

DIPARTIMENTO DI AGRICOLTURA, ALIMENTAZIONE E AMBIENTE

Prova di selezione per l'ammissione ai Corsi di Laurea in Scienze e Tecnologie Agrarie, Scienze e Tecnologie Alimentari, Pianificazione e Tutela del Territorio e del Paesaggio a.a. 2017-2018

VERSIONE DEL TEST



NON APRIRE

NON INIZIARE IL TEST PRIMA CHE VENGA DATO IL SEGNALE DI INIZIO PROVA

www.scanshare.it

LOGICO - MATEMATICA	12. In un corteo si contano 20 file di persone. Ogni fila è
1. Quale numero va escluso nella seguente successione:	composta da 4 persone in più della precedente. Se
7 12 21 26 29 35 40	nella prima fila vi sono 6 persone, nella
A) 7	quattordicesima quante ce ne saranno? A) 62
B) 26	58
	C) 124
2. Quale numero completa la seguente serie numerica:	13. Nell'estrarre una carta da un mazzo di 40 carte che
6, 12, 11, 22, ? A) 20	probabilità c'è che esca una figura o un cinque?
A) 20 B) 33	A) 2/3
≥ 21	™ 2/5
3. Qual è la probabilità di ottenere 9 lanciando due dadi?	c) 1/5
A) 2/21	14. Qual è la probabilità di estrarre una carta di
38 1/9	bastoni oppure una figura?
c) 2/3	A) 22/40
4. Che parte di 35 è 30?	Bk 19/40
6/7	C) 12/40
B) 5/8	15. Quale numero proposto completa correttamente la
C) 3/5	seguente proporzione:
5. Un falegname guadagna 270 euro in 3 giorni di lavoro.	MARINAIO: 47359752 = RIMA: x
Quanti giorni dovrebbe lavorare per guadagnare 810	A) 3568
euro?	Bk 3547
A) 5 giorni	C) 7961
9 giorni	BIOLOGIA
C) 7 giorni	16. Quale delle seguenti caratteristiche è comune a virus,
6. In una fattoria ci sono oche e pecore. In totale ci sono	procarioti ed eucarioti?
17 teste e 48 zampe. Quante sono le oche?	Possesso di un proprio programma genetico
A) 17	 B) Capacità di un proprio metabolismo autonomo
78 10	C) Possibilità di replicazione autonoma
C) 31	17. Come si chiama il processo che porta alla riduzione del
7. Qual è il più piccolo numero primo che divide la	numero dei cromosomi?
somma 511 + 713 ?	Meiosi Meiosi
X 2	B) Mitosi
B) 3	C) Metafase
C) 7	18. Che cosa è la partenogenesi?
8. Quale numero completa la seguente serie numerica:	La formazione di un organismo a partire da un
5, 11, 21, 43, ?	uovo non fecondato
X 85	B) L'autoriproduzione
B) 87	C) La rigenerazione di un arto amputato
C) 84	19. Quali sono i prodotti fondamentali del processo
9. Quale numero completa la seguente serie numerica:	fotosintetico?
4, 8, 32, 9, 3, ?	A) Ossigeno, glucosio e idrogeno
A) 6	Ossigeno, glucosio e acqua
B) 12	C) Glucosio e ossigeno
27	20. Dove si svolge il ciclo di Krebs?
10. Se nel numero 974 la cifra delle decine venisse	A) Nel citoplasma
scambiata con la cifra delle centinaia, il numero:	B) Nei ribosomi
diminuirebbe di 180	Nei mitocondri
B) aumenterebbe di 180	21. Che cosa si intende per filogenesi?
C) aumenterebbe di 90	A) Lo sviluppo di nuovi individui per
11. Indicare la media aritmetica dei seguenti numeri:	partenogenesi
-6, -4, 2, 7, 8	Lo sviluppo evolutivo degli organismi viventi
A) 9	C) L'insieme delle leggi dell'ereditarietà
B) 5,4	
,35k 1,4	

