



UNIVERSITA' DEGLI STUDI DI CAGLIARI
FACOLTA' DI BIOLOGIA E FARMACIA
Anno Accademico 2018-2019

Selezione per l'ammissione ai corsi di Laurea in farmacia, Chimica e Tecnologia Farmaceutiche,
Scienze Tossicologiche e Controllo Qualità
Commissione Orientamento delle classi LM-13 e L-29

1) Quale coppia completa la serie ?
ABC UVZ FGH CDE NOP ___ UVZ ___

- A) FGN, ABC
- B) HLM, NOP
- C) UVZ, RST
- D) QRS, NOP
- E) ILM, RST

2) Una scatola con due scomparti contiene delle palline che si possono muovere una per volta dallo scomparto superiore a quello inferiore e viceversa. Quante palline sono contenute rispettivamente nello scomparto superiore ed inferiore sapendo che:

- se una pallina passa allo scomparto inferiore, questo contiene un numero di palline doppio rispetto a quello superiore
- se una pallina passa allo scomparto superiore, in questo il numero di palline diventa pari

- A) 2 e 3
- B) 3 e 4
- C) 5 e 7
- D) 6 e 7
- E) 5 e 5

3) Sapendo che tutti i Francesi sono coscienti e che nessuna persona cosciente è timida. Trova l'affermazione corretta tra le seguenti:

- A) alcuni coscienti sono timidi
- B) nessun francese è timido
- C) nessun francese è cosciente
- D) alcuni timidi sono francesi
- E) tutti i timidi sono francesi

4) Una ninfea piantata in un laghetto si riproduce raddoppiando ogni giorno la propria estensione; in 30 giorni arriva a coprire tutto il laghetto. Quanto tempo impiega per coprirne la metà?

- A) 2 giorni
- B) 7 giorni
- C) 15 giorni
- D) 29 giorni
- E) dipende dalla grandezza del laghetto

5) "Meno si è, e meno si esprime la propria vita; più si ha, e più si è alienata la propria vita" (Karl Marx). UNA sola delle proposizioni sotto elencate è rigorosamente deducibile dall'aforisma riportato:

- A) meno si ha, meno ci si aliena
- B) meno si esprime la propria vita, più si ha
- C) più si esprime la propria vita, meno si ha
- D) meno si è, più si ha
- E) meno ci si esprime, meno si ha

6) Quale numero va escluso, nella seguente successione?

- 4 7 12 15 21 24 29 32 37
- A) 12
 - B) 15
 - C) 21
 - D) 29
 - E) 32

7) Mario ha 6 anni e le sue sorelle gemelle Anna e Gabriella hanno complessivamente il triplo dei suoi anni. Quando Mario avrà 14 anni quanti anni avrà ciascuna sorella:

- A) 18
- B) 17
- C) 16
- D) 15
- E) i dati forniti non sono sufficienti

8) Un farmacista deve preparare le dosi di un farmaco da somministrare a diversi pazienti. Il paziente A abbisogna di 1 grammo di farmaco, il paziente B di metà dose rispetto al paziente A, il paziente C di un quarto della dose del paziente A ed il paziente D di un ottavo della dose del paziente A. Quanti grammi di farmaco sono necessari per i quattro pazienti

- A) 1 grammo
- B) 1,25 grammi
- C) 1,5 grammi
- D) 1,875 grammi
- E) 2 grammi

9) Quale numero completa la seguente serie?

