintetizza brevi frammenti di RNA, detti primer, che servono come innesco per l'azione della DNA polimerasi, è la ……**

**22. Le poche proteine di membrana codificate dal DNA mitocondriale e tradotte nella matrice mitocondriale sono inserite nella membrana interna del mitocondrio grazie al complesso di traslocazione …… (usare l'acronimo).**

**23. Nelle cellule germinali umane mature sono presenti …… cromosomi monocromatidici.**

**24. L'acido …… è una macromolecola della matrice extracellulare che appartiene alla famiglia dei glicosamminoglicani.**

25. **La sequenza segnale, tipicamente presente a monte di un gene, che consente l'inizio della trascrizione è il ……**

26. **Negli eucarioti, la regione del promotore di un gene che fornisce un sito di legame per i fattori generali di trascrizione facilitando il reclutamento della RNA polimerasi II viene definita …… box.**

27. **Nel processo di trasduzione del segnale, un ligando extracellulare si lega a un recettore specifico, innescando una …… di eventi intracellulari che convertono il segnale esterno in una risposta biologica specifica.**

28. **Si dice che una cellula è in …… quando i cromosomi sono allineati in piastra equatoriale.**

29. **Durante l'apoptosi, la cellula destinata a morire viene riconosciuta e rimossa dai macrofagi grazie all'esposizione, sulla superficie esterna della membrana plasmatica, della …… , un segnale "eat me".**

30. **Fosfatidilcolina e Sfingomielina sono lipidi fortemente arricchiti nel foglietto …… della membrana dei globuli rossi.**

31. **La frequenza con cui un genotipo determina l'espressione del corrispondente fenotipo è definita …….**

********** FINE DELLE DOMANDE **********

IMAT 2026
PROGRAM

# CHEMISTRY

31 Questions - 45 Minutes

Locomotive

WWW.THISISLOCOMOTIVE.COM

## CHIMICA E PROPEDEUTICA BIOCHIMICA (1° APPELLO)

**Anno Accademico 2025/2026**

## DOMANDE A RISPOSTA MULTIPLA

**1. Quale tra le seguenti è la formula chimica del solfato di bario?**
- A) BaS
- B) $BaSO_4$
- C) $BaHSO_4$
- D) $BaSO_3$
- E) $Ba_2SO_4$

**2. Il numero atomico di un elemento è:**
- A) la somma del numero di protoni ed elettroni
- B) la somma del numero di protoni e neutroni
- C) il numero totale di elettroni
- D) il numero di protoni contenuti nel nucleo
- E) il numero di neutroni contenuti nel nucleo

**3. Gli alcani aciclici sono molecole**
- A) ramificate
- B) caratterizzate da isomeria geometrica
- C) aromatiche
- D) lineari
- E) in cui tutti gli atomi di carbonio sono ibridati sp3

**4. Il 2-propanolo, in ambiente acido, può essere ossidato dal dicromato di potassio formando**
- A) acetone
- B) ossido di propilene
- C) acetaldeide
- D) 1-propanolo
- E) etanolo

**5. Quale dei seguenti aminoacidi è il più abbondante nel collagene?**
- A) Glicina
- B) Alanina
- C) Serina
- D) Triptofano
- E) Istidina

**6. Dopo aver bilanciato la seguente reazione $aCl_2 + bNaOH \rightarrow cNaCl + dNaClO_3 + eH_2O$ si può affermare che:**
- A) $b = 6$
- B) $e = 4$
- C) $c = 6$
- D) $a = 2$
- E) $d = 2$

**7. Nel 2,3-dimetil-1-butene ci sono**

A) quattro gruppi metile
B) due doppi legami
C) cinque atomi di carbonio
D) dodici atomi di idrogeno
E) quattro atomi di carbonio

**8. La relazione tra la variazione dell'energia libera di Gibbs ($\Delta G$) e potenziale di una cella elettrochimica (E) è**

A) $\Delta G = E/nF$
B) $\Delta G = -nFE$
C) $\Delta G = nFE$
D) $\Delta G = -nFE°$
E) $\Delta G = RtlnE$