22,	Cosa indica il termine "fagocitosi"?	33.	Contengo	ono lo stesso numero di molecole:
	A) Un processo che permette la fuoriuscita di		_	18 g di H₂O e 18 g di NH₃
	liquidi dalle cellule		B	18 g di H₂O e 17 g di NH₃
	Un processo che permette l'ingresso di		(c)	17 g di H₂O e 17 g di NH₃
	particelle all'interno delle cellule	34.	Quali tra	i seguenti elementi non è un metallo?
	C) L'infezione dei batteri da parte di virus specifici			Sodio
23.	Di cosa mancano le cellule procariotiche?			Ossigeno
25.	At Del nucleo		/ ~	Ferro
	B) Dei ribòsomi	25		quale dei seguenti sistemi è costituito da un
	C) Del DNA	33.	solo com	
24				vino
24.	Quali cellule possiedono sia mitocondri che		_ :	aria
	cloroplasti?		-,	
	Cellule batteriche Cellule di magnificati	-	/	acqua distillata
	B) Cellule di mammiferi	36.		lettroni al massimo può contenere un livello
	Cellule vegetali			e di energia?
25.	Qual è la funzione dei ribosomi?		,	2n
	★ La sintesi proteica			2n ²
	B) La digestione enzimatica			2n + 2
	C) La fosforilazione ossidativa	37.	Gli isoto	pi del ¹² C e del ¹³ C differiscono tra loro per:
26.	Che cosa contiene il nucleo della cellula?		A)	un elettrone
	Cromosomi Cromosomi		780	un ne utron e
	B) Cloroplasti		C)	un protone
	C) Mitocondri	38.	A 250 n	nl di una soluzione 0,1 M di KCl vengono
27.	Come si chiama il rivestimento che possiedono tutte le		aggiunti	750 ml di acqua. Calcola la molarità M della
	cellule?		soluzione	e finale.
	A) Zona pellucida		A)	0,17 M
	B) Plasmodesma		B)	0,030 M
			X	0,025 M
28.		39.		o di moli contenute in 36 g di H₂O è:
28.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari?	39.	Il numer	o di moli contenute in 36 g di H₂O è: 10
28.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari?	39.	Il numero	
28.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività	39.	Il numero	10
28.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua	-	A) C)	10 2 100
	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati	39. 40.	A) C) Quale t	10 2 100 ra i seguenti campioni presenta massa
	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei	-	A) C) Quale to maggiore	10 2 100 ra i seguenti campioni presenta massa e?
	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali?	-	A) Quale t maggiore	10 2 100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg
	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio	-	A) C) Quale t maggiore B)	10 2 100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca
	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio Carboido La cellulosa	40.	A) A) C) Quale t maggiore B) C)	10 2 100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca 1,5 moli di Fe
29.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio C) La cellulosa C) Il lattosio	40.	A) Quale t maggiore B) C) Identifica	10 2 100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca
29.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio La cellulosa C) Il lattosio Quale struttura cellulare è deputata alla respirazione?	40.	A) C) Quale t maggiore B) C) Identifications:	10 2 100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca 1,5 moli di Fe a quale tra i seguenti composti è un ossido
29.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio La cellulosa C) Il lattosio Quale struttura cellulare è deputata alla respirazione? Il mitocondrio	40.	Il numero A) C) Quale to maggiore B) C) Identifications basico: A)	100 2 100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca 1,5 moli di Fe a quale tra i seguenti composti è un ossido
29.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio C) La cellulosa C) Il lattosio Quale struttura cellulare è deputata alla respirazione? Il mitocondrio B) L'alveolo	40.	A) Quale t maggiore B) C) Identifications A) B)	100 2 100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca 1,5 moli di Fe a quale tra i seguenti composti è un ossido P ₂ O ₅ Cl ₂ O
29.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio C) La cellulosa C) Il lattosio Quale struttura cellulare è deputata alla respirazione? Il mitocondrio B) L'alveolo C) Il cloroplasto	41.	A) Quale t maggiore A) C) Identifications B) A) B A) B A) A B A)	100 2100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca 1,5 moli di Fe a quale tra i seguenti composti è un ossido P ₂ O ₅ Cl ₂ O CuO
30.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio La cellulosa C) Il lattosio Quale struttura cellulare è deputata alla respirazione? Il mitocondrio B) L'alveolo C) Il cloroplasto CHIMICA	41.	Il numero A) C) Quale t maggioro B) C) Identifications basico: A) B) S Il sottolio	100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca 1,5 moli di Fe a quale tra i seguenti composti è un ossido P ₂ O ₅ Cl ₂ O CuO vello p può contenere al massimo:
30.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio La cellulosa C) Il lattosio Quale struttura cellulare è deputata alla respirazione? Il mitocondrio B) L'alveolo C) Il cloroplasto CHIMICA Quando l'atomo di cloro acquista un elettrone si	41.	Il numero A) C) Quale to maggioro B) C) Identifications basico: A) B) X Il sottolio	100 2 100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca 1,5 moli di Fe a quale tra i seguenti composti è un ossido P ₂ O ₅ Cl ₂ O CuO vello p può contenere al massimo: 6 elettroni
30.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio La cellulosa C) Il lattosio Quale struttura cellulare è deputata alla respirazione? Il mitocondrio B) L'alveolo C) Il cloroplasto CHIMICA Quando l'atomo di cloro acquista un elettrone si trasforma in uno ione che ha la stessa configurazione	41.	Il numero A) C) Quale to maggioro B) C) Identification basico: A) B) X Il sottolio B)	100 2 100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca 1,5 moli di Fe a quale tra i seguenti composti è un ossido P ₂ O ₅ Cl ₂ O CuO vello p può contenere al massimo: 6 elettroni 2 elettroni
30.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio C) La cellulosa C) Il lattosio Quale struttura cellulare è deputata alla respirazione? Il mitocondrio B) L'alveolo C) Il cloroplasto CHIMICA Quando l'atomo di cloro acquista un elettrone si trasforma in uno ione che ha la stessa configurazione elettronica dell'atomo di:	41.	Il numero A) C) Quale t maggioro B) C) Identification basico: A) B) X Il sottolio B) C)	100 2 100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca 1,5 moli di Fe a quale tra i seguenti composti è un ossido P ₂ O ₅ Cl ₂ O CuO rello p può contenere al massimo: 6 elettroni 2 elettroni 8 elettroni
30.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio La cellulosa C) Il lattosio Quale struttura cellulare è deputata alla respirazione? Il mitocondrio B) L'alveolo C) Il cloroplasto CHIMICA Quando l'atomo di cloro acquista un elettrone si trasforma in uno ione che ha la stessa configurazione elettronica dell'atomo di: A) S	41.	Il numero A) C) Quale to maggioro B) C) Identification basico: A) B) C Il sottolio B) C) Indica, to	100 2 100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca 1,5 moli di Fe a quale tra i seguenti composti è un ossido P ₂ O ₅ Cl ₂ O CuO rello p può contenere al massimo: 6 elettroni 2 elettroni 8 elettroni 8 elettroni a i seguenti, quale non è un composto ionico:
30.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio C) La cellulosa C) Il lattosio Quale struttura cellulare è deputata alla respirazione? Il mitocondrio B) L'alveolo C) Il cloroplasto CHIMICA Quando l'atomo di cloro acquista un elettrone si trasforma in uno ione che ha la stessa configurazione elettronica dell'atomo di:	41.	Il numero A) C) Quale to maggioro B) C) Identification basico: A) B) C Il sottolin B) C) Indica, tr	100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca 1,5 moli di Fe a quale tra i seguenti composti è un ossido P ₂ O ₅ Cl ₂ O CuO rello p può contenere al massimo: 6 elettroni 2 elettroni 8 elettroni 8 elettroni ra i seguenti, quale non è un composto ionico: CO
30.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio La cellulosa C) Il lattosio Quale struttura cellulare è deputata alla respirazione? Il mitocondrio B) L'alveolo C) Il cloroplasto CHIMICA Quando l'atomo di cloro acquista un elettrone si trasforma in uno ione che ha la stessa configurazione elettronica dell'atomo di: A) S Ar C) Ne	41.	Il numero A) C) Quale to maggioro B) C) Identification basico: A) B) C) Il sottolio B) C) Indica, to B)	100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca 1,5 moli di Fe a quale tra i seguenti composti è un ossido P ₂ O ₅ Cl ₂ O CuO Vello p può contenere al massimo: 6 elettroni 2 elettroni 8 elettroni 8 elettroni ra i seguenti, quale non è un composto ionico: CO KCI
30.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio La cellulosa C) Il lattosio Quale struttura cellulare è deputata alla respirazione? Il mitocondrio B) L'alveolo C) Il cloroplasto CHIMICA Quando l'atomo di cloro acquista un elettrone si trasforma in uno ione che ha la stessa configurazione elettronica dell'atomo di: A) S Ar	40. 41. 42.	Il numero A) C) Quale to maggioro B) C) Identification basico: A) B) C) Indica, to B) C)	100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca 1,5 moli di Fe a quale tra i seguenti composti è un ossido P ₂ O ₅ Cl ₂ O CuO rello p può contenere al massimo: 6 elettroni 2 elettroni 8 elettroni ra i seguenti, quale non è un composto ionico: CO KCI LiBr
