MC Indica																												
Cogr	noi	ne																										
Nom	e	1	1	ı				ı		ı	1	ı		ı		ı					1		ı	ı			1	
Data g (sci	а	а	а	a	a												F	IRI	ΜA						
															-													-

APPLICARE QUI L'ETICHETTA ADESIVA

Università degli Studi di Padova - CdL ad Accesso Progr.
delle Professioni Sanitarie – A. A. 2025-2026

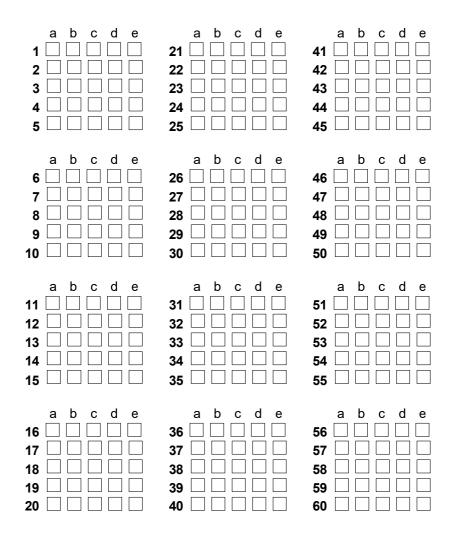
MODULO RISPOSTE

AVVERTENZA: non sono ammesse correzioni sul modulo risposte

 $\begin{tabular}{ll} Rispondere così \\ (annerimento completo della casella): \end{tabular}$

NON rispondere così:





Università degli Studi di Padova - CdL ad Accesso Progr.
delle Professioni Sanitarie – A. A. 2025-2026

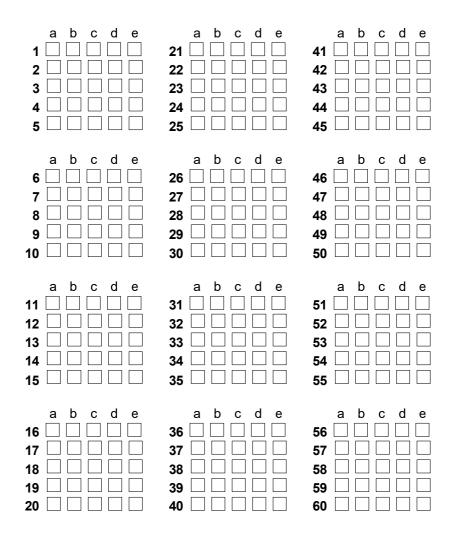
MODULO RISPOSTE

AVVERTENZA: non sono ammesse correzioni sul modulo risposte

 $\begin{tabular}{ll} Rispondere così \\ (annerimento completo della casella): \end{tabular}$

NON rispondere così:







1. Il sito attivo di un enzima:

- (a) tutte le risposte sono corrette
- (b) non forma legami chimici con i substrati
- (c) determina, con la sua forma, la specificità dell'enzima
- (d) forma sempre una sporgenza sulla superficie dell'enzima
- (e) non modifica mai la sua struttura tridimensionale
- 2. Quale molecola fornisce energia per la fase oscura della fotosintesi clorofilliana?
 - (a) PGA (acido 3-fosfoglicerico)
 - (b) ATP (adenosintrifosfato)
 - (c) Ossigeno
 - (d) Acqua
 - (e) Glucosio





- 3. Quale delle seguenti strutture coinvolta nella creazione della polarità cellulare?
 - (a) Citoscheletro
 - (b) Ribosomi
 - (c) Mitocondri
 - (d) Citoplasma
 - (e) Reticolo endoplasmatico liscio
- 4. Gli istoni sono:
 - (a) sequenze di enzimi che intervengono nella replicazione del DNA
 - (b) sequenze di DNA non trascritte nell'mRNA (RNA messaggero) che passa nel citoplasma
 - (c) nessuna delle risposte è corretta
 - (d) le proteine che hanno il ruolo di condensare il DNA



