

NTA NEET 2025

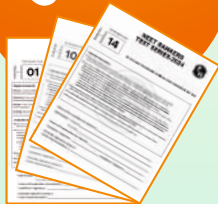


RANKERS TEST SERIES

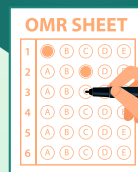
उत्तर कुंजी एवं व्याख्या

नवीनतम NEET पैटर्न पर आधारित 180 Ques.

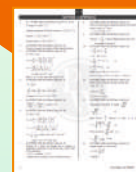
10 परीक्षा
पुस्तिका



10 OMR
पत्रक के
साथ



NCERT
संदर्भ के
साथ व्यापक
समाधान



- ▶ NEET परीक्षा प्रारूप और कठिनाई का अनुकरण, प्रश्नों की उत्कृष्ट गुणवत्ता के साथ यथार्थवादी परीक्षा अनुभव प्रदान करता है
- ▶ रैंक भविष्यवक्ता और राज्यवार कॉलेज कटऑफ के साथ स्व-मूल्यांकन पत्रक

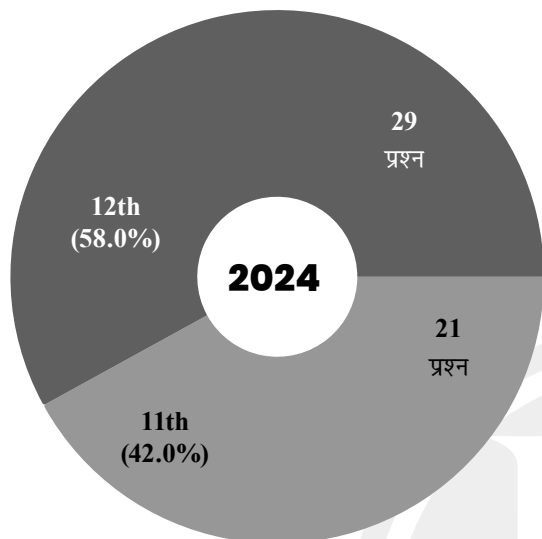
पिछले वर्ष 1 लाख +
छात्रों द्वारा प्रयास किया गया

NEET-स्तर की सटीकता और प्रामाणिक परीक्षा अनुभव के लिए
विशेषज्ञ PW अध्यापकों द्वारा सावधानीपूर्वक क्यूरेट और सत्यापित

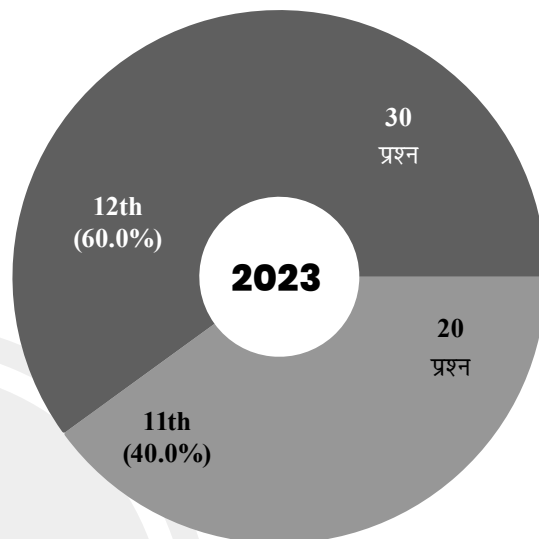
NEET रूपरेखा: परीक्षा में निपुणता के लिए पैटर्न का विश्लेषण