30.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio C) La cellulosa C) Il lattosio Quale struttura cellulare è deputata alla respirazione? Il mitocondrio B) L'alveolo C) Il cloroplasto CHIMICA Quando l'atomo di cloro acquista un elettrone si trasforma in uno ione che ha la stessa configurazione elettronica dell'atomo di: A) S Ar C) Ne L'orientamento nello spazio di un orbitale dipende dal numero quantico:	40. 41. 42.	Il numero A) C) Quale to maggioro B) C) Identification basico: A) B) C) Il sottolio B) C) Indica, to B) C) Una boo	100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca 1,5 moli di Fe a quale tra i seguenti composti è un ossido P ₂ O ₅ Cl ₂ O CuO rello p può contenere al massimo: 6 elettroni 2 elettroni 8 elettroni a i seguenti, quale non è un composto ionico: CO KCI LiBr mbola riempita di azoto a 15 atm viene
30.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio C) La cellulosa C) Il lattosio Quale struttura cellulare è deputata alla respirazione? Il mitocondrio B) L'alveolo C) Il cloroplasto CHIMICA Quando l'atomo di cloro acquista un elettrone si trasforma in uno ione che ha la stessa configurazione elettronica dell'atomo di: A) S Ar C) Ne L'orientamento nello spazio di un orbitale dipende dal numero quantico: A) principale n	40. 41. 42.	Il numero A) C) Quale to maggioro B) C) Identification basico: A) B) C) Indica, to B) C) Una booraffredda	100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca 1,5 moli di Fe a quale tra i seguenti composti è un ossido P ₂ O ₅ Cl ₂ O CuO vello p può contenere al massimo: 6 elettroni 2 elettroni 8 elettroni 8 elettroni ra i seguenti, quale non è un composto ionico: CO KCI LiBr mbola riempita di azoto a 15 atm viene ata da 25° C a -40° C. Calcola la pressione finale
30.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio C) La cellulosa C) Il lattosio Quale struttura cellulare è deputata alla respirazione? Il mitocondrio B) L'alveolo C) Il cloroplasto CHIMICA Quando l'atomo di cloro acquista un elettrone si trasforma in uno ione che ha la stessa configurazione elettronica dell'atomo di: A) S Ar C) Ne L'orientamento nello spazio di un orbitale dipende dal numero quantico:	40. 41. 42.	Il numero A) C) Quale to maggioro B) C) Identifico basico: A) B) C) Indica, to B) C) Una boo raffreddo assumen	100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca 1,5 moli di Fe a quale tra i seguenti composti è un ossido P ₂ O ₅ Cl ₂ O CuO vello p può contenere al massimo: 6 elettroni 2 elettroni 8 elettroni 1 i seguenti, quale non è un composto ionico: CO KCI LiBr mbola riempita di azoto a 15 atm viene ata da 25° C a -40° C. Calcola la pressione finale do che il volume rimanga costante.
30.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio C) La cellulosa C) Il lattosio Quale struttura cellulare è deputata alla respirazione? Il mitocondrio B) L'alveolo C) Il cloroplasto CHIMICA Quando l'atomo di cloro acquista un elettrone si trasforma in uno ione che ha la stessa configurazione elettronica dell'atomo di: A) S Ar C) Ne L'orientamento nello spazio di un orbitale dipende dal numero quantico: A) principale n	40. 41. 42.	Il numero A) C) Quale to maggioro B) C) Identification basico: A) B) C) Indica, to B) C) Una boo raffredda assumen	100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca 1,5 moli di Fe a quale tra i seguenti composti è un ossido P ₂ O ₅ Cl ₂ O CuO vello p può contenere al massimo: 6 elettroni 2 elettroni 8 elettroni a i seguenti, quale non è un composto ionico: CO KCI LiBr mbola riempita di azoto a 15 atm viene ata da 25° C a -40° C. Calcola la pressione finale do che il volume rimanga costante. 11,72 atm
30.	Qual è la principale sorgente di energia per le attività cellulari? A) Acqua B) Proteine Carboidrati Quale carboidrato non è presente nelle cellule e nei tessuti animali? A) Il glucosio C) Il lattosio Quale struttura cellulare è deputata alla respirazione? A) Il mitocondrio B) L'alveolo C) Il cioroplasto CHIMICA Quando l'atomo di cloro acquista un elettrone si trasforma in uno ione che ha la stessa configurazione elettronica dell'atomo di: A) S Ar C) Ne L'orientamento nello spazio di un orbitale dipende dal numero quantico: A) principale n magnetico m	40. 41. 42.	Il numero A) C) Quale transgioro B) C) Identification basico: A) B) C) Indica, transpiration B) C) Una booraffredda assumen	100 ra i seguenti campioni presenta massa e? 1,5 moli di Hg 1,5 moli di Ca 1,5 moli di Fe a quale tra i seguenti composti è un ossido P ₂ O ₅ Cl ₂ O CuO vello p può contenere al massimo: 6 elettroni 2 elettroni 8 elettroni 1 i seguenti, quale non è un composto ionico: CO KCI LiBr mbola riempita di azoto a 15 atm viene ata da 25° C a -40° C. Calcola la pressione finale do che il volume rimanga costante.