- (e) le molecole proteiche che provocano la disattivazione della spiralizzazione
- 5. Quando venne abbattuto spontaneamente il muro di Berlino, la fortificazione eretta durante la guerra fredda?
 - (a) 2015
 - **(b)** 1989
 - (c) 1965
 - (d) 2001
 - (e) 1975





- In un triangolo rettangolo, uno degli angoli acuti misura 30° (trenta gradi) e l'ipotenusa è lunga 10 cm. Quanto misura il cateto opposto all'angolo di 30° (trenta gradi)?
- (a) $10\sqrt{3} \ cm$ (dieci radice quadrata di tre centimetri)
- **(b)** 5 *cm*
- (c) 8 cm
- (d) $5\sqrt{3} \ cm$ (cinque radice quadrata di tre centimetri)
- (e) $5\sqrt{2} \ cm$ (cinque radice quadrata di due centimetri)



- 7. In un gruppo di 22 ragazzi che parlano inglese e/o francese, 16 parlano inglese e 10 parlano francese. Quanti ragazzi parlano sia inglese che francese?
 - (a) 4
 - (b) 12
 - (c)6
 - (d) 26
 - (e) 2
 - 8. La specie riducente:
 - (a) è la specie che si riduce e acquista elettroni
 - (b) nessuna delle risposte è corretta
 - (c) è la specie che fa ridurre e che acquista elettroni
 - (d) è la specie che si ossida e acquista elettroni



- (e) è la specie che si ossida e cede elettroni
- 9. Due cariche uguali, ma di segno opposto Q = +/ 4 × 10⁻⁶ C (Q uguale più o meno 4 per dieci alla meno 6 Coulomb) sono poste a una distanza di 2 m l'una dall'altra. Qual è il potenziale elettrico nel punto a metà strada tra le due cariche? La costante elettrostatica è k = 9 × 10⁹ Nm² / C² (K uguale nove per 10 alla 9 Newton metro quadrato su Coulomb al quadrato)
 - (a) 0.0 V
 - (b) $4.5 \times 10^4 \text{ V}$
 - (c) $1.8 \times 10^4 \text{ V}$
 - (d) $3.6 \times 10^4 \text{ V}$
 - (e) $7.2 \times 10^4 \text{ V}$



- 10. Quale tipo di legame unisce gli amminoacidi nella struttura primaria delle proteine?
 - (a) Legame fosfodiesterico
 - (b) Legame idrogeno
 - (c) Legame ionico
 - (d) Legame covalente doppio
 - (e) Legame peptidico
 - 11. Un resistore di resistenza R = 5 Ω (5Ohm) è attraversato da una corrente I = 3A (3 Ampere). Qual è la potenza elettrica dissipata dal resistore?
 - (a) 45 W
 - (b) 15 W
 - (c) 60 W
 - (d) 90 W
 - (e) 30 W





- 12. Lo spazio epidurale si colloca:
 - (a) tra la dura madre e l'aracnoide
 - (b) tra la pia madre e il tessuto nervoso
 - (c) all'interno dei ventricoli cerebrali
 - (d) tra il piano osseo e la dura madre
 - (e) tra l'aracnoide e la pia madre
- 13. Le cellule maggiormente responsabili della produzione di surfattante polmonare sono:
 - (a) cellule endoteliali capillari
 - (b) pneumociti di tipo 1
 - (c) pneumociti di tipo 2
 - (d) macrofagi alveolari
 - (e) cellule di Kulchitsky



- 14. La funzione della DNA polimerasi nella replicazione è:
 - (a) separare, durante la replicazione, il solco maggiore dal solco minore
 - (b) eliminare i nucleotidi sbagliati dalla doppia elica di DNA
 - (c) spezzare i legami a idrogeno tra le coppie di basi appaiate
 - (d) catalizzare l'apertura dei filamenti presso la bolla di replicazione
 - (e) aggiungere nucleotidi all'estremità 3' mediante legami fosfodiesterici



