

PROVA DI AMMISSIONE AL CORSO DI LAUREA IN SCIENZE DELLE ATTIVITÀ MOTORIE E SPORTIVE

Anno Accademico 2024/2025

Per ogni domanda, la risposta esatta è quella evidenziata

Test di Cultura Sportiva

1. **Dove si svolgeranno le Olimpiadi estive del 2028?**
 - A) Los Angeles
 - B) Oslo
 - C) Amsterdam
 - D) Roma
 - E) Atene

2. **In quale luogo fu fondato il Comitato Olimpico Internazionale nel giugno del 1894 a Parigi?**
 - A) Alla Sorbona
 - B) Al Centro Pompidou
 - C) Al Grand Palais
 - D) Al Louvre
 - E) Nella Cattedrale di Notre-Dame

3. **De Coubertin era interessato alla condizione della gioventù della sua epoca, in quanto:**
 - A) interessato alla pedagogia
 - B) ex sportivo
 - C) politico di professione
 - D) sindaco di Parigi
 - E) militare di alto grado

4. **Quali sono state le prime tre edizioni delle Olimpiadi come stabilito dal primo executive board del CIO?**
 - A) Dopo Atene, le Olimpiadi sarebbero state disputate a Parigi nel 1900 e in una città degli Stati Uniti nel 1904.
 - B) Dopo Atene, le Olimpiadi sarebbero state disputate a Parigi nel 1900 e in una città asiatica nel 1904.
 - C) Dopo Atene, le Olimpiadi sarebbero state disputate a Parigi nel 1900 e in una città del Regno Unito nel 1904.
 - D) Dopo Atene, le Olimpiadi sarebbero state disputate a Parigi nel 1900 e di nuovo ad Atene nel 1904.
 - E) Dopo Atene, le Olimpiadi sarebbero state disputate a Parigi nel 1900 e nel 1904.

5. **Quali giochi, tra i seguenti, si svolsero per la prima volta a Mosca nel 1928?**
 - A) Spartachiadi
 - B) Olimpiadi
 - C) Atenechiadi
 - D) Stalinchiadi
 - E) Leninchiadi

- 6. Dove si svolsero i primi giochi invernali nel 1924, considerata retroattivamente la prima Olimpiade Invernale?**
- A) Chamonix
 - B) Atene
 - C) Parigi
 - D) Madrid
 - E) Saint Louis
- 7. Qual è stato il numero di atlete e atleti partecipanti alle Olimpiadi di Tokio 2020?**
- A) Circa 11 mila
 - B) Oltre 20 mila
 - C) Meno di 10 mila
 - D) 5250
 - E) Circa 2500
- 8. Cosa rappresenta la sigla ROC nei Giochi della XXXII Olimpiade?**
- A) Russian Olympic Committee
 - B) Retirement Olympic Centre
 - C) Referee Olympic Central
 - D) Rapid Olympic Carrier
 - E) Nessuna delle altre risposte è corretta
- 9. Quale scandalo scoppiò a fine anni '90 al riguardo dei membri del CIO?**
- A) Atti di corruzione per l'assegnazione della sede olimpica
 - B) Traffico di stupefacenti durante le edizioni olimpiche
 - C) Falsificazione dei risultati sportivi delle edizioni olimpiche
 - D) Rimborsi spese fasulli
 - E) Nessuna delle altre risposte è corretta
- 10. Quanto dura in carica il presidente del CIO, secondo il regolamento attuale?**
- A) Otto anni, rinnovabile una volta per altri quattro anni
 - B) Sei anni, non rinnovabile
 - C) Otto anni, non rinnovabile
 - D) Sei anni, rinnovabile una volta sola
 - E) Dieci anni, non rinnovabile
- 11. A partire dal 9 dicembre 2019:**
- A) la Russia è esclusa per quattro anni da qualsiasi competizione internazionale
 - B) termina l'esclusione della Russia da qualsiasi competizione internazionale
 - C) è annullata, dal tribunale del CIO, l'esclusione della Russia da qualsiasi competizione internazionale
 - D) l'Ucraina è esclusa da qualsiasi competizione internazionale
 - E) nessuna delle altre risposte è corretta
- 12. Come indicato dall'art. 1 del D.Lgs. 242/1999, il CONI è posto:**
- A) sotto la vigilanza del Ministero per i beni e le attività culturali
 - B) sotto la vigilanza del Ministero Affari regionali e Autonomie
 - C) sotto la vigilanza del Ministero Università e Ricerca
 - D) sotto la vigilanza del Ministero della Salute
 - E) sotto la vigilanza della Presidenza del Consiglio