भौतिक विज्ञान

भौतिक विज्ञान

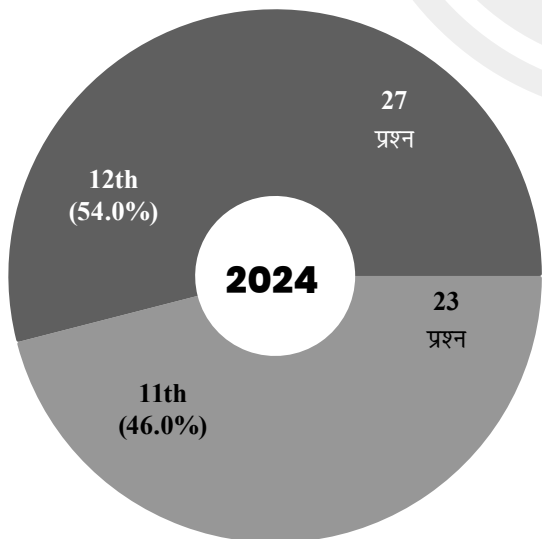


भौतिक विज्ञान

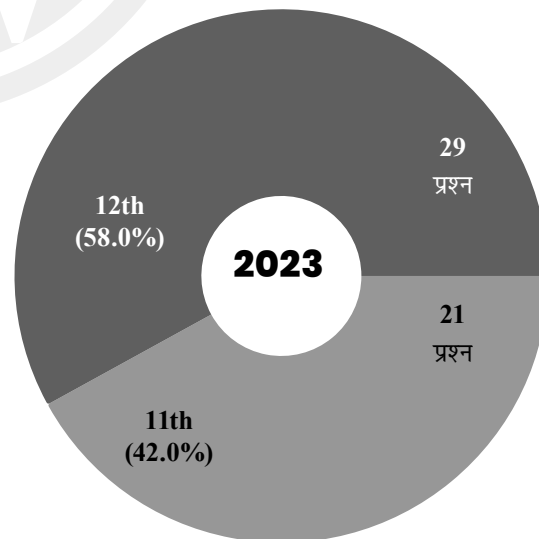


रसायन विज्ञान

रसायन विज्ञान



रसायन विज्ञान



RANK PREDICTOR FOR FULL SYLLABUS TEST

Marks	Test Booklet Code									
	01	02	03	04	05	06	07	08	09	10
720	Top	Top	Top	Top	Top	Top	Top	Top	Top	Top
710	99	96	65	72	78	110	84	92	110	105
700	1453	1394	1098	1121	1167	1527	1258	1318	1582	1480
695	2479	2426	2000	2137	2137	2576	2285	2358	2698	2524
690	4387	4245	3205	3465	3728	4504	3936	4174	4673	4415
680	7486	7357	6856	6749	7098	7812	7177	7206	7984	7634
670	14398	13875	11965	12287	12649	15429	12934	13487	15928	14709
660	21218	20709	18422	18865	19490	22602	19921	20487	23873	21837
650	29854	28910	26161	26729	27497	31109	27810	28587	31725	30698
640	38587	37897	34897	35498	35918	40198	36654	37298	40876	39487
630	47298	46765	44362	44789	45498	48392	45876	46392	49998	47928
620	59554	58676	54544	55387	55897	61567	56765	57598	62009	60398
610	69987	69209	65448	66098	67116	71987	67876	68678	73766	70754
600	84876	82876	76573	77765	78787	87102	79898	80990	88987	85876
580	104876	103965	99707	100576	101176	106876	102286	103156	106543	105476
570	115765	114865	111776	112675	113213	116109	113965	114654	116567	115935
560	126765	126453	124104	124305	124765	128456	125678	125876	128765	127765
550	141365	140876	136770	137498	137675	142217	138876	139987	142765	141876
540	153543	152765	149756	150465	151171	155543	151675	152354	155567	154876
530	165876	165374	162914	163765	163987	166465	164567	16876	166876	166256
520	178765	178456	176287	176678	176987	179765	177765	177987	179978	178999
510	194765	192876	190002	190765	191676	195787	191987	192765	195834	194876
500	207876	206789	204355	204676	205765	209176	205876	206654	210987	208678
475	246987	245387	241922	242676	242987	250456	243765	244567	251876	249765
450	288654	286876	281793	282865	284654	289765	284838	286347	290876	288876
425	335364	333789	325626	326876	328984	338654	330789	332678	340854	336864
380	455762	444532	414082	424549	430746	490654	435936	441359	515658	465834

स्व-मूल्यांकन पत्रक

पूर्ण पाठ्यक्रम परीक्षणों (परीक्षण पुस्तिका 1 से परीक्षण पुस्तिका 10 तक) के लिए प्रश्नों का अध्याय-वार वितरण प्रदान करता है, जिससे आपको अपने कमजोर अध्यायों की पहचान करने और अपने प्रदर्शन और संशोधन रणनीति को परिष्कृत करने में मदद मिलती है