- 15. Quale delle seguenti espressioni è equivalente a log₂ (8) (logaritmo in base due di otto)?
 - (a) log₈ (2) (logaritmo in base 8 di due)
 - **(b)** 1/3 (un terzo)
 - (c) 16
 - (d) $\log_2(4) + \log_2(2)$ (logaritmo in base due di quattro più logaritmo in base due di due)
 - (e) 3
- 16. Un esone è:
 - (a) un insieme di 6 nucleotidi
 - (b) un insieme di 6 sequenze di DNA coordinate
 - (c) un insieme di 6 amminoacidi
 - (d) una sequenza di DNA che viene trascritta e tradotta



- (e) una sequenza di DNA che viene trascritta ma non tradotta
- 17. Nella generazione F₁ che si ottiene da un genitore omozigote dominante e uno omozigote recessivo si otterranno:
 - (a) solo figli con genotipo omozigote dominante e fenotipo dominante
 - (b) figli tutti eterozigoti che manifestano il carattere dominante
 - (c) nessuna delle risposte è corretta
 - (d) figli omozigoti dominanti ed eterozigoti nel rapporto fenotipico 3:1 (tre a uno)
 - (e) solo figli eterozigoti che manifestano il carattere recessivo



- 18. Una scatola contiene 4 palline rosse, 3 blu e 3 verdi. Si estrae una sola pallina in modo casuale. Qual è la probabilità che NON sia rossa?
 - (a) 1/4 (un quarto)
 - **(b)** 1/2 (un mezzo)
 - (c) 3/5 (tre quinti)
 - (d) 3/4 (tre quarti)
 - (e) 4/10 (quattro decimi)



- 9. Qual è il volume minimo di una soluzione acquosa di HCl (acido cloridrico)
 - 0,1 M necessario per neutralizzare completamente una soluzione acquosa contenente 10⁻² moli di KOH (idrato di potassio)?
 - (a) 20 ml
 - (b) 10 ml
 - (c) 100 ml
 - (d) 1 ml
 - (e) 50 ml



- obbligato a un determinato trattamento sanitario se non per disposizione di legge. La legge non può in nessun caso violare i limiti imposti dal rispetto della persona umana" è la parte finale di uno degli articoli della Costituzione Italiana. Quale articolo?
- (a) n. 23
- **(b)** n. 34
- (c) n. 32
- (d) n. 5
- (e) n. 11



- 21. Il valore massimo del numero di ossidazione del cloro è:
 - (a) 0
 - (b) +5
 - (c) +7
 - (d) -1
 - (e) -5
 - 22. Qual è il valore dell'espressione sin² (30°) + cos² (30°) (seno al quadrato di 30 gradi più coseno al quadrato di 30 gradi)?
 - (a) 1
 - **(b)** 1/2 (un mezzo)
 - (c) 0
 - (d) 3/4 (tre quarti)
 - (e) $\sqrt{3}$ (radice quadrata di tre)





23. Che cosa afferma il principio di Le Chatelier?

- (a) Se un sistema all'equilibrio chimico viene perturbato da un cambiamento esterno, il sistema reagirà spostando l'equilibrio in modo da opporsi alla perturbazione e raggiungere un nuovo stato di equilibrio
- (b) Nessuna delle risposte è corretta
- (c) Solo due specie chimiche con lo stesso peso molecolare possono reagire tra loro
- (d) In un sistema all'equilibrio, le specie chimiche presenti aumentano la loro energia cinetica nel tempo
- (e) Qualsiasi variazione apportata a un sistema all'equilibrio chimico non determina nessuna variazione al sistema



- 24. Quali di queste affermazioni riguardanti gli idrocarburi è corretta?
 - (a) Sono solo molecole lineari non ramificate
 - (b) Sono costituiti da carbonio, idrogeno
 - (c) Sono composti altamente polari
 - (d) Sono tutti solubili in acqua
 - (e) Formano legami idrogeno
- **25**. Quale delle seguenti sostanze è un composto ionico?
 - (a) HCl gassoso (acido cloridrico gassoso)
 - (b) N₂ (azoto molecolare)
 - (c) H₂O (acqua)
 - (d) KI (ioduro di potassio)
 - (e) Cl₂ (cloro molecolare)