Università degli Studi di BARI

- 13. La Confederazione delle Federazioni sportive nazionali e delle Discipline Sportive Associate:**
- A) è il CONI
 - B) è una struttura della FIDAL
 - C) non ha riscontro normativo
 - D) è un ente di diritto privato
 - E) è un Ministero del Governo italiano
- 14. Quali dei seguenti compiti NON è presente all'articolo 1, Titolo 1, dello Statuto del CONI approvato con DPCM del 20 dicembre 2023?**
- A) Gestisce i registri nazionali dei risultati sportivi annuali di ogni disciplina
 - B) Assicura il rispetto della Carta Olimpica
 - C) Incoraggia lo sviluppo dello sport di alto livello e dello sport per tutti
 - D) Combatte ogni forma di discriminazione e di violenza nello sport
 - E) Diffonde i principi e i valori olimpici anche contribuendone alla divulgazione nelle scuole e nelle università
- 15. Gli organi del CONI restano in carica:**
- A) quattro anni
 - B) a vita
 - C) dieci anni
 - D) tre anni
 - E) nove anni
- 16. In quale decennio è stato fondato il CONI?**
- A) Anni '10 del secolo scorso
 - B) Anni '40 del secolo scorso
 - C) Anni '60 del secolo scorso
 - D) Anni '00 del secolo attuale
 - E) Anni '00 del secolo scorso
- 17. Quale delle seguenti NON è una federazione associata al CONI?**
- A) Federazione italiana Motorsport
 - B) Federazione Italiana Tennis e Padel
 - C) Federazione Italiana Golf
 - D) Federazione Italiana Giuoco Calcio
 - E) Federazione Italiana Danza Sportiva
- 18. L'Istituto di Medicina e Scienza dello Sport:**
- A) rappresenta l'unica struttura sanitaria e scientifica del CONI sul territorio Nazionale
 - B) non fa parte del CONI
 - C) è un ente universitario
 - D) è deputata al rilascio di certificazione di idoneità sportiva per le competizioni
 - E) nessuna delle altre risposte è corretta
- 19. Scienza dello Sport, dell'Istituto di Medicina e Scienza dello Sport, è costituito da tre settori che lavorano in maniera coordinata fornendo supporto sia in laboratorio che sul campo. Quali sono?**
- A) Fisiologia dello sport, Biomeccanica e Metodologia dell'allenamento
 - B) Prestazioni dello sport, Biomeccanica e Metodologia dell'allenamento
 - C) Fisiologia dello sport, Biologia e Metodologia dell'allenamento
 - D) Fisiologia dello sport, Biomeccanica e Strumentazione dei risultati
 - E) Fisiologia dello sport, Biomeccanica e Psicometria atletica

20. Il Codice di Giustizia Sportiva:

- A) regola l'ordinamento e lo svolgimento dei procedimenti di giustizia innanzi alle Federazioni sportive nazionali e alle Discipline sportive associate
- B) è parte dell'ordinamento giuridico italiano posto a pari del Codice Civile
- C) si applica ai procedimenti relativi a violazioni delle norme sportive antidoping nonché agli organi competenti per l'applicazione delle corrispondenti sanzioni.
- D) è una fonte non scritta di diritto civile
- E) nessuna delle altre risposte è corretta

21. Quale tra i seguenti enti è deputato all'organizzazione della Coppa del Mondo di calcio?

- A) FIFA
- B) UEFA
- C) CIO
- D) FIGC
- E) Nessuna delle altre risposte è corretta

22. Quale squadra ha vinto più titoli del torneo UEFA Womens's Champions League?

- A) Lione
- B) Barcellona
- C) Real Madrid
- D) Juventus
- E) Inter

23. Nel Calcio di serie A, la squalifica per la gara successiva a seguito di espulsione:

- A) è automatica
- B) è opzionale
- C) è applicata ma non è una regola scritta
- D) è raramente applicata
- E) nessuna delle altre risposte è corretta