- 2 5 26 677
- A) 10
 - B) 123
 - C) 651
 - D) 710
 - E) 456977

10) Uno studio ha messo in evidenza che nella stessa area geografica, e nello stesso intervallo di tempo (2000-2010) il numero dei pazienti con oltre 50 anni ipertesi è aumentato del 75%. Si può dedurre che il numero assoluto dei soggetti con meno di 50 anni:

- A) è praticamente invariato
- B) è aumentato, ma meno di quello dei soggetti più anziani
- C) si è ridotto
- D) è aumentato del 25%
- E) è sbagliato tentare delle deduzioni di questo tipo dalle affermazioni disponibili

11) La Carta dei diritti fondamentali dell'Unione Europea NON tutela:

- A) il diritto all'integrità della persona
- B) il diritto alla libera circolazione tra le nazioni dell'Unione
- C) il diritto alla libertà e la sicurezza
- D) il diritto all'istruzione
- E) la protezione dei dati personali

12) Cosa si intende nel linguaggio politico con l'espressione par condicio?

- A) uguale spazio sui media in campagna elettorale
- B) pari opportunità di accesso alle cariche politiche per ricchi e poveri
- C) pari opportunità di accesso alle cariche politiche per uomini e donne
- D) pari opportunità di spesa nella campagna elettorale
- E) uguale spazio negli interventi durante le sedute delle commissioni parlamentari

13) Quale delle seguenti affermazioni su Alcide De Gasperi è corretta

- A) è stato Presidente del Consiglio dei Ministri della repubblica Italiana
- B) è stato segretario del partito comunista italiano
- C) partecipò alla fondazione del Regno d'Italia
- D) fu uno dei redattori del trattato di Maastricht
- E) fa parte dell'attuale Consiglio dei Ministri italiano

14) Quali tra i seguenti stati è situato a nord dell'equatore?

- A) Thailandia
- B) Tanzania
- C) Perù
- D) Azerbaigian
- E) nessuno dei precedenti

15) Per quale disciplina non è previsto il Premio Nobel:

- A) matematica
- B) fisica
- C) medicina
- D) chimica
- E) letteratura

16) Nel 2009 è stato introdotto in Italia il reato riguardante gli atteggiamenti tenuti da un individuo che affligge un'altra persona, perseguitandola e ingenerandole stati di ansia e di paura, che possono arrivare a comprometterne il normale svolgimento della quotidianità. Quale termine è utilizzato per definire tale reato?

- A) mobbing
- B) trading
- C) privacy
- D) spamming
- E) stalking

17) Le isole del Langerhans si trovano:

- A) nelle Baleari
- B) nel fegato
- C) nel pancreas
- D) nelle Filippine
- E) nel rene

18) In quale delle seguenti città è avvenuta la firma della costituzione europea

- A) Strasburgo
- B) Bruxelles
- C) Roma
- D) Londra
- E) Madrid

19) Quali delle seguenti opere NON è attribuibile a Giorgio Bassani:

- A) Le storie ferraresi
- B) Il giardino dei Finzi Contini
- C) L'airone
- D) La passeggiata prima di cena
- E) La malora

20) Gli artisti sottoelencati sono tutti poeti tranne uno, quale?

- A) Petrarca
- B) Montale
- C) Guttuso
- D) Pascoli
- E) Quasimodo

21) La soluzione dell'equazione $10^x = \frac{1}{10.000}$ è:

- A) - 4
- B) $\frac{1}{4}$
- C) $-\frac{1}{4}$
- D) - 5
- E) 4

22) L'operazione $\log_2 5 + \log_2 6 - \log_2 3$ ha come risultato:

- A) $\log_2 8$
- B) $\log_6 8$
- C) $\log_2 27$
- D) $\log_8 10$
- E) $\log_2 10$

23) Si investono 2.000 euro per un periodo di 2 anni. Il primo anno si guadagna il 10% rispetto al capitale investito; il 2° anno si perde il 10% di quanto accumulato. Alla fine dei due anni si può dire che, rispetto al capitale iniziale:

- A) non si è perso né guadagnato
- B) si sono guadagnati in tutto 180 euro
- C) si sono persi più di 200 euro
- D) si è guadagnato il 5%
- E) si è perso l'1%

24) Quale delle seguenti rette è perpendicolare alla retta di equazione $2y=x-1$?