- 26. In un sistema isolato senza attriti, quale delle seguenti affermazioni sulla conservazione dell'energia meccanica è corretta?
 - (a) L'energia potenziale rimane sempre uguale all'energia cinetica
 - (ь) La somma di energia cinetica e potenziale rimane costante nel tempo
 - (c) L'energia totale aumenta se il corpo accelera
 - (d) L'energia cinetica rimane costante in ogni istante
 - (e) L'energia potenziale può trasformarsi solo in energia termica



- 27. Il dotto pancreatico maggiore e il coledoco sboccano in:
 - (a) duodeno
 - (b) digiuno
 - (c) stomaco
 - (d) ileo
 - (e) cieco
- 28. Come si chiama la tonaca più esterna della parete di un'arteria?
 - (a) Sierosa
 - (b) Avventizia
 - (c) Muscolare
 - (d) Media
 - (e) Intima





- 29. Una forza costante di 10 N agisce su un corpo spostandolo di 5 m nella stessa direzione della forza. Qual è il lavoro compiuto dalla forza sul corpo?
 - (a) 100 J
 - (b) 15 J
 - (c) 10 J
 - (d) 2 J
 - (e) 50 J
- 30. Da quale reazione si formano le ammidi?
 - (a) Un chetone e un alcool
 - (b) Un'ammina e un acido carbossilico
 - (c) Un acido carbossilico e un estere
 - (d) Un etere e un alcano
 - (e) Un alcool e un'ammina



31. Il colesterolo:

- (a) viene sintetizzato esclusivamente nell'intestino
- (b) circola nel sangue sotto forma libera, senza proteine di trasporto
- (c) è un precursore degli ormoni steroidei
- (d) non può essere convertito in acidi biliari
- (e) è un polisaccaride presente nelle membrane cellulari
- 32. Quale biomolecola ha la funzione di catalizzatore nelle reazioni chimiche cellulari?
 - (a) Glucosio
 - (b) RNA
 - (c) Enzima
 - (d) Lipide
 - (e) DNA



- 33. Il valore di pH di una soluzione informa su:
 - (a) il contenuto di ioni
 - (b) il punto di congelamento
 - (c) la concentrazione di ioni idrossonio
 - (d) la pressione osmotica
 - (e) il punto di ebollizione
- 34. Quale fase del ciclo cellulare precede immediatamente la mitosi?
 - (a) G2
 - (b) S
 - (c) G0
 - (d) M
 - (e) G1



- 35. Una mole di metano (CH₄) e una mole di H₂ (idrogeno molecolare):
 - (a) hanno lo stesso peso molecolare
 - (b) reagiscono solo in assenza di ossigeno
 - (c) contengono lo stesso numero di atomi
 - (d) nessuna delle risposte è corretta
 - (e) contengono lo stesso numero di molecole



- se Flora confrontano la loro altezza. Si sa che Lara è più alta di tutte e che Flora è più alta di Gaia e di Marta (non necessariamente in quest'ordine) ma più bassa di Anna e Rita (non necessariamente in quest'ordine). Sulla base di queste informazioni, è certamente vero che:
 - (a) Rita è più alta di Anna
 - (b) Marta è più bassa di Rita
 - (c) Anna è più alta di Rita
 - (d) Gaia è più bassa di Marta
 - (e) Gaia è più alta di Anna



- 37. In una trasformazione isobara, il lavoro compiuto dal gas è dato da:
 - (a) Q
 - (b) nRT
 - (c) $V\Delta P$ (volume per variazione di pressione)
 - (d) $P\Delta V$ (pressione per variazione di volume)
 - (e) ∆U (variazione di energia interna)
- 38. Un triangolo rettangolo ha un'ipotenusa di 13 cm e un cateto che misura 5 cm. Qual è l'area del triangolo?
 - (a) 60 cm^2
 - **(b)** 36 cm²
 - (c) 65 cm²
 - (d) 30 cm²
 - (e) 24 cm²