**9. Il numero massimo di elettroni presenti in un orbitale con (elle) l=1 è:**

A) 6
B) 1
C) 2
D) 4
E) 3

**10. Quale delle seguenti soluzioni saline avrà un pH superiore a 7 ?**

A) $KClO_4$
B) $NaHCO_3$
C) NaCl
D) $KHSO_4$
E) $NH_4NO_3$

**11. Gli acidi grassi omega-3 e omega-6:**

A) Sono tutti saturi
B) Sono sintetizzati dal fegato
C) Sono tutti polinsaturi
D) Sono componenti essenziali dei glicerofosfolipidi
E) Comprendono acido oleico, acido linoleico e acido arachidonico

**12. Quale delle seguenti soluzioni saline avrà un pH inferiore a 7 ?**

A) NaCl
B) $KNO_3$
C) $KClO_4$
D) $NaHCO_3$
E) $NH_4Cl$

**13. Un nucleoside è costituito da:**

A) una base azotata legata covalentemente ad un pentoso e a tre gruppi fosfato
B) un pentoso legato a tre gruppi fosfato
C) una base azotata legata a un pentoso tramite legame a idrogeno
D) una base azotata legata a tre gruppi fosfato
E) una base azotata legata covalentemente ad un pentoso

**14. L'acido arachidonico:**
- A) E' un acido grasso insaturo omega-6
- B) possiede 24 atomi di carbonio
- C) Deriva dal colesterolo
- D) Viene sintetizzato nel fegato
- E) E' un acido grasso insaturo omega-3

**15. Quale effetto ha un AUMENTO di temperatura sulla solubilità dell'ossigeno in acqua ?**
- A) La solubilità diminuisce
- B) La solubilità aumenta
- C) L'effetto dipende dalla temperatura iniziale
- D) Nessun effetto sulla solubilità
- E) In presenza di altri gas aumenta

## DOMANDE A RISPOSTA CON MODALITA' A COMPLETAMENTO

**16. Avendo sostituenti identici su un atomo di carbonio insaturo, 1-butene non presenta …… configurazionale.**

**17. Con l'aumentare della …… aumenta la tensione di vapore di un liquido.**

**18. La tirosina può essere sintetizzata dalla fenilalanina tramite una reazione enzimatica. Quindi, tra questi due aminoacidi, la …… non è un aminoacido essenziale**

**19. Il numero di gruppi amminici liberi presenti nel dipeptide Acido Aspartico - Glicina è ……**

**20. Le proteine naturali sono polimeri di …… uniti da legami peptidici.**

**21. Nel 4-etil-2,2-dimetileptano vi sono …… atomi di carbonio.**

**22. Per la legge di Boyle–Mariotte per un gas ideale $P_1 \cdot V_1 = P_2 \cdot V_2$ per cui il prodotto $P \cdot V$ è sempre ……**

**23. In un composto neutro la somma algebrica dei numeri di ossidazione dei diversi elementi è ……**

**24. L' …… (utilizzare l'acronimo) è un nucleotide composto da adenina, ribosio e tre gruppi fosfato**

**25. Secondo la legge dell'azione di massa, la costante di equilibrio Kc per la reazione $aA + bB \leftrightarrow cC + dD$ è definita come il rapporto tra il …… delle concentrazioni molari dei prodotti e quello delle concentrazioni molari dei reagenti, ciascuna elevata al proprio coefficiente stechiometrico.**

**26. Nelle proteine la formazione di ponti disolfuro può avvenire grazie alla presenza di più residui dell'aminoacido ……**

**27. L'ammoniaca forma lo ione ammonio mediante un legame covalente …… con un protone**

**28. Per molecola si intende un insieme permanente di atomi uguali o diversi connessi con legami ……**

29. **Il potere tampone è massimo quando il pH della soluzione è …… al pK dell'acido debole**

30. **Il pH è il logaritmo del …… della concentrazione molare di idrogenioni (ioni idrossonio, $H_3O^+$)**

31. **La misura di concentrazione che indica le moli di soluto presenti in un litro di soluzione si chiama ……**

********** FINE DELLE DOMANDE **********

IMAT 2026
PROGRAM

# PHYSICS

31 Questions - 45 Minutes

Locomotive

WWW.THISISLOCOMOTIVE.COM

# FISICA (1° APPELLO)

**Anno Accademico 2025/2026**

## DOMANDE A RISPOSTA MULTIPLA

1. **A una molla orizzontale (di massa trascurabile) è attaccato un cubetto di legno di massa m = 7 Kg che oscilla con un periodo di π/3 secondi. Quanto vale il coefficiente k della molla in unità SI?**
   A) 252π
   B) 126
   C) 28
   D) 252
   E) 4