- A) $y = 2x - 2$
- B) $y = -2x + 3$
- C) $y = \frac{1}{2}x + 1$
- D) $y = -x + 5$
- E) $2y = x + 1$

25) L'equazione $x(x-1)=2$ ha soluzioni

- A) 2 e 3
- B) 2 e 1
- C) -1 e 2
- D) 1 e -2
- E) 1 e 3

26) Una sola delle seguenti funzioni NON è periodica.

Indicare quale

- A) $y = 2\text{sen}x$
- B) $y = \frac{\text{cos}x}{2}$
- C) $y = 2\text{sen}x\text{cos}x$
- D) $y = x + \text{sen}x$
- E) $y = 3\text{tg}x$

27) La disequazione $3x^2 + 2x - 1 > 0$, ha per soluzioni quelle date dall'intervallo:

- A) $x < -1 \vee x > \frac{1}{3}$
- B) $x \leq -1$
- C) $x \geq \frac{1}{3}$
- D) $x > 0$
- E) $-1 < x < \frac{1}{3}$

28) Un esame, sostenuto da 150 studenti, è stato superato da 90 candidati. Indicare la percentuale dei promossi.

- A) 75%
- B) 70%
- C) 30%
- D) 60%
- E) 45%

29) L'espressione $(a-b)^2 - (a+b)^2$ è uguale a:

- A) 0
- B) 2b
- C) 4ab
- D) -2b
- E) -4ab

30) Quale di queste affermazioni sul numero "pi greco" è vera?

- A) "pi greco" si può scrivere come il rapporto di due numeri interi
- B) è il rapporto fra la misura di una circonferenza e il suo diametro
- C) è il rapporto fra la misura dell'area di una circonferenza e il suo raggio
- D) è il rapporto fra la misura del perimetro di un quadrato e il suo diametro
- E) è il rapporto fra la misura di una circonferenza e il suo raggio

31) Quale dei seguenti organuli NON appartiene alla cellula vegetale?

- A) mitocondri
- B) vacuoli
- C) parete cellulare
- D) plastidi
- E) nessuna delle precedenti risposte è corretta

32) Le cellule meristematiche:

- A) hanno la funzione di proteggere gli organi riproduttivi
- B) hanno funzione di sostegno nelle piante ad accrescimento secondario
- C) mantengono la capacità di dividersi per mitosi
- D) hanno parete cellulare lignificata
- E) hanno funzione di rivestimento

33) L'ossigeno della fotosintesi:

- A) proviene dalla anidride carbonica
- B) è un prodotto di scarto
- C) si forma dalla scissione dell'acqua
- D) si forma nella fase luminosa
- E) quesito senza soluzione unica o corretta

34) Le conifere fanno parte di:

- A) briofite
- B) angiosperme
- C) gimnosperme
- D) pteridofite
- E) muschi

35) L'ovario è:

- A) l'organo deputato a contenere e proteggere gli ovuli in tutte le piante
- B) l'organo deputato a contenere e proteggere i gameti maschili in tutte le piante
- C) l'organo deputato a contenere e proteggere gli ovuli nelle angiosperme
- D) l'organo deputato a contenere e proteggere gli ovuli nelle conifere
- E) quesito senza soluzione unica o corretta

36) La cellulosa è:

- A) una proteina
- B) un disaccaride
- C) un lipide
- D) un polisaccaride
- E) nessuna delle precedenti risposte è corretta

37) Quali delle seguenti frasi descrivono una reazione chimica? 1) il ferro si ossida formando ossido ferrico, 2) la densità dell'acqua aumenta quando passa da solida a liquida, 3) il cloruro di sodio fonde a 801°C

- A) 1
- B) 1,2 e 3
- C) 2 e 3
- D) 2
- E) 3

38) L'acqua liquida bolle:

- A) quando la sua pressione di vapore eguaglia la pressione esterna
- B) quando si formano le bolle d'aria al suo interno
- C) sempre a 100°C
- D) sempre a 90°C
- E) quando le sue molecole passano dallo stato liquido allo stato di vapore

39) Qual è il simbolo dell'elemento tungsteno?