- 39. Qual è il significato di molarità?
 - (a) È una misura del titolo di una soluzione, espressa come grammi di soluto presenti in un litro di solvente
 - (ь) È una misura della concentrazione di una soluzione, espressa come il numero di moli di soluto presenti in un litro di soluzione
 - (c) È una misura della concentrazione di una soluzione, espressa come grammi di soluto presenti in un litro di soluzione
 - (d) Nessuna delle risposte è corretta
 - (e) È una misura della concentrazione di una soluzione, espressa come il numero di moli di soluto presenti in 100 millilitri di soluzione



- 40. Data una molla ideale che soddisfa la legge di Hooke, quale delle seguenti affermazioni è corretta?
 - (a) La costante elastica della molla rappresenta la forza necessaria per allungare la molla di un metro
 - (b) Se la molla viene compressa invece che allungata, la forza elastica cambia verso ma mantiene lo stesso modulo
 - (c) La forza elastica dipende dalla velocità con cui la molla viene allungata o compressa
 - (d) La forza elastica è direttamente proporzionale alla distanza di allungamento e ha sempre la stessa direzione del movimento
 - (e) La forza elastica è una forza di richiamo che tende a riportare la molla alla sua posizione di equilibrio



- 41. Un fluido incomprimibile scorre in un tubo a sezione variabile disposto orizzontalmente. Se la velocità del fluido aumenta, cosa succede alla pressione secondo il principio di Bernoulli?
 - (a) La pressione aumenta
 - (b) La pressione diventa zero
 - (c) La pressione rimane costante
 - (d) La pressione dipende solo dalla densità del fluido
 - (e) La pressione diminuisce



- 42. I metalli reagiscono con l'ossigeno per dare:
 - (a) alcani
 - (b) chetoni
 - (c) ossidi basici
 - (d) eteri
 - (e) anidridi
 - 43. Individuare la coppia numero-lettera che, inserita al posto dei tre punti, consente di completare la serie: 2G, 5F, 8G, 11F, (...), 17F
 - (a) 13G
 - (b) 14G
 - (c) 15G
 - (d) 14F
 - (e) 13F





- 44. Marco osserva i cani presenti nel parco. Tenendo conto che: a) ogni cane può essere di taglia grande o di taglia piccola; b) ogni cane può essere al guinzaglio o libero; c) se un cane è di taglia grande, allora è al guinzaglio, si deduce che:
 - (a) ogni cane di taglia piccola è libero
 - (b) ogni cane al guinzaglio è di taglia grande
 - (c) un cane di taglia grande può essere sia al guinzaglio che libero
 - (d) un cane al guinzaglio può essere di taglia piccola
 - (e) un cane libero può essere di taglia grande o di taglia piccola



- 45. Il romanzo fantastico "Il cavaliere inesistente" è opera di quale autore?
 - (a) Federico Fellini
 - (b) John Ronald Reuel Tolkien
 - (c) Gianni Rodari
 - (d) Italo Calvino
 - (e) Ludovico Ariosto
- **46**. Quale gruppo di quattro numeri è diverso dagli altri?
 - (a) 3, 9, 27, 81
 - **(b)** 2, 6, 18, 54
 - (c) 4, 12, 34, 100
 - (d) 5, 15, 45, 135
 - (e) 1, 3, 9, 27



- 47. La reazione di neutralizzazione avviene tra:
 - (a) una base e un acido
 - (b) un acido e un chetone
 - (c) due acidi
 - (d) un alcano e un alchene
 - (e) una base forte e un etere
- 48. Il tronco encefalico, dal basso verso l'alto, è costituito da:
 - (a) bulbo, ponte, telencefalo
 - (b) bulbo, ponte, diencefalo
 - (c) bulbo, ponte, mesencefalo
 - (d) bulbo, ponte, rombencefalo
 - (e) cervelletto, ponte, mesencefalo