- 45. Due becker contengono 100 mL di due diversi liquidi A e B. Se il punto di ebollizione di A è 84° C e quello di B è 52° C, quale delle seguenti affermazioni è corretta:
 - A) A e B evaporano con la stessa velocità
 - B) A evapora più velocemente di B
 - 🕱 B evapora più velocemente di A

FISICA

- 46. Un treno impiega 4h e 30 min a percorrere la distanza tra Roma e Milano (632 km), con una sosta a Bologna di 4 min e una sosta a Firenze di 8 min. Quanto vale la velocità media del treno sull'intero percorso?
 - 140 km/h
 - B) 150 km/h
 - C) 70 km/h
- 47. Un'asta lunga 2 m, libera di ruotare attorno a un suo estremo, è sottoposta a una forza di 10 N applicata all'altro estremo e perpendicolare all'asta. Quale forza occorrerebbe applicare all'asta se fosse lunga 5 m per ottenere lo stesso momento?
 - AT 4 N
 - B) 7 N
 - C) 5 N
- 48. Un motociclista percorre i primi 5 km del suo tragitto alla velocità costante di 15 km/h e i successivi 5 km alla velocità costante di 45 km/h. Qual è la velocità media su tutto il tragitto?
 - 30 km
 - B) 22,5 km
 - C) 60 km
- 49. Una ruota, di diametro 90 cm, sta ruotando con una pulsazione di 5,03 rad/s. Sul bordo della ruota c'è una manovella e la sua ombra si proietta verticalmente sul terreno, descrivendo un moto armonico. Calcola il periodo del moto armonico e trova l'ampiezza del moto armonico dell'ombra.
 - A) 1,54 s; 1,3 m
 - B 1,25 s; 0,90 m
 - C) 0,67 s; 4,2 m
- 50. Un criceto fa ruotare la ruota della sua gabbietta con un periodo di 1,1 s. La ruota ha raggio r = 9 cm. Calcola la velocità angolare e il valore dell'accelerazione centripeta della ruota.
 - A) 2,9 rad/s; 2,9 m/s²
 - 5,7 rad/s; 2,9 m/s2
 - C) 5,5 rad/s; 1,5 m/s²
- 51. Un automobilista fermo a un semaforo riparte nell'istante in cui scatta il verde con accelerazione costante di 2,2 m/s². Contemporaneamente un pullman sulla corsia adiacente che viaggia alla velocità costante di 11 m/s sorpassa l'automobile. Dopo quanto tempo l'automobile raggiunge il pullman? Con quale velocità l'automobile sorpassa il pullman?
 - 10 s; 22 m/s
 - B) 5 s; 10 m/s
 - C) 11,5 s; 20 m/s