- A) Tu
- B) T
- C) W
- D) Tg
- E) non è noto

40) Ogni elemento chimico è contraddistinto da:

- A) numero di neutroni
- B) numero di massa
- C) peso atomico
- D) massa atomica
- E) numero atomico

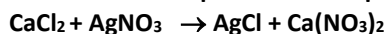
41) Quale tra le seguenti non è una reazione di ossido-riduzione:

- A) $2 \text{HCl} + \text{Zn} \rightarrow \text{H}_2 + \text{ZnCl}_2$
- B) $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + \text{KOH}$
- C) $2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{O}_2 + 2 \text{H}_2$
- D) $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightarrow 2 \text{HI}$
- E) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow 2 \text{NaNO}_3 + \text{CaCO}_3$

42) Quale tra le seguenti terne esprime i numeri di ossidazione di sodio, zolfo e ossigeno nel Na_2SO_4

- A) +1 ; +6; -2
- B) +2 ; -6; -8
- C) +1 ; -6; +2
- D) -1 ; +6; +2
- E) +2 ; -1; +4

43) Quale tra i seguenti set di coefficienti stechiometrici è quello corretto per la reazione



- A) 2,2,2,1
- B) 1,1,1,1
- C) 1,1,2,1
- D) 1,2,2,1
- E) 2,1,2,1

44) Uno ione poliatomico è:

- A) un insieme discreto di più atomi chimicamente legati ed elettricamente carico
- B) un atomo che ha perso uno o più elettroni che è quindi elettricamente carico
- C) un atomo che ha acquisito uno o più elettroni che è quindi elettricamente carico
- D) un insieme di atomi
- E) non esistono ioni poliatomici ma solo monoatomici

45) Quale dei seguenti elementi NON reagisce con l'idrogeno?

- A) Azoto
- B) Cloro
- C) Neon
- D) Ossigeno
- E) Potassio

46) Quale tra le seguenti terne di elementi contiene sia metalli, non metalli e metalloidi:

- A) Li ; Na; K
- B) C ; N; Ne
- C) K ; Ne; Ge
- D) Na ; O; He
- E) H ; Ne; He

47) A 10 grammi di cloruro di sodio viene aggiunta tanta acqua fino a 500 mL. La soluzione ottenuta ha una concentrazione in grammi/litro pari a:

- A) 1
- B) 2
- C) 5
- D) 20
- E) 25

48) Il numero di atomi presenti in 2 moli di Carbonio è circa:

- A) 12
- B) 2
- C) $6 \cdot 10^{23}$
- D) $1,2 \cdot 10^{23}$
- E) $6 \cdot 10^{-23}$

49) Quali molecole possono svolgere il ruolo di catalizzatori biologici?

- A) carboidrati
- B) immunoglobuline
- C) enzimi
- D) lipidi
- E) DNA

50) Quale delle seguenti affermazioni relative alla doppia elica del DNA è falsa?

- A) le due catene polinucleotidiche sono avvolte intorno ad un asse comune
- B) i legami a idrogeno tra A (adenina) e C (citosina) e tra G (Guanina) e T (timina) tengono assieme le due catene
- C) le basi puriniche e pirimidiniche sono dirette verso l'interno dell'elica, mentre i gruppi fosforici e le molecole di deossiribosio si dirigono verso l'esterno
- D) l'analisi della composizione in basi del DNA estratto da diversi organismi ha dimostrato che la quantità di A + T non è la stessa di G + C
- E) tutte le precedenti

51) Quale delle seguenti considerazioni sui mitocondri è falsa?

- A) a livello della matrice, sono la sede delle reazioni del ciclo di Krebs
- B) le due membrane mitocondriali differiscono per composizione chimica, permeabilità e contenuto di enzimi
- C) i complessi respiratori sono localizzati nella membrana mitocondriale interna
- D) la membrana mitocondriale interna si invagina a formare le cosiddette "creste"
- E) sono presenti in tutte le cellule, compresi gli eritrociti

52) Quale delle seguenti affermazioni relative al glicogeno è vera?