- 49. Quale struttura cellulare è coinvolta nella sintesi proteica?
 - (a) Nucleo
 - (b) Ribosoma
 - (c) Lisosoma
 - (d) Centriolo
 - (e) Mitocondrio
- 50. Quando due volumi uguali di gas perfetti diversi possono contenere lo stesso numero di molecole?
 - (a) Nessuna delle risposte è corretta
 - (b) Sempre alla temperatura di zero gradi Celsius
 - (c) Quando hanno uguale pressione e temperatura diversa
 - (d) Quando hanno uguale temperatura e pressione





- (e) Sempre alla pressione di 1 bar
- 51. A che livello la colonna vertebrale presenta le curvature in lordosi?
 - (a) Nel tratto cervicale e lombare
 - (b) Solo nel tratto cervicale
 - (c) Nel tratto toracico e sacrale
 - (d) Nel tratto cervicale e sacrale
 - (e) Nel tratto toracico e lombare
- 52. Il seno coronario si apre:
 - (a) nella vena cava inferiore
 - (b) nell'atrio sinistro
 - (c) nel ventricolo destro
 - (d) nell'atrio destro
 - (e) nel ventricolo sinistro



- 53. Indicare quale tra i seguenti è un gas nobile:
 - (a) Ne (neon)
 - (b) CO2 (anidride carbonica)
 - (c) N2 (azoto molecolare)
 - (d) H2 (idrogeno molecolare)
 - (e) Cl2 (cloro molecolare)
 - 54. Quale parola costituisce il soggetto grammaticale nella frase "A Marco e a Lucia piacciono le caramelle alla menta"?
 - (a) Menta
 - (b) Lucia
 - (c) Piacciono
 - (d) Caramelle
 - (e) Marco





- 55. Qual è il valore dell'espressione (2⁵ 4³) / 8² (due alla quinta per quattro alla terza diviso otto alla seconda)
 - (a) 32
 - **(b)** 16
 - (c) 8
 - (d) 4
 - (e) 2
- **56**. Il pH di una soluzione acquosa 0,45 molare di NH4⁺(CH3-COO⁻) (acetato di ammonio) è uguale a:
 - (a) 7.5
 - (b) 8
 - (c) 4.5
 - (d) 7
 - (e) 9







- 57. Il nome di "assortimento indipendente" dato alla seconda legge di Mendel indica che:
 - (a) i caratteri materni vengono assegnati a specifici cromosomi e rimangono indipendenti da quelli paterni
 - (b) quando si formano i gameti, gli alleli di un gene si separano indipendentemente dagli alleli di un altro gene
 - (c) la collocazione dei caratteri nei gameti avviene indipendentemente dalla legge della segregazione
 - (d) incrociando due individui che differiscono per una sola coppia di caratteri si ottengono individui che mostrano il carattere dominante



- (e) durante la meiosi i caratteri vengono separati dai cromosomi sui quali risiedevano e vengono assegnati casualmente ad altri cromosomi
- 58. I cinetocori sono:
 - (a) i punti che, durante la fase S, attivano la duplicazione del DNA
 - (ь) formati da strutture proteiche che danno aggancio alle fibre del fuso
 - (c) le strutture citoplasmatiche che attivano la duplicazione dei centrioli
 - (d) piccoli cromosomi presenti esclusivamente nelle cellule animali
 - (e) organelli coinvolti nella sintesi del DNA



- 59. Qual è il ruolo principale dei macrofagi nel sistema immunitario?
 - (a) Sintesi di ormoni
 - (b) Attivazione dei linfociti T
 - (c) Produzione di anticorpi
 - (d) Attivazione dei globuli rossi
 - (e) Trasporto di ossigeno



- **60**. L'arco aortico, da destra verso sinistra, possiede i seguenti rami:
 - (a) succlavia di destra, carotide comune di destra, carotide comune di sinistra, succlavia di sinistra
 - (b) tronco brachiocefalico, carotide comune di sinistra, succlavia di sinistra
 - (c) tronco brachiocefalico, succlavia di sinistra, carotide comune di sinistra
 - (d) carotide comune di destra, succlavia di destra, carotide comune di sinistra, succlavia di sinistra
 - (e) carotide interna, carotide esterna, arteria polmonare