2. **L'indice di rifrazione di un mezzo dipende dalla sua costante dielettrica ε e dalla sua permeabilità magnetica μ, secondo la legge:**
   A) $n= 1/(\varepsilon\mu)$
   B) $n= \varepsilon/\mu$
   C) $n = \sqrt{(\varepsilon\mu)}$
   D) $n= \varepsilon\mu$
   E) $n= 1/\sqrt{(\varepsilon\mu)}$

3. **Un condotto cilindrico orizzontale di raggio R e lunghezza L è percorso da un fluido viscoso, con portata Q, in regime di moto laminare. In queste condizioni viene misurata tra i capi del condotto una caduta di pressione ΔP. Se, a parità delle altre condizioni, vengono raddoppiati sia il raggio che la lunghezza del condotto, la quantità ΔP:**
   A) Diventa il doppio
   B) Diventa un ottavo
   C) Resta invariata
   D) Diventa un quarto
   E) Diventa il quadruplo

4. **Facendo uso dei multipli e dei sottomultipli, si può affermare che:**
   A) $10^{-9}$ Km = 1 dm
   B) $10^{-9}$ Km = 1 nm
   C) $10^{-9}$ Km = 1 μm
   D) $10^{-9}$ Km = 1 mm
   E) $10^{-9}$ Km = 1 cm

5. **Applicando una forza uguale a due corpi diversi, i due corpi acquistano:**
   A) la stessa accelerazione
   B) quesito senza soluzione univoca o corretta
   C) accelerazioni direttamente proporzionali alle masse
   D) la stessa velocità
   E) accelerazioni inversamente proporzionali alle masse

**6. Un fluido si definisce incompressibile:**

A) Quando al suo interno, a parità di altezza, la pressione non dipende dalla posizione
B) Quando la sua densità non dipende dalla temperatura
C) Quando la sua densità rimane costante anche se sottoposto a variazioni di pressione
D) Quando per esso vale il principio di conservazione dell'energia cinetica
E) Quando il suo coefficiente di viscosità è trascurabile.

**7. Una zattera di legno (densità del legno: 0,8 g/cm$^3$) che ha una base quadrata di lato 4 m e altezza 50 cm, galleggia sull'acqua. Quale percentuale dell'altezza totale della zattera è immersa in acqua?**

A) 10%
B) 80%
C) 50%
D) Nessuna delle risposte proposte è corretta.
E) 20%

**8. Indicando con [*M*] una quantità che ha le dimensioni di una massa, con [*L*] una quantità che ha le dimensioni di una lunghezza e con [*T*] una quantità che ha le dimensioni di un tempo, che dimensioni ha una forza?**

A) $[M][L][T]^{-1}$
B) $[M][L]^2[T]^{-2}$
C) $[L][T]^{-2}$
D) $[M][L][T]$
E) $[M][L][T]^{-2}$

**9. Le potenze utilizzate dai seguenti elettrodomestici sono:**

- **P (ferro da stiro) = 1 KW**
- **P (televisore) = 150 W**
- **P (lavatrice) = 2,5 KW**
- **P (forno elettrico) = 1500 W**

**Se vengono collegati alla rete domestica (220V), quale degli elettrodomestici è attraversato da una corrente di intensità maggiore?**

A) Il ferro da stiro
B) Il forno elettrico
C) La lavatrice
D) Il televisore
E) Sono attraversati tutti dalla stessa corrente

**10. Secondo la teoria cinetica dei gas, se la temperatura delle molecole di un gas triplica allora**

A) Non è possibile rispondere se non si conoscono le pressioni iniziale e finale del gas
B) Non è possibile rispondere se non si conosce la temperatura iniziale del gas
C) L'energia cinetica media delle molecole raddoppia
D) L'energia cinetica media delle molecole triplica
E) L'energia cinetica media delle molecole diventa 9 volte maggiore di quella iniziale

**11. Il moto di un punto materiale in cui sono costanti la curvatura della traiettoria e la velocità scalare è un moto:**

A) uniformemente accelerato
B) elicoidale
C) armonico
D) quesito senza soluzione univoca o corretta.
E) circolare uniforme