- A) è un polimero del glucosio privo di ramificazioni
- B) è un polimero del glucosio contenente legami glicosidici
- C) è particolarmente abbondante nel muscolo dove funge da riserva energetica per l'intero organismo
- D) contiene alcuni residui di fruttosio
- E) viene digerito nello stomaco ad opera di un'amilasi gastrica

53) Quale delle seguenti affermazioni sulle proteine è vera?

- A) si parla di struttura quaternaria se la molecola ha più catene polipeptidiche legate da legami non covalenti
- B) le proteine non possono svolgere ruoli strutturali
- C) la struttura ad alfa-elica è stabilizzata da legami covalenti
- D) la sequenza amminoacidica non è mai responsabile dell'assetto tridimensionale che la molecola assume
- E) per denaturazione proteica si intende l'idrolisi del legame peptidico con separazione dei diversi amminoacidi

54) Quale delle basi sottoindicate non è presente nella molecola dell'RNA?

- A) timina
- B) uracile
- C) adenina
- D) guanina
- E) citosina

55) Perché ogni forcella di replicazione del DNA genera un filamento di replicazione guida e uno ritardato?

- A) perché l'elicasi svolge il DNA in direzione 5'→3'
- B) perché la replicazione del DNA richiede uno stampo a doppio filamento per iniziare la sintesi del DNA
- C) perché il DNA è una doppia elica antiparallela
- D) perché la DNA polimerasi può sintetizzare il DNA sia in direzione 5'→3' che in direzione 3'→5'
- E) perché i frammenti di Okazaki si formano su un solo lato della bolla di replicazione

56) Quale delle seguenti affermazioni relative all'RNA messaggero è falsa?

- A) è costituito da una singola catena polinucleotidica
- B) possiede i codon
- C) è in grado di associarsi ai ribosomi
- D) termina sempre, all'estremità 3', con la sequenza nucleotidica CCA (citidina, citidina, adenina)
- E) è sintetizzato a livello nucleare

57) Lo zolfo è presente:

- A) in alcuni amminoacidi
- B) in tutti gli amminoacidi
- C) nel glicogeno
- D) in alcuni acidi nucleici
- E) in tutti gli acidi nucleici

58) Quale delle seguenti affermazioni relative all'RNA transfer è falsa?

- A) è, tra gli acidi ribonucleici, quello a peso molecolare più elevato
- B) possiede l'anticodon
- C) è formato da una catena singola
- D) alcuni dei nucleotidi che lo costituiscono contengono delle basi "insolite"
- E) termina sempre, all'estremità 3', con la sequenza nucleotidica CCA (citidina, citidina, adenina)

59) Quale dei seguenti liquidi corporei presenta il più basso valore di pH?

- A) urine
- B) plasma
- C) succo gastrico in corso di digestione
- D) succo pancreatico in corso di digestione
- E) bile

60) Per metabolismo basale si intende:

- A) il fabbisogno calorico di un soggetto durante il sonno
- B) il fabbisogno calorico giornaliero complessivo di un soggetto
- C) il fabbisogno calorico giornaliero di un soggetto per l'adempimento della sua attività lavorativa
- D) l'insieme dei processi metabolici richiedenti ossigeno
- E) il fabbisogno calorico giornaliero di un soggetto sano in stato di veglia e a riposo dal punto di vista fisico, digestivo ed emozionale

61) I fosfolipidi:

- A) hanno una testa idrofila e due code idrofobe
- B) hanno una testa idrofoba e due code idrofile
- C) hanno una testa carica positivamente e due code cariche negativamente
- D) hanno una testa carica negativamente e due code cariche positivamente
- E) si uniscono e formano un polimero

62) Gli istoni sono:

- A) piccole proteine legate al DNA nelle cellule eucariotiche
- B) proteine prodotte dal sistema immunitario
- C) batteri
- D) zuccheri presenti sulla superficie della membrana plasmatica
- E) organelli citoplasmatici presenti nelle cellule eucariotiche

63) Quale proprietà hanno in comune il nucleo e i lisosomi?