24. Da quante squadre è composta la serie A di basket, nell'edizione 2023-2024?

- A) 16
- B) 18
- C) 20
- D) 30
- E) Due gironi da 10 squadre

25. Quale tra i seguenti tennisti detiene, a fine 2023, il primo posto per vittorie in Coppa Davis?

- A) Nicola Pietrangeli
- B) Adriano Panatta
- C) Roger Federer
- D) Novak Djokovic
- E) John McEnroe

26. Quale nazione ha perso la finale di Coppa Davis nel 2023 contro l'Italia?

- A) Australia
- B) USA
- C) Francia
- D) Serbia
- E) Finlandia

Università degli Studi di BARI

- 27. L'attività agonistica internazionale dello sci è disciplinata dalla FIS. Qual è la sua denominazione completa in inglese?**
- A) International Ski and Snowboard Federation
 - B) Federal International Ski
 - C) International Ski Foundation
 - D) Ski and Snowboard Integrated Federation
 - E) Federation Innovation Sky
- 28. In quale disciplina olimpica non c'è distinzione tra genere maschile e femminile nei concorrenti di tutte le sue competizioni?**
- A) Equitazione
 - B) Golf
 - C) Padel
 - D) Pallanuoto
 - E) Pallavolo
- 29. La scherma è una disciplina olimpica introdotta:**
- A) sin dalla sua prima edizione ad Atene 1896
 - B) nell'edizione di Parigi 1924
 - C) nell'edizione di Roma 1960
 - D) nell'edizione di Monaco 1972
 - E) nell'edizione di Londra 2012
- 30. In quale anno è stata promulgata in Italia la legge per la disciplina della tutela sanitaria delle attività sportive e della lotta contro il doping?**
- A) 2000
 - B) 2020
 - C) 1970
 - D) 1960
 - E) Mai, non esiste ancora una legge per la lotta contro il doping in Italia
- 31. Le confezioni dei farmaci appartenenti a classi farmacologiche vietate dal CIO, in Italia:**
- A) devono recare un apposito contrassegno
 - B) non devono recare un apposito contrassegno
 - C) sono di colore rosso
 - D) sono sempre monodose
 - E) non sono visibili allo sportivo
- 32. In quale disciplina olimpica concorreva, nel 1960, l'atleta danese Knud Enemark Jensen, il cui caso drammatico è ricordato come l'origine per la creazione della prima commissione medica per la ricerca di sostanze dopanti?**
- A) Ciclismo
 - B) Marcia
 - C) Maratona
 - D) Tennis
 - E) Cento metri piani
- 33. Per quale motivo il vincitore sul campo dei 100 metri piani delle olimpiadi del 1988 a Los Angeles, non ha nel suo palmares questo titolo?**
- A) Per squalifica in seguito a uso di sostanze dopanti
 - B) Per squalifica in seguito a doppia falsa partenza
 - C) Per squalifica in seguito a mancato fair play
 - D) Per squalifica in seguito a certificato anagrafico falsato
 - E) Nessuna delle altre risposte è corretta

- 34. Nella specialità di 400 metri piani, tra il record del mondo stabilito nelle gare maschili da Van Niekerk nel 2016, e il record del mondo stabilito nelle gare femminili da Koch nel 1985, che differenza intercorre?**
- A) Oltre 4 secondi
 - B) Meno di 1 secondi
 - C) Oltre 8 secondi
 - D) Oltre 10 secondi
 - E) Nessuna differenza
- 35. Diego Armando Maradona, famoso calciatore, ha mai subito squalifiche per doping durante i mondiali FIFA?**
- A) Sì, nel 1994
 - B) No, mai
 - C) No, è stato squalificato solo nel campionato italiano
 - D) E' stato accertato l'uso di efedrina ma non era considerata sostanza dopante e quindi ha potuto continuare il torneo
 - E) Nessuna delle altre risposte è corretta
- 36. Nelle partite di calcio della Serie A italiana, che effetto ha il "cartellino arancione" a volte citato dai telecronisti?**
- A) Nessun effetto, non esiste
 - B) Il giocatore che lo riceve esce dal campo per 30 minuti
 - C) È un cartellino che l'arbitro può esporre ai giocatori in panchina per farli accomodare in tribuna
 - D) Se viene esposto dall'arbitro verso il pubblico, la partita è sospesa
 - E) È il colore del cartellino giallo quando si gioca su un campo innevato
- 37. I tuffi da grandi altezze sono una disciplina specifica delle federazioni di nuoto. Da che altezza si tuffano gli uomini nei campionati del mondo di questa specialità?**
- A) 27 metri
 - B) 45 metri
 - C) 20 metri
 - D) 30 metri
 - E) 37 metri
- 38. Fino alle olimpiadi di Tokio comprese, che caratteristica ha, tra le seguenti, la specialità del Nuoto Sincronizzato?**
- A) È esclusivamente femminile
 - B) È uno sport dimostrativo
 - C) Non distribuisce medaglie
 - D) Non prevede il terzo posto
 - E) Prevede un numero indeterminato di componenti di ogni squadra
- 39. Quale sport di squadra risulta comunemente il più praticato al mondo, dopo il calcio?**
- A) Cricket
 - B) Basket
 - C) Baseball
 - D) Rugby
 - E) Volley