भौतिक विज्ञान										
अध्याय	पुस्तिका 01	पुस्तिका 02	पुस्तिका 03	पुस्तिका 04	पुस्तिका 05	पुस्तिका 06	पुस्तिका 07	पुस्तिका 08	पुस्तिका 09	पुस्तिका 10
मात्रक एवं मापन	12 18	9	21 22 25 43	12	1 3	9 18 32	4	24 39 18	1 2	3
सरल रेखा में गति	3 28	0	18	6 38	4 19	1	42	31	4 5 6	4 5 6
समतल में गति	27	27 30 45	20 29 2	44	6	0	43	7	3 6	7 8
गति के नियम	16	12	39 40 41	0	7	11 24	6	41 12	7 8	9 10 12 44
कार्य, ऊर्जा और शक्ति	25 35 45	24 28 33 38	38 42	20 33 39	8	29 40	11 18 30	3 20	11 42	13 14
कणों के निकाय तथा घूर्णी गति	22 24 33	19 36	4	9 22 26	10 11 41	5 26 34 35	13 24 35 45	14 19 35	12 44	15
गुरुत्वाकर्षण	1 26	25	23	19 27 29	23 44	17 38	20	2	14 29	34
ठोसों के यांत्रिक गुण	14 23	11 14	0	0	14	10	5	40	15 17	16
तरलों के यांत्रिक गुण	31	3 34 44	0	0	15	0	0	0	16	17 19
द्रव्य के तापीय गुण	0	0	0	45	16 37	0	36	0	18	39
ऊष्मागतिकी	4 10	17	35	2 13	5 18 21 25	2 42	38	25 27	19 36	20
अणुगति सिद्धांत	30	32	34	7	0	0	0	32	21	21
दोलन	29 36	31 39	36 44	8 17	26	4 33 43	9	34 45	34	36



CONTENTS

1. NEET Rankers Test Series-2025 Paper-01	1-14
2. NEET Rankers Test Series-2025 Paper-02	15-28
3. NEET Rankers Test Series-2025 Paper-03	29-39
4. NEET Rankers Test Series-2025 Paper-04	40-53
5. NEET Rankers Test Series-2025 Paper-05	54-66
6. NEET Rankers Test Series-2025 Paper-06	67-79
7. NEET Rankers Test Series-2025 Paper-07	80-92
8. NEET Rankers Test Series-2025 Paper-08	93-105
9. NEET Rankers Test Series-2025 Paper-09	106-119
10. NEET Rankers Test Series-2025 Paper-10	120-131

606020



Test Booklet No.

HINDI

01

Test Booklet Code

NEET RANKERS TEST SERIES-2025



Do not open this Test Booklet until you are asked to do so.

महत्वपूर्ण निर्देश:

1. उत्तर पुस्तिका इस परीक्षा पुस्तिका के अंदर है। जब आपको परीक्षा पुस्तिका खोलने के लिए कहा जाए, तो उत्तर पुस्तिका को बाहर निकालें और मूल प्रति पर नीले/काले बॉलपॉइंट पेन से सावधानीपूर्वक विवरण भरें।
2. परीक्षा 3 घंटे की अवधि की है और परीक्षा पुस्तिका में भौतिक विज्ञान, रसायन विज्ञान और जीव विज्ञान (वनस्पति विज्ञान और जन्तु विज्ञान) से 180 बहुविकल्पीय प्रश्न (एक सही उत्तर के साथ चार विकल्प) हैं।
3. प्रत्येक प्रश्न के 4 अंक हैं। प्रत्येक सही उत्तर के लिए 4 अंक मिलेंगे जबकि गलत उत्तर के लिए 1 अंक काटा जाएगा। अधिकतम अंक 720 हैं।
4. इस पृष्ठ पर विवरण लिखने के लिए उत्तर-पत्रक पर अपने उत्तर को चिह्नित करने के लिए केवल नीले/काले बॉल प्वाइंट पेन का उपयोग करें।
5. रफ कार्य केवल परीक्षा पुस्तिका में इस उद्देश्य के लिए दिए गए स्थान पर ही किया जाना है।
6. परीक्षा पूरी होने पर, अभ्यर्थी को कमरे/हॉल से बाहर निकलने से पहले उत्तर पुस्तिका (मूल और कार्यालय प्रति) निरीक्षक को सौंपनी होगी। अभ्यर्थियों को यह परीक्षा पुस्तिका अपने साथ ले जाने की अनुमति है।
7. इस परीक्षा पुस्तिका का कोड 01 है। सुनिश्चित कर लें कि उत्तर पुस्तिका की मूल प्रति पर छपा कोड इस परीक्षा पुस्तिका पर छपे कोड के समान है। विसंगति के मामले में, अभ्यर्थी को परीक्षा पुस्तिका और उत्तर पुस्तिका दोनों को बदलने के लिए तुरंत निरीक्षक को मामले की सूचना देनी चाहिए।
8. अभ्यर्थियों को यह सुनिश्चित करना चाहिए कि उत्तर पुस्तिका मुड़ी हुई न हो। उत्तर पुस्तिका पर कोई निशान न लगाएं। परीक्षा पुस्तिका/उत्तर पुस्तिका में निर्दिष्ट स्थान के अलावा कहीं और अपना अनुक्रमांक न लिखें।
9. उत्तर पुस्तिका पर सुधार के लिए सफेद तरल पदार्थ का उपयोग स्वीकार्य नहीं है।
10. प्रत्येक अभ्यर्थी को अपना प्रवेश पत्र निरीक्षक की मांग पर दिखाना होगा।
11. कोई भी अभ्यर्थी, केन्द्र अधीक्षक या निरीक्षक की विशेष अनुमति के बिना अपनी सीट नहीं छोड़ेगा।
12. अभ्यर्थियों को अपनी उत्तर पुस्तिका ड्यूटी पर तैनात निरीक्षक को सौंपे बिना परीक्षा हॉल नहीं छोड़ना चाहिए तथा उपस्थिति पत्रक पर दो बार हस्ताक्षर (समय सहित) करने चाहिए। जिन मामलों में अभ्यर्थी ने उपस्थिति पत्रक पर दूसरी बार हस्ताक्षर नहीं किए हैं, उन्हें उत्तर पुस्तिका नहीं सौंपी गई मानी जाएगी तथा अनुचित साधन के मामले के रूप में निपटा जाएगा।
13. इलेक्ट्रॉनिक/मैन्युअल कैलकुलेटर का उपयोग वर्जित है।
14. अभ्यर्थियों को परीक्षा कक्षा/हॉल में अपने आचरण के संबंध में परीक्षा के सभी नियमों और विनियमों द्वारा नियंत्रित किया जाएगा। अनुचित साधनों के सभी मामलों को इस परीक्षा के नियमों और विनियमों के अनुसार निपटाया जाएगा।
15. किसी भी परिस्थिति में परीक्षा पुस्तिका और उत्तर पत्रक का कोई भी भाग अलग नहीं किया जाएगा।
16. अभ्यर्थी उपस्थिति पत्रक में परीक्षा पुस्तिका/उत्तर पत्रक में दिए गए सही परीक्षा पुस्तिका कोड को लिखेंगे।
17. तीन घंटे की अवधि की परीक्षा के लिए एक घंटे पांच मिनट का प्रतिपूरक समय प्रदान किया जाएगा, चाहे अभ्यर्थी (लिखने में शारीरिक रूप से अक्षम होने पर) लिपिक की सुविधा का उपयोग करें या नहीं।

अभ्यर्थी का नाम (बड़े अक्षरों में): _____

अनुक्रमांक संख्या : अंकों में: _____

: शब्दों में: _____

परीक्षा केंद्र (बड़े अक्षरों में): _____

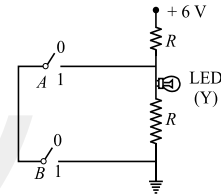
अभ्यर्थी के हस्ताक्षर: _____ निरीक्षक के हस्ताक्षर: _____