- A) entrambi immagazzinano DNA
- B) entrambi contengono due membrane
- C) entrambi si trovano negli eucarioti ma non nei procarioti
- D) entrambi hanno lo stesso ambiente chimico interno
- E) entrambi rendono le cellule capaci di convertire l'energia solare in energia chimica

64) Una automobile A è ferma al bordo di una strada rettilinea molto lunga. Ad un certo istante arriva un'auto B che si muove di moto rettilineo uniforme con velocità di 27 m/s. La macchina ferma parte nello stesso istante con accelerazione costante pari a 2,4 m/s². Quale affermazione risulta FALSA:

- A) quando B raggiunge A le velocità sono uguali.
- B) la velocità di B rimane costante
- C) quando A raggiunge B le velocità sono diverse
- D) la velocità di A aumenta in modo costante
- E) dopo la partenza di A le posizioni di A e B sono uguali solo per un istante

65) Una pallina di massa $m = 1,2 \text{ kg}$ si muove con velocità costante in modulo e pari a 3,5 m/s su una circonferenza di raggio $r = 2,6 \text{ m}$. Il lavoro della forza centripeta dopo quattro rivoluzioni vale:

- A) 150 Joule
- B) 87 Joule
- C) 230 Joule
- D) 0 Joule
- E) 90 Joule

66) Supponendo che l'Antartide sia piana e circolare con raggio pari a 2000 km e che lo spessore del ghiaccio sia di 3 km, quale è l'ordine di grandezza del numero di metri cubi d'acqua che si verserebbero in mare se si sciogliesse tutto il ghiaccio:

- A) 10^7
- B) 10^{10}
- C) 10^{13}
- D) 10^{16}
- E) 10^{19}

67) Dati due vettori di modulo diverso, la loro somma sarà zero quando:

- A) quando un vettore è zero
- B) quando i vettori sono paralleli
- C) quando i vettori sono perpendicolari
- D) quando formano un angolo di 180°
- E) mai

68) Un bicchiere d'acqua pura a temperatura di 20 °C è colmo sino all'orlo e contiene un cubetto di ghiaccio. Quali di queste affermazioni è vera:

- A) il cubetto affonda e del liquido fuoriesce dal bicchiere
- B) durante lo scioglimento del cubetto il liquido non fuoriesce dal bicchiere
- C) quando il cubetto si è completamente sciolto il livello del liquido nel bicchiere si è abbassato
- D) durante lo scioglimento del cubetto parte del liquido fuoriesce dal bicchiere
- E) il cubetto affonda senza che del liquido fuoriesca dal bicchiere

69) Un pendolo semplice ha una frequenza di 0,5 Hz. Esso viene spostato dalla sua posizione di equilibrio ed un certo istante esso viene abbandonato a se stesso. Quanto tempo impiega a raggiungere la posizione diametralmente opposta a quella iniziale?

- A) 2 secondi
- B) 0,5 secondi
- C) 1 secondo
- D) 1,5 secondi
- E) 2,5 secondi

70) Due masse sono una doppia dell'altra. Rispetto al suolo, la più piccola è posta ad una altezza doppia dell'altra. Trascurando gli attriti, quale di queste affermazioni NON è corretta:

- A) le loro energie potenziali gravitazionali iniziali sono uguali
- B) in caduta, arriveranno al suolo con la stessa energia cinetica
- C) lasciate cadere, le velocità di arrivo al suolo, sono uguali
- D) lasciate cadere, i tempi di volo sono diversi
- E) le accelerazioni di caduta libera sono uguali