Università degli Studi di BARI

40. Cosa si intende, in Italia, per “Track and Field”?

- A) Atletica
- B) Sport motoristici
- C) Tennis
- D) Doping
- E) Nessuna delle altre risposte è corretta

Test di Biologia

41. Quale tra le seguenti NON è una proprietà caratteristica dell’acqua?

- A) Diminuzione della densità passando da 0°C a 4°C
- B) Elevata tensione superficiale
- C) Capacità di moderare le escursioni termiche
- D) Coesione
- E) Elevato calore specifico

42. Quale tra le seguenti sostanze è la più idrofila?

- A) Glicerolo
- B) Colesterolo
- C) Etere etilico
- D) Benzene
- E) Esano

43. Una persona è intollerante al lattosio quando:

- A) presenta un deficit nella produzione dell’enzima lattasi
- B) non è stata allattata al seno
- C) è allergica alle proteine del latte
- D) non digerisce i grassi contenuti nel latte
- E) non è in grado di scomporre il galattosio in due molecole di lattosio

44. Che cosa succede quando una molecola di glucosio e una di fruttosio si legano per formare una molecola di saccarosio?

- A) Si libera una molecola di acqua
- B) Si ha una reazione d’idrolisi
- C) Si forma un doppio legame
- D) Si libera una molecola di ossigeno
- E) Si forma un legame glicogenico

45. Quali elementi chimici sono presenti in una molecola di acido grasso?

- A) Carbonio, idrogeno e ossigeno
- B) Solo carbonio e idrogeno
- C) Carbonio, idrogeno, azoto e ossigeno
- D) Carbonio, idrogeno, fosforo e ossigeno
- E) Carbonio, idrogeno, fosforo, azoto e ossigeno

46. Tra quali amminoacidi presenti in una proteina si formano i legami covalenti detti “ponti disolfuro”?

- A) Tra due molecole di cisteina
- B) Tra due molecole di metionina
- C) Tra due molecole di glicina
- D) Tra una molecola di acido aspartico e una di lisina
- E) Tra una molecola di alanina e una di valina

47. In che cosa si differenzia il DNA mitocondriale dal DNA nucleare di una cellula eucariotica?

- A) Il DNA mitocondriale ha forma circolare
- B) Il DNA mitocondriale è a singolo filamento
- C) Nel DNA mitocondriale è presente l'uracile
- D) Lo zucchero presente nei nucleotidi è diverso
- E) Il DNA mitocondriale non contiene geni

48. Che cosa sono i plastidi?

- A) Organelli citoplasmatici presenti nelle cellule vegetali
- B) Cellule specializzate del sistema immunitario
- C) Protozoi in grado di trasmettere la malaria
- D) Enzimi presenti nel sangue che mantengono fluido il plasma
- E) Molecole circolari di DNA accessorio presenti nei batteri

49. Quale delle seguenti affermazioni è corretta?

- A) I leucoplasti accumulano sostanze di riserva come l'amido
- B) I mitocondri sono presenti solo nelle cellule animali, i cloroplasti solo in quelle vegetali
- C) I cromoplasti sono organelli presenti nelle cellule della retina che consentono di distinguere i colori
- D) I plastidi sono presenti solo nei procarioti autotrofi
- E) I plastidi sono presenti in tutti i procarioti