**12. Quale di queste quantità fisiche NON viene trasportata da un'onda acustica che si propaga in un mezzo materiale:**

A) Informazione
B) Potenza
C) Quantità di moto
D) Massa
E) Energia

**13. Dette rispettivamente $T_1$ e $T_2$ la temperatura della sorgente fredda e della sorgente calda, in un ciclo di Carnot il rendimento:**

A) vale $1 - T_1/T_2$, con $T_1$ e $T_2$ espresse in gradi centigradi.
B) vale $1 - T_2/T_1$, con le temperature espresse in K.
C) è maggiore di 1.
D) è un numero negativo.
E) vale $1 - T_1/T_2$, con le temperature espresse in K.

**14. La velocità di propagazione delle onde e. m.:**

A) 350.209 km/s
B) è costante
C) dipende dall'indice di rifrazione del mezzo in cui viaggiano
D) nessuna delle risposte precedenti è corretta
E) dipende dalla frequenza dell'onda

**15. Qual è la differenza di potenziale tra due punti all'interno di un conduttore isolato caricato con carica di 10 nC e di capacità 5 nF?**

A) 0 V
B) 2 mV
C) 50 mV
D) 10 mV
E) 2 V

## DOMANDE A RISPOSTA CON MODALITA' A COMPLETAMENTO

**16. Il lavoro meccanico di una forza è definito come il prodotto …… tra il vettore forza e il vettore spostamento.**

**17. Una carica elettrica in movimento genera un campo elettromagnetico in cui i vettori campo elettrico e campo magnetico sono sempre …… l'uno rispetto all'altro**

**18. L'energia di un fotone è direttamente proporzionale alla sua ……**

**19. Una carica elettrica entra in una regione di spazio, dove è presente un campo magnetico uniforme, con velocità ortogonale alla direzione del campo. La carica descriverà un'orbita ……**

**20. Quando un pendolo viene sollecitato da una forza esterna comincia ad oscillare. Le sue oscillazioni però si smorzano rapidamente al cessare della forza esterna. Ciò avviene perché sul pendolo agiscono forze di tipo ……**

**21. Se un oggetto è posto tra il centro e il fuoco di una lente convergente, si otterrà un'immagine …… e ingrandita.**

22. **In una trasformazione isocora la variazione di energia interna $\Delta U$ coincide con il …… scambiato dal sistema.**

23. **Un'onda sonora di frequenza f si propaga in un mezzo con velocità v. la sua lunghezza d'onda $\lambda$ vale ……**

24. **In fisica ondulatoria, la frequenza f è calcolata come l'inverso del …… di un'onda.**

25. **Una sferetta di cera di massa 20g correndo su un piano privo d'attrito con velocità costante di 2 m/sec urta, rimanendo attaccata, una sfera di acciaio di massa 40g. Dopo l'urto le due sfere procedono insieme alla velocità di …… m/sec**

26. **Per convertire una pressione da Pascal (Pa) a nanoPascal (nPa), si moltiplica il valore in Pascal per 10 elevato alla potenza di ……**

27. **Per un fluido con densità $\rho$ = 1000 kg/m³ e g = 9,81 m/s² su un'altezza di 5 m, la pressione manometrica sul fondo vale …… Pa**

28. **In un condotto orizzontale scorre un fluido di densità $\rho = 10^3$ Kg/m$^3$ che, ai fini della domanda, può essere considerato ideale; la portata è Q = 100 cm$^3$/s. Nel punto 1 la sezione del condotto è $S_1$ = 1cm$^2$, mentre nel punto 2 la sezione è $S_2$ = 2cm$^2$. Quanto è la differenza di pressione $P_2 - P_1$, espressa in N/m$^2$? ……**

29. **In un mm$^3$ di sangue sono disciolti 4 µg di una certa proteina. In un litro di sangue saranno disciolti …… g di quella proteina**

30. **La legge che stabilisce che la tensione è proporzionale alla corrente attraverso un conduttore, con una costante di proporzionalità chiamata …… , è conosciuta come legge di Ohm.**

31. **Due conduttori uguali di resistenza 1000 Ohm sono posti in parallelo e il loro complesso è posto in serie con un conduttore di resistenza 500 Ohm. La resistenza totale del collegamento è …… Ohm.**

********** FINE DELLE DOMANDE **********