- 52. Un'autocisterna viene riempita di notte, quando la temperatura è di 8° C, con 40500 L di benzina. Durante il viaggio, il Sole scalda la benzina fino a 26° C. Di quanto aumenta il volume della benzina? (coefficiente di dilatazione volumica della benzina è
 - $\alpha = 1.0 \times 10^{-3} \, ^{\circ}\text{C}^{-1}$
 - A) 650 L
 - 730 L C) 2250 L
- 53. Un vaso, che si trovava sul parapetto di un balcone al secondo piano, a 6,7 m di altezza, cade a terra. A che velocità arriva al suolo?
 - 12 m/s
 - B) 6 m/s
 - C) 1,2 m/s
- 54. Per mettere in movimento una slitta di massa m = 7,1 kg su un lago ghiacciato bisogna esercitare una forza di 6 N. Poi la slitta viene fermata per fare salire un bambino che ha una massa M = 26 kg. Qual è la nuova forza che bisogna esercitare per mettere in movimento la slitta con il bambino?
 - A) 70 N
 - 28 N
 - C) 320 N
- 55. Un'amaca da campeggio di massa 3 kg viene appesa a una corda elastica di costante 600 N/m che si allunga di 4 cm. Calcola la forza elastica della corda e la forzapeso dell'amaca.
 - 24 N; 29 N
 - B) 26 N; 18 N
 - C) 19 N; 33 N
- 56. Un'automobile ha una velocità iniziale di 108 km/h. Quando l'automobilista agisce sul pedale del freno, l'automobile inizia a rallentare con una accelerazione pari a -6 m/s². Qual è la posizione dell'automobile alla fine della frenata (rispetto a quella in cui era iniziata la frenata)?
 - A) 37,5 m
 - ₹ 75 m
 - C) 80 m
- 57. Una biglia, lasciata cadere dalla sommità di un palazzo, impiega 1,5 s ad arrivare al suolo. Quanto è alto il palazzo?
 - A) 15 m
 - B) 5 m
 - C 11 m
- 58. Un'automobile rallenta con un'accelerazione di -3 m/s² e si ferma in 200 m. Calcola la velocità iniziale dell'automobile.
 - A) 30 m/s
 - B) 11,5 m/s
 - 9K 34,6 m/s

- 59. Un bambino sale sulla slitta mentre è trascinata sull'erba e la forza richiesta per metterla in moto aumenta del 40%. Qual è la massa del piccolo passeggero?
 - A) 15 kg
 - B) 37 kg
 -)8); 20 kg

- 60. Una piattaforma rotante ha un raggio di 50 cm e descrive un angolo di 90° in un intervallo di tempo pari a 0,60 s. Calcola il valore della velocità angolare, la frequenza di rotazione della piattaforma, il periodo di rotazione della piattaforma e il modulo della velocità di un oggetto che si trova sul bordo della piattaforma.
 - A) 1,6 rad/s; 0,72 Hz; 3,9 s; 4,3 m/s
 - B) 2,1 rad/s; 0,82 Hz; 1,4 s; 2,3 m/s
 - 2,6 rad/s; 0,42 Hz; 2,4 s; 1,3 m/s