71) Un fiume ha una portata di 1800 kg/s. Lo stesso si divide in due canali di sezione rispettivamente pari ad 1/3 e 2/3 della sezione originale. Le portate finali, in assenza di pozzi e sorgenti, saranno:

- A) 300 Kg/s e 1400 kg/s
- B) 800 Kg/s e 1000 kg/s
- C) 900 Kg/s e 900 kg/s
- D) 600 Kg/s e 1200 kg/s
- E) 500 Kg/s e 1500 kg/s

72) Otto masse m uguali e puntiformi possono essere raggruppate in due gruppi puntiformi p e q posti a distanza costante. Quale tra queste configurazioni produce la forza di attrazione reciproca maggiore:

- A) $p = 1m, q = 7m$
- B) $p = 2m, q = 6m$
- C) $p = 3m, q = 5m$
- D) $p = 4m, q = 4m$
- E) $p = 5m, q = 3m$

73) Se un oggetto sferico ha raggio di 4 μm quale sarà la sua superficie in metri quadri?

- A) 2×10^{-10}
- B) 200,96
- C) 16
- D) 16×10^{-12}
- E) 2×10^{-6}

74) Il polmone destro:

- A) è più piccolo del sinistro
- B) pesa circa 800 grammi
- C) pesa circa 200 grammi
- D) è più grande del sinistro
- E) ha le stesse dimensioni del sinistro

75) La capsula di Bowman è presente

- A) nel cervelletto
- B) nel fegato
- C) nell'utero
- D) nel rene
- E) nel cuore

76) Il digiuno è un tratto di:

- A) intestino tenue
- B) ileo
- C) colon ascendente
- D) vie biliari
- E) stomaco

77) I trombociti:

- A) sono detti globuli bianchi
- B) contengono emoglobina
- C) producono antigeni
- D) intervengono nel processo di emostasi
- E) trasportano ossigeno ai tessuti

78) Il termine uricemia indica:

- A) la concentrazione di azoto nell'urina
- B) la concentrazione di azoto nelle feci
- C) la concentrazione di azoto nel sangue
- D) la concentrazione di azoto nelle cellule epatiche
- E) la concentrazione di azoto nelle cellule muscolari

79) Midollo osseo e midollo spinale:

- A) si identificano
- B) sono due entità distinte
- C) il primo è riscontrabile nell'uomo, il secondo negli uccelli
- D) sono due entità diverse, ma con uguale funzione
- E) il primo è riscontrabile solo negli adulti

80) Individuare l' accoppiamento improprio

- A) epifisi - osso
- B) fegato - bile
- C) stomaco - gastrina
- D) pancreas - caseina
- E) ipofisi - prolattina



UNIVERSITA' DEGLI STUDI DI CAGLIARI

FACOLTA' DI BIOLOGIA E FARMACIA

Anno Accademico 2018-2019

**Selezione per l'ammissione ai corsi di Laurea in Farmacia, Chimica e Tecnologia Farmaceutiche,
Scienze Tossicologiche e Controllo Qualità**

Commissione Orientamento delle classi LM-13 e L-29

RISPOSTE ESATTE

1 E	21 A	41 E	61 A
2 C	22 E	42 A	62 A
3 B	23 E	43 D	63 C
4 D	24 B	44 A	64 A
5 A	25 C	45 C	65 D
6 C	26 D	46 C	66 D
7 B	27 A	47 D	67 E
8 D	28 D	48 D	68 B
9 E	29 E	49 C	69 C
10 E	30 B	50 B	70 C
11 B	31 E	51 E	71 D
12 A	32 C	52 B	72 D
13 A	33 E	53 A	73 A
14 D	34 C	54 A	74 D
15 A	35 C	55 C	75 D
16 E	36 D	56 D	76 A
17 C	37 A	57 A	77 D
18 C	38 A	58 A	78 A
19 E	39 C	59 C	79 B
20 C	40 E	60 E	80 D