50. I prodotti liberati dal reticolo endoplasmatico ruvido sono per buona parte:

- A) glicoproteine
- B) fosfolipidi
- C) ormoni
- D) polisaccaridi
- E) trigliceridi

51. Osservando una cellula al microscopio possiamo affermare che si tratta di una cellula eucariotica se vediamo:

- A) i vacuoli
- B) i ribosomi
- C) la membrana plasmatica
- D) la capsula
- E) il nucleoide

52. In genetica, che cosa afferma la legge della segregazione dei caratteri?

- A) Le coppie di alleli si separano durante la formazione dei gameti
- B) Ogni coppia di alleli si ripartisce in modo indipendente dalle altre durante la formazione dei gameti
- C) Ogni gene è localizzato in un preciso locus
- D) I gameti contengono o tutti gli alleli di origine materna o tutti quelli di origine paterna
- E) Alcuni geni dannosi per l'organismo non vengono trasmessi alla progenie

53. Che cos'è il genoma?

- A) L'insieme delle informazioni genetiche di un organismo o di un virus
- B) L'insieme dei geni codificanti di un organismo o di un virus
- C) La relazione esistente tra la sequenza di basi azotate del DNA di un gene e la sequenza di amminoacidi di una proteina
- D) L'insieme di DNA e proteine che costituisce il cromosoma eucariotico
- E) L'organizzazione del patrimonio cromosomico di un organismo dal punto di vista morfologico

Università degli Studi di BARI

54. Quale delle seguenti affermazioni riferite alla duplicazione del DNA eucariotico NON è corretta?
- A) Richiede dei primer a DNA
 - B) È necessario l'enzima DNA polimerasi
 - C) Ad ogni duplicazione si perde una parte dei telomeri
 - D) È semiconservativa
 - E) Procede in modo differente sui due filamenti complementari
55. Quale tra le seguenti è una caratteristica dell'ereditarietà di una patologia determinata da un carattere autosomico recessivo?
- A) I genitori di un bambino affetto possono essere sani
 - B) I genitori di un bambino affetto sono sicuramente sani
 - C) Due genitori sani, entrambi eterozigoti, hanno la probabilità del 50% di avere un figlio affetto
 - D) Due genitori sani, entrambi eterozigoti, hanno la probabilità del 75% di avere un figlio affetto
 - E) Due genitori sani, entrambi eterozigoti, non possono avere figli sani

Test di Chimica

56. In 2 g di un elemento che pesa 2 u.m.a., quanti atomi ci sono?
- A) Il numero di Avogadro di atomi
 - B) 1 atomo
 - C) 2 atomi
 - D) 20000 atomi
 - E) 20 atomi
57. Quale è il numero di ossidazione dell'ossigeno nell'acqua ossigenata (H_2O_2):
- A) -1
 - B) -2
 - C) -3
 - D) -1/2
 - E) -1/3
58. Quanti valori può avere il numero quantico principale?
- A) Infiniti
 - B) 2
 - C) 100
 - D) 1000
 - E) Un solo valore
59. Data la reazione bilanciata $\text{H}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)} \rightarrow \text{H}_2\text{O}_{2(l)}$, partendo da 0.5 moli di ossigeno molecolare, quante moli di acqua ossigenata (al massimo) si possono ottenere?
- A) 0.5
 - B) 1
 - C) 2
 - D) 3
 - E) 0.25
60. Volendo separare i componenti di un miscuglio formato da acqua, alcool e sabbia quali metodi di separazione è più opportuno utilizzare?
- A) Filtrazione e distillazione
 - B) Filtrazione e centrifugazione
 - C) Centrifugazione ed evaporazione
 - D) Decantazione ed evaporazione
 - E) Distillazione ed evaporazione