केंद्र अधीक्षक के हस्ताक्षर की प्रतिकृति मुहर

भौतिक विज्ञान

- जब किसी पिंड को भूमध्य (विषुवत) रेखा से ध्रुवों पर ले जाया जाता है, तो उसका भार;
 (1) स्थिर रहता है
 (2) बढ़ता है
 (3) घटता है
 (4) n -ध्रुव पर बढ़ता है और s -ध्रुव पर घटता है
- धारा i , लंबाई L के एक तार में प्रवाहित होती है। यदि तार को एक वृत्ताकार कुंडली में बदल दिया जाए, तो दिए गए चुंबकीय क्षेत्र B में बलाघूर्ण का अधिकतम परिमाण होगा;
 (1) $\frac{L^2 B^2 i}{2}$ (2) $\frac{L^2 B i}{2}$
 (3) $\frac{L^2 i B}{4\pi}$ (4) $\frac{L^2 B i}{2\pi}$
- एक पत्थर एक गुब्बारे से गिरता है जो 12 ms^{-1} के एकसमान वेग से नीचे आ रहा है। 10 सेकंड के बाद मुक्त-बिंदु से पत्थर का विस्थापन है; ($g = 9.8 \text{ m/s}^2$)
 (1) 490 m (2) 510 m
 (3) 610 m (4) 750 m
- एक ऊष्मा-गतिकी निकाय को दो अलग-अलग प्रक्रमों द्वारा अवस्था (P_1, V_1) से (P_2, V_2) में ले जाया जाता है। दोनों प्रक्रमों में जो राशि समान रहेगी वह होगी;
 (1) ΔQ (2) ΔW
 (3) $\Delta Q + \Delta W$ (4) $\Delta Q - \Delta W$
- हाइड्रोजन परमाणु में, यदि $n = 2$ और $n = 3$ कक्षाओं में इलेक्ट्रॉन की ऊर्जा में अंतर E है, तो हाइड्रोजन परमाणु की आयनन ऊर्जा है;
 (1) $13.2E$ (2) $7.2E$
 (3) $5.6E$ (4) $3.2E$
- यदि व्यतिकरण उत्पन्न करने वाले दो स्रोतों के आयाम अनुपात 3 : 5 है, तो उच्चिष्ठ और निम्निष्ठ पर तीव्रता का अनुपात है;
 (1) 25 : 16 (2) 16 : 1
 (3) 5 : 3 (4) 25 : 3

- 220 V, 50 Hz, AC को एक प्रतिरोधक पर लगाया जाता है। वोल्टेज (वोल्टता) का तात्क्षणिक मान है;
 (1) $220\sqrt{2} \sin 100 \pi t$
 (2) $220 \sin 100 \pi t$
 (3) $220\sqrt{2} \sin 50 \pi t$
 (4) $220 \sin 50 \pi t$
- नीचे दो कथन दिए गए हैं:
कथन-I: एक आवेश एकसमान चुंबकीय क्षेत्र में गतिमान है। आवेश पर कोई चुंबकीय बल नहीं भी लग सकता है।
कथन-II: एकसमान चुंबकीय क्षेत्र में गतिमान आवेशित कण की गतिज ऊर्जा बदल सकती है।
 उपर्युक्त कथनों के संदर्भ में, नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए:
 (1) कथन-I सही है, परंतु कथन-II गलत है।
 (2) कथन-I गलत है, परंतु कथन-II सही है।
 (3) कथन-I और कथन-II दोनों सही हैं।
 (4) कथन-I और कथन-II दोनों गलत हैं।
- खींचे गए परिपथ आरेख द्वारा दर्शाया गया सही बूलियन संक्रिया है;

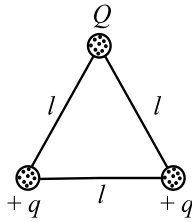


- (1) OR (2) NAND
(3) NOR (4) AND
- हाइड्रोजन गैस के लिए $C_p - C_v = a$ और ऑक्सीजन गैस के लिए $C_p - C_v = b$ तो a और b के बीच संबंध है;
 जहाँ C_p और C_v विशिष्ट ऊष्मा धारिता हैं;
 (1) $a = 16b$ (2) $a = b$
 (3) $b = 16a$ (4) $a = 4b$
- अक्षीय स्थिति में अपने केंद्र से किसी दूरी r पर एक वैद्युत द्विध्रुव के कारण विद्युत क्षेत्र E है। यदि द्विध्रुव को उसके लंबवत अक्ष के परितः 90° के कोण पर घुमाया जाए, तो उसी बिंदु पर विद्युत क्षेत्र का परिमाण होगा;
 (1) E (2) $\frac{E}{4}$
 (3) $\frac{E}{2}$ (4) $2E$

12. समीकरण $p = \frac{a-t^2}{bx}$ में $\frac{a}{b}$ की विमा, जहाँ p दाब है, x दूरी है और t समय है, होगी;

- (1) $[M^2LT^{-3}]$ (2) $[MT^{-2}]$
(3) $[LT^{-3}]$ (4) $[ML^3T^{-1}]$

13. तीन आवेश Q , $+q$ और $+q$ को आकृति में दर्शाए अनुसार l भुजा वाले समबाहु त्रिभुज के शीर्षों पर रखे गये हैं। यदि निकाय की नेट स्थिरवैद्युत ऊर्जा शून्य है, तो Q बराबर है;



- (1) $-\frac{q}{2}$ (2) $-q$
(3) $+q$ (4) $+