



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

**Anno Accademico 2023/2024**

**Test di Cultura Sportiva**

- 1. Quando è stato creato il Comitato Olimpico Internazionale su iniziativa di De Coubertin?**
  - A) 1894
  - B) 1904
  - C) 1914
  - D) 1921
  - E) 1948
  
- 2. Quale fu la prima olimpiade dell'era moderna a non essere disputata?**
  - A) Berlino 1916 a causa della I guerra mondiale
  - B) Tokio 1940 a causa della II guerra mondiale
  - C) Parigi 1900 a causa della scarsa organizzazione successiva alla prima edizione di Atene
  - D) Tokio 2020 a causa del Covid
  - E) Mosca 1980 a causa della guerra fredda
  
- 3. Nell'edizione olimpica di Tokio 2020, quale numero massimo di atleti, per ciascuna categoria di peso, ogni Nazione poteva schierare nella disciplina Pugilato?**
  - A) Uno
  - B) Due
  - C) Numero libero
  - D) Tre
  - E) Quattro
  
- 4. Nelle olimpiadi moderne (da Atene 1896 in poi), che età aveva l'atleta più giovane mai schierato?**
  - A) Dieci anni, durante i giochi di Atene 1896
  - B) Tredici anni, durante le olimpiadi invernali del 1994 a Lillehammer
  - C) Quindici anni, durante le olimpiadi estive di Sydney 2000
  - D) Dodici anni, durante i giochi di Amsterdam 1928
  - E) Diciotto anni, l'età minima di partecipazione
  
- 5. Quale tra le seguenti affermazione, indica realmente come si è definita la distanza ufficiale della disciplina olimpica della Maratona?**
  - A) Tramite decisione della Federazione Internazionale di Atletica Leggera presa nel 1921 sulla base della distanza percorsa nei giochi di Londra del 1908 e adottata dal 1924 in avanti
  - B) E' la distanza tra Maratona e Atene, definita dalla prima olimpiade moderna di Atene 1896 in 42 km e 195 metri e mai cambiata da allora
  - C) Corrisponde da sempre a 40km e in ogni Olimpiade si stabilisce un tracciato che può differire di massimo 195 metri
  - D) Tramite decisione del CIO valida dai giochi di Parigi 1900
  - E) Attraverso calcoli provenienti da reperti archeologici relativi alla distanza tra Sparta e Atene

6. **A partire da quale anno produce effetti il World Anti-Doping Code pubblicato dalla WADA?**
- A) Dal 2004
  - B) Dal 1896
  - C) Dal 1980
  - D) Dal 1996
  - E) Dal 2016
7. **Secondo l'art. 1 della legge italiana di Disciplina della tutela sanitaria delle attività sportive e della lotta contro il doping (l. 376/2000), le sostanze atte ad alterare i controlli antidoping:**
- A) sono equiparate alle sostanze dopanti
  - B) sono ammesse ed è compito dei laboratori dimostrarne l'uso a fini di mascherare il doping
  - C) sono oggetto di un testo normativo separato
  - D) sono escluse dalla trattazione normativa
  - E) sono irrilevanti alla disciplina normativa relativa al doping
8. **L'UCI, Unione Ciclistica Internazionale, ha recentemente emendato il regolamento tecnico riservandosi il diritto di utilizzare, nelle biciclette usate durante le competizioni, i cosiddetti onboard technology devices. A quale scopo?**
- A) Per contrastare il cosiddetto doping tecnologico
  - B) Per monitorare le prestazioni fisiche del ciclista
  - C) Per avvisare sui pericoli nel percorso
  - D) Per migliorare le riprese televisive
  - E) Per comunicare con gli atleti a distanza
9. **Quale delle seguenti discipline non fa parte della specialità di atletica leggera Decathlon?**
- A) Salto triplo
  - B) Salto in lungo
  - C) 400 metri piani
  - D) 110 metri ostacoli
  - E) 1500 metri piani
10. **La specialità di atletica leggera dei 110 metri ostacoli:**
- A) è esclusivamente maschile
  - B) è esclusivamente femminile
  - C) è sia maschile sia femminile
  - D) non esiste
  - E) era disputata fino al 1908, poi si è passati alla distanza dei 200 metri
11. **In cosa si differenzia la disciplina del getto del peso maschile e femminile?**
- A) Nel peso dell'attrezzo lanciato
  - B) Nella circonferenza della pedana utilizzata
  - C) Non esiste alcuna differenza
  - D) Nella tecnica di lancio
  - E) Nell'altezza del fermapiedi utilizzato in pedana
12. **La specialità dei 10 km di nuoto:**
- A) si svolge in acque aperte
  - B) è solo maschile
  - C) non è disputata alle olimpiadi
  - D) è solo femminile
  - E) si svolge con le bombole d'ossigeno



- 13. In relazione alle sostanze dopanti, cosa si intende con il termine “Proibito in competizione”?**
- A) Il periodo di tempo a cui si riferisce il termine “In competizione” è quello che inizia poco prima della mezzanotte (alle 23:59) del giorno prima di una gara in cui è previsto che l'Atleta partecipi fino alla fine della gara e del processo di raccolta del campione
  - B) Il periodo di tempo a cui si riferisce il termine “In competizione” è quello di inizio della stagione agonistica
  - C) Il periodo di tempo a cui si riferisce il termine “In competizione” è quello che inizia poco prima della mezzanotte (alle 23:59) del giorno di inizio dell'Olimpiade (inaugurazione) fino alla mezzanotte dell'ultimo giorno della stessa (spegnimento fiamma olimpica)
  - D) Il periodo di tempo a cui si riferisce il termine “In competizione” è quello che inizia dallo start fino al traguardo della gara
  - E) Il periodo di tempo a cui si riferisce il termine “In competizione” è quello che inizia poco prima della mezzanotte (alle 23:59) del giorno del controllo a sorpresa in cui è previsto che l'Atleta si renda disponibile, fino alla fine del processo di raccolta del campione
- 14. Per la disciplina anti-doping, come sono considerate le sostanze NON esplicitamente presenti in nessuna lista di divieto, ma la cui approvazione farmaceutica è ad uso esclusivo veterinario?**
- A) Sempre proibite
  - B) Mai proibite
  - C) Non disciplinate
  - D) Esplicitamente ammesse
  - E) Valutate di caso in caso
- 15. Quale dei seguenti capitoli non è presente nella Carta Olimpica?**
- A) Medagliere storico ufficiale
  - B) Missione e ruolo del CIO
  - C) Missione e ruolo delle federazioni internazionali
  - D) Regole dei giochi olimpici
  - E) Sanzioni in caso di violazione della Carta Olimpica
- 16. Quale dei seguenti sport fa il suo debutto olimpico a Parigi 2024?**
- A) Breaking
  - B) Padel
  - C) Hip hop
  - D) Singing
  - E) Baseball
- 17. Quale dei seguenti organismi olimpici è rappresentato con il termine OCOG?**
- A) Organising Committee for the Olympic Games
  - B) Olympic Committee Organization Games
  - C) OlympiC Oriental Games
  - D) Organization Culture Outstanding Games
  - E) Olympic Committee for the Organization of the Gymnic

- 18. Il caso del salto in lungo dell'atleta italiano Evangelisti ai Mondiali di Atletica del 1987, quali conseguenze ebbe?**
- A) Accertamento della frode a posteriori e retrocessione dal terzo al quarto posto
  - B) Accertamento della frode a posteriori ma podio confermato per prescrizione dei termini
  - C) Nessuna conseguenza sul risultato sportivo, solo mediatico
  - D) Nessuna conseguenza dato che la misura del salto era corretta
  - E) Accertamento della regolarità della competizione e delle medaglie inizialmente assegnate
- 19. Chi organizza i Campionati Mondiali di Nuoto?**
- A) La FINA Federazione Internazionale del Nuoto ora World Aquatics
  - B) La federazione olimpica del paese ospitante
  - C) Il Capo dello Stato della nazione ospitante
  - D) La WADA
  - E) Il CIO
- 20. Tra quali delle seguenti categorie è nominato il Garante del Codice di Comportamento sportivo?**
- A) Tra i magistrati, anche a riposo
  - B) Tra i campioni olimpici non in attività
  - C) Tra gli sportivi in attività
  - D) Tra i membri del Consiglio Nazionale CONI
  - E) Tra i membri della Giunta Nazionale CONI
- 21. Quale legge italiana stabilisce le norme antidoping?**
- A) Legge 376/2000
  - B) Legge 137/2018
  - C) Decreto legislativo 231/2007
  - D) Legge 205/2017
  - E) Legge 91/1999
- 22. Quale tra le seguenti costituisce "doping di classe S1" secondo il Codice Mondiale Antidoping?**
- A) Agenti anabolizzanti
  - B) Ormoni e modulatori metabolici
  - C) Stimolanti
  - D) Diuretici e agenti mascheranti
  - E) Beta-2 agonisti
- 23. Qual è l'ente italiano responsabile della gestione del passaporto biologico degli atleti?**
- A) NADO Italia
  - B) WADA
  - C) CONI
  - D) FMSI
  - E) NAS
- 24. Quale tra le seguenti nazioni ha vinto oltre 2000 medaglie olimpiche nei Giochi estivi?**
- A) Stati Uniti
  - B) Gran Bretagna
  - C) Francia
  - D) Cina
  - E) Germania



- 25. Molte nazioni hanno partecipato a edizioni di Giochi Olimpici estivi senza mai vincere nessuna medaglia (aggiornamento fino a Tokio 2020). La nazione che ha questo record negativo è il Principato di Monaco. A quante edizioni ha partecipato?**
- A) Oltre 20
  - B) Da 16 a 20
  - C) Da 11 a 15
  - D) Da 6 a 10
  - E) Meno di 6
- 26. L'attività calcistica femminile in Italia è iniziata ufficialmente con la costituzione dell'allora Federazione Italiana Calcio Femminile. In quale decennio?**
- A) Anni '60 del secolo scorso
  - B) Anni '50 del secolo scorso
  - C) Anni '80 del secolo scorso
  - D) Anni '90 del secolo scorso
  - E) Anni '00 del secolo attuale
- 27. Quale tra le seguenti affermazioni, relative alla categoria 'Calciatrice italiana' nella Hall of Fame del Calcio italiano, non è corretta?**
- A) Non esiste
  - B) E' stata istituita nel 2014
  - C) E' riservata alle leggende del calcio femminile italiano
  - D) Carolina Morace è presente
  - E) E' stata inserita dalla FIGC
- 28. Per ogni aspetto riguardante il gioco del Calcio, UEFA e FIFA riconoscono in Italia:**
- A) un'unica federazione sportiva
  - B) nessuna federazione sportiva
  - C) una pluralità di federazioni sportive
  - D) uffici di presidio locale di diretta emanazione
  - E) nessuna delle altre alternative è corretta
- 29. Una disciplina che contribuisce ad affermare l'identità di uno Stato:**
- A) è lo sport nazionale
  - B) non esiste
  - C) è sempre il calcio
  - D) è un retaggio storico dei paesi del blocco sovietico
  - E) nessuna delle altre alternative è corretta
- 30. Chi detta le regole del giuoco del calcio?**
- A) La FIGC in aderenza alle norme della FIFA
  - B) La Lega Serie A in aderenza alle norme della FIFA
  - C) La UEFA
  - D) La FIGC in aderenza alle norme della UEFA
  - E) La Premiere League
- 31. Quale tra le seguenti alternative costituisce l'acronimo AIA?**
- A) Associazione Italiana Arbitri
  - B) Arbitri Italiani Associati
  - C) Atletica Italiana Arbitri
  - D) Arbitri Indipendenti Associati
  - E) Associazione Indipendente Arbitri

- 32. Nel gioco del Calcio, quale, tra i seguenti organismi, organizza gli ufficiali di gara, provvedendo al loro reclutamento, formazione, inquadramento e impiego?**
- A) L'AIA
  - B) La FIGC
  - C) La Lega Arbitri
  - D) La Lega Calcio
  - E) Nessuna delle altre alternative è corretta
- 33. Quale delle seguenti alternative non è corretta?**
- A) Tutti gli ufficiali di gara di ogni disciplina sportiva afferiscono all'AIA
  - B) L'AIA è controllata dalla FIGC
  - C) L'AIA ha un proprio organigramma e un presidente
  - D) L'AIA presidia la regolarità tecnica delle partite di calcio
  - E) Nessuna delle altre alternative è corretta
- 34. Il colore dei campi di gioco del calcio artificiali, per regolamento italiano, è:**
- A) verde
  - B) indifferente
  - C) non definito
  - D) scelto dalla struttura ospitante
  - E) nessuna delle altre alternative è corretta
- 35. La Federazione italiana del Tennis da qualche tempo si chiama FITP. Cosa significa la lettera P?**
- A) Padel
  - B) Professionistico
  - C) Pratica
  - D) Professionale
  - E) Palla
- 36. La rete del tennis:**
- A) è più alta ai lati
  - B) è più alta nel centro
  - C) mantiene sempre la stessa altezza tra lati e centro
  - D) è sempre alta meno di un metro
  - E) nessuna delle altre alternative è corretta
- 37. Il tennis fa parte dei Giochi Olimpici moderni. Quando entrò a farne parte?**
- A) Dalla prima edizione del 1896
  - B) Dal 1988
  - C) Dagli anni '40 del secolo scorso
  - D) Dagli anni '30 del secolo scorso
  - E) Dagli anni '20 del secolo scorso
- 38. Il fair play:**
- A) può influenzare le classifiche nel calcio
  - B) applica principi ecosolidali nei diritti sportivi
  - C) non è interessato ai comportamenti tra i tifosi
  - D) non può mai influenzare le classifiche
  - E) aumenta l'attitudine agli accordi pre evento tra gli avversari



- 39. Durante UEFA Euro 2020 i giocatori di una squadra nazionale si radunarono intorno a un loro compagno che era collassato a terra. Questo gesto valse la vincita del FIFA fair play award del 2021. Quale era la squadra nazionale coinvolta?**
- A) Danimarca
  - B) Italia
  - C) Germania
  - D) Argentina
  - E) Francia
- 40. Alla data di dicembre 2022, quale posizione occupa la nazionale di calcio maschile italiana nel Fifa Ranking?**
- A) L'Italia è tra la sesta e la decima posizione
  - B) L'Italia è nelle prime cinque posizioni
  - C) L'Italia è oltre la ventesima posizione
  - D) L'Italia è tra la undicesima e la ventesima posizione
  - E) L'Italia non è classificata

### Test di Biologia

- 41. Indicare quale completamento è corretto. La meiosi è un processo necessario...**
- A) nella riproduzione sessuata
  - B) nella divisione di cellule somatiche
  - C) per aumentare la variabilità genetica nei cianobatteri
  - D) nella divisione dello zigote
  - E) per aumentare il numero di geni nei gameti
- 42. Dove si trova il reticolo endoplasmatico?**
- A) Solo nelle cellule eucariotiche
  - B) Solo nelle cellule animali
  - C) Solo nei protisti
  - D) In tutte le cellule
  - E) Nelle cellule vegetali e nei cianobatteri
- 43. La membrana plasmatica è semipermeabile perché il doppio strato fosfolipidico può essere attraversato per diffusione semplice solo da alcune specie chimiche come:**
- A) l'anidride carbonica
  - B) gli ioni potassio
  - C) il glicogeno
  - D) piccoli peptidi
  - E) il glucosio
- 44. Il cariotipo rappresenta:**
- A) l'assetto cromosomico di un organismo o tipo cellulare
  - B) il pedigree di un organismo o tipo cellulare
  - C) la capacità di adattamento di un organismo o tipo cellulare
  - D) il codice genetico di un organismo o tipo cellulare
  - E) l'albero filogenetico di un determinato individuo

- 45. Quale delle seguenti affermazioni sui monosaccaridi NON è corretta?**
- A) Contengono un gruppo aldeidico o un gruppo carbossilico
  - B) Sono costituiti da carbonio, ossigeno e idrogeno
  - C) Due monosaccaridi possono unirsi mediante un legame glicosidico
  - D) Se contengono sei atomi di carbonio vengono definiti esosi
  - E) Possono esistere in forma lineare o ciclica
- 46. A quale classe appartengono gli enzimi che catalizzano la formazione di legami tra molecole diverse mediante reazioni di condensazione accoppiate all'idrolisi di ATP?**
- A) Ligasi
  - B) Idrolasi
  - C) Liasi
  - D) Ossidoreduttasi
  - E) Transferasi
- 47. A quale ordine appartengono i mammiferi che depongono le uova?**
- A) Monotremi
  - B) Marsupiali
  - C) Sirenidi
  - D) Chiroteri
  - E) Cetacei
- 48. Che cos'è la trasformazione batterica?**
- A) È una ricombinazione genetica a seguito dell'acquisizione di DNA libero presente nell'ambiente extracellulare
  - B) È il trasferimento di materiale genetico da un batterio ad un altro, operato da un virus
  - C) È una modifica del DNA batterico a seguito dell'esposizione ad antibiotici e che conferisce resistenza a tali farmaci
  - D) È una mutazione genomica indotta da fattori esogeni
  - E) È un cambiamento del genoma batterico dovuto a scambio reciproco di frammenti di DNA tra due batteri
- 49. Quale dei seguenti abbinamenti NON è corretto?**
- A) Centromero – centro di organizzazione dei microtubuli
  - B) Fuso mitotico – struttura che guida i movimenti dei cromosomi metafasici
  - C) Citodieresi – divisione del citoplasma
  - D) Centriolo – struttura dell'apparato mitotico presente anche in interfase
  - E) Nucleosoma – unità base della struttura del cromosoma eucariotico
- 50. Dove sono localizzati i trasportatori di elettroni attivi durante la respirazione cellulare?**
- A) Sulla membrana interna dei mitocondri
  - B) Sulla membrana esterna dei mitocondri
  - C) Nella matrice mitocondriale
  - D) Nel citosol
  - E) Nello spazio intermembrana dei mitocondri
- 51. Per quale motivo i genetisti eseguono un *test cross*?**
- A) Per identificare il genotipo di un individuo a fenotipo dominante
  - B) Per verificare se due geni sono associati
  - C) Per verificare se un carattere è determinato dall'espressione di più geni
  - D) Per individuare i caratteri trasmessi dal cromosoma X
  - E) Per verificare se due individui appartengono alla stessa specie





**52. Quale delle seguenti affermazioni sull'enzima telomerasi è corretta?**

- A) Nella specie umana è fisiologicamente presente nelle cellule germinali e nelle cellule staminali
- B) Determina il progressivo accorciamento dei telomeri
- C) La sua azione determina il progressivo invecchiamento delle cellule somatiche
- D) Durante la sintesi del DNA blocca la replicazione delle sequenze alle estremità dei cromosomi
- E) Durante la mitosi permette di separare i cromatidi fratelli uniti dai telomeri

**53. Quale delle seguenti strutture NON è un organo endocrino?**

- A) Epididimo
- B) Timo
- C) Ipofisi
- D) Tiroide
- E) Epifisi

**54. Che cos'è il sarcomero?**

- A) L'unità strutturale e funzionare del muscolo striato
- B) La membrana che circonda le fibre muscolari
- C) La zona di connessione tra cellula nervosa e fibra muscolare
- D) La guaina che avvolge l'assone dei motoneuroni
- E) Il costituente citoplasmatico delle fibre muscolari in cui sono immerse le miofibrille.

**55. Che cos'è un pool genico?**

- A) L'insieme di tutti gli alleli presenti in una popolazione
- B) L'insieme dei geni presenti in un individuo
- C) L'insieme delle mutazioni conosciute di un gene
- D) L'insieme di tutti i caratteri dominanti presenti in un individuo
- E) L'insieme dei caratteri trasmessi alla progenie

**Test di Chimica**

**56. Il numero di elettroni di valenza dell'atomo di ossigeno è:**

- A) 6
- B) 4
- C) 2
- D) 8
- E) 12

**57. Quale dei seguenti composti è un disaccaride?**

- A) Il saccarosio
- B) Il glucosio
- C) Il fruttosio
- D) L'amido
- E) La cellulosa

**58. Un atomo di fluoro rispetto a uno di ossigeno:**

- A) ha un protone in più
- B) ha due protoni in più
- C) è meno elettronegativo
- D) è decisamente più grande
- E) ha due elettroni in più

59. Nell'ibridazione  $sp^3$  dell'atomo di carbonio quanti e quali orbitali si combinano?
- A) 4 orbitali, di tipo  $s$  e  $p$
  - B) 3 orbitali, di tipo  $s$  e  $p$
  - C) 2 orbitali, di tipo  $s$  e  $p$
  - D) 4 orbitali, di tipo  $s$ ,  $p$  e  $d$
  - E) 6 orbitali, di tipo  $s$  e  $p$
60. Per riduzione di un chetone si ottiene:
- A) un alcol secondario
  - B) un alcol primario
  - C) un acido carbossilico
  - D) un'aldeide
  - E) un etere
61. Quale delle seguenti combinazioni di sostanze chimiche disciolte in 1 L di acqua darà una soluzione con pH basico?
- A) Una mole di acido cianidrico ed una mole di idrossido di sodio
  - B) Una mole di acido cloridrico ed una mole di idrossido di sodio
  - C) Una mole di acido cloridrico e una mole di fruttosio
  - D) Una mole di cloruro di ammonio ed una mole di cloruro di sodio
  - E) Due moli di acido cloridrico ed una mole di idrossido di calcio
62. In quale tipo di orbitale si trovano gli elettroni con i seguenti numeri quantici:  $n = 4$ ,  $l = 2$ ?
- A) 4d
  - B) 4p
  - C) 4f
  - D) 4s
  - E) 4l
63. Un etere si forma attraverso una reazione di condensazione tra:
- A) due molecole di alcool
  - B) una molecola di alcool ed una di aldeide
  - C) due molecole di acidi carbossilici
  - D) due molecole di aldeidi
  - E) un alcool ed un acido carbossilico
64. L'aggiunta di saccarosio ad una soluzione contenente cloruro di alluminio:
- A) aumenta la pressione osmotica della soluzione
  - B) diminuisce la temperatura di ebollizione
  - C) altera il pH della soluzione
  - D) aumenta la tensione di vapore della soluzione
  - E) riduce la solubilità di un gas nella soluzione
65. A temperatura costante la pressione di una determinata quantità di gas perfetto viene ridotta di 5 volte rispetto al valore iniziale. Come conseguenza, il volume del gas:
- A) diventa 5 volte più grande
  - B) diventa 25 volte più grande
  - C) rimane uguale
  - D) diventa 5 volte più piccolo
  - E) diventa 25 volte più piccolo



Test di Matematica e Fisica

66. Qual è quel numero positivo  $x$  il cui doppio elevato al quadrato è uguale a 64?
- A) 4
  - B) 8
  - C) 2
  - D) 6
  - E) 32
67. Il segmento  $CD$  è  $\frac{2}{5}$  del segmento  $AB$  e la loro somma è 35 m. Qual è la misura dei due segmenti?
- A)  $AB= 25$  m;  $CD= 10$  m
  - B)  $AB= 20$  m;  $CD= 15$  m
  - C)  $AB= 22$  m;  $CD= 13$  m
  - D)  $AB= 18$  m;  $CD= 17$  m
  - E)  $AB= 26$  m;  $CD= 9$  m
68. In un rettangolo la base è il doppio dell'altezza aumentata di 3 cm e la differenza fra la base e l'altezza è 10 cm. Quanto misura il perimetro del rettangolo?
- A) 36 cm
  - B) 34 cm
  - C) 32 cm
  - D) 30 cm
  - E) 35 cm
69. Qual è il grado del polinomio:  $\frac{1}{3}a^5b^5 - 2a^4b^6 = 10a^3b^{10}$  ?
- A) 13
  - B) 33
  - C) 20
  - D) 10
  - E) 5
70. Data l'equazione
- $$\frac{x^2 + 4}{3} = \frac{2x^2 + 5x}{6}$$
- Qual è la sua soluzione?
- A) Ha soluzione  $x = \frac{8}{5}$
  - B) Ha soluzione  $x = 3$
  - C) Ha soluzione  $x = \frac{5}{8}$
  - D) Ha soluzione  $x = -\frac{8}{5}$
  - E) L'equazione non ha soluzione

- 71. Un corpo subisce una dilatazione termica. Che cosa succede alla sua massa?**
- A) Rimane costante per qualsiasi variazione di volume e temperatura
  - B) Diminuisce con l'aumentare del volume e della temperatura
  - C) Rimane costante soltanto per piccole variazioni di volume e temperatura
  - D) Diminuisce e la sua densità rimane costante
  - E) Aumenta con l'aumentare del volume e della temperatura
- 72. La resistenza termica di due conduttori metallici aventi la stessa lunghezza e la stessa sezione è:**
- A) maggiore in quella di minore conducibilità termica
  - B) minore in quella di minore conducibilità termica
  - C) maggiore in quella di maggiore conducibilità termica
  - D) direttamente proporzionale alla massa dei conduttori
  - E) la stessa
- 73. Un oggetto di massa sconosciuta viene sparato verticalmente verso l'alto con una velocità  $v_0 = 72 \text{ Km/h}$ . Assumendo  $g = 10 \text{ m/s}^2$ , qual è la massima altezza raggiunta?**
- A) 20 m
  - B) 10 m
  - C) 36 Km
  - D) 36 m
  - E) Non è possibile rispondere se non si conosce la massa
- 74. Un oggetto di massa  $m$  si trova a una altezza di 500 cm dal suolo. Se la sua energia potenziale rispetto al suolo è 350 J, quanto vale  $m$ ?**
- A) Circa 7 Kg
  - B) Circa 70 Kg
  - C) Circa 7 g
  - D) Circa 14 Kg
  - E) Circa 14 g
- 75. Un elettrone che percorre un campo magnetico in direzione parallela al campomagnetico:**
- A) Non subisce alcuna accelerazione
  - B) Subisce una accelerazione in direzione parallela alla velocità
  - C) Subisce una accelerazione in direzione perpendicolare alla velocità
  - D) Subisce una accelerazione avente componente sia parallela sia perpendicolare alla velocità
  - E) Subisce una decelerazione in direzione parallela alla velocità

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

**In tutti i quesiti proposti la soluzione è la risposta alla lettera A)**