61. Quale delle seguenti affermazioni riferite alle particelle di un gas ideale NON è corretta?
- A) Sono immobili
 - B) Sono puntiformi
 - C) Sono molto distanti tra loro
 - D) Non esercitano forze attrattive tra loro
 - E) Hanno volume pressoché nullo
62. L'equazione $P/T=k$ è nota come:
- A) Legge isocora
 - B) Legge isobara
 - C) Legge isoterma
 - D) Legge di Dalton
 - E) Legge di Charles
63. Il numero di massa di un atomo:
- A) è indicato con la lettera A
 - B) indica la posizione dell'atomo nella tavola periodica
 - C) corrisponde al numero di particelle subatomiche che compongono l'atomo
 - D) è uguale per tutti gli atomi di uno stesso elemento
 - E) ha come unità di misura l'u.m.a (unità di massa atomica)
64. Quale tipo di legame chimico consiste in un'attrazione elettrostatica tra ioni positivi ed elettroni di valenza delocalizzati?
- A) Legame metallico
 - B) Legame ionico
 - C) Legame dativo
 - D) Legame covalente
 - E) Legame elettronico
65. Una reazione chimica è bilanciata quando:
- A) tutti gli elementi hanno lo stesso numero di atomi nei reagenti e nei prodotti
 - B) il numero delle moli complessive dei reagenti è uguale a quello delle moli complessive dei prodotti
 - C) il numero dei reagenti è uguale al numero dei prodotti
 - D) la somma dei coefficienti dei reagenti è uguale a quella dei prodotti
 - E) ogni elemento chimico presenta lo stesso numero di ossidazione nei reagenti e nei prodotti

Test di Matematica e Fisica

66. Si divida la differenza tra 15 e la somma di 4 e del prodotto di 3 per 2, per la somma di 3 e 2, si sottragga al risultato la somma di 5 e del prodotto di 3 per -2. Qual è il risultato?
- A) 2
 - B) 1
 - C) 10
 - D) 15
 - E) -5
67. Cosa si ottiene, nell'espressione $-2x+1$, sostituendo a x il valore di -2 ?
- A) 5
 - B) 3
 - C) -3
 - D) -5
 - E) 6

68. In un rombo la diagonale maggiore è il triplo della diagonale minore aumentato di 2 m e la differenza fra le due diagonali è di 14 m. Quanto misura l'area del rombo?

- A) 60 m^2
- B) 70 m^2
- C) 80 m^2
- D) 90 m^2
- E) 50 m^2

69. Sia data la seguente disequazione:

$$-\frac{1}{2}x + 5 \geq 2$$

Cosa si ottiene moltiplicando entrambi i membri per -2 ?

- A) $x - 10 \leq -4$
- B) $x - 10 \geq -4$
- C) $x + 10 \geq 4$
- D) $x - 10 \leq 4$
- E) $\frac{1}{4}x - 5 \leq -4$

70. Per quale binomio è divisibile il polinomio $P(x) = 4x^3 + 8x^2 - x - 2$

- A) $x + 2$
- B) $x - 4$
- C) $x - 1$
- D) $x + 1$
- E) $x - 3$

71. Se lascio cadere un pezzo di ferro, una piuma ed un bicchiere da una altezza h , nel vuoto:

- A) i tre corpi arrivano al suolo nello stesso istante
- B) Il pezzo di ferro raggiunge il suolo per primo
- C) la piuma giunge al suolo per ultima
- D) i tre corpi arrivano al suolo con velocità nulla
- E) i tre corpi rimangono sospesi nel vuoto

72. Quanto vale la quantità di moto di un corpo di massa 20 kg che si muove con velocità di 36 km/h ?

- A) $200 \text{ kg} \cdot \text{m/s}$
- B) $20 \text{ kg} \cdot \text{m/s}$
- C) $72 \text{ kg} \cdot \text{m/s}$
- D) $720 \text{ kg} \cdot \text{m/s}$
- E) $0,55 \text{ kg} \cdot \text{m/s}$

73. A che temperatura l'acqua bolle, a pressione atmosferica?

- A) 373,15 K
- B) 273,15 K
- C) 201 °F
- D) 100 °F
- E) 200 °C

74. Il moto di un pendolo è:

- A) armonico su traiettoria circolare
- B) circolare uniformemente accelerato
- C) armonico solo lungo l'asse orizzontale
- D) armonico su traiettoria ellittica
- E) armonico forzato

75. Se un punto materiale di massa $m=100\text{g}$, partendo da fermo, scende da una quota di 1m rispetto al suolo, lungo un piano inclinato di 30° senza attrito, con quale energia cinetica esso arriva al suolo?

- A) circa 0,98 J
- B) circa 0,49 J
- C) circa 1,96 J
- D) circa 0,84 J
- E) 0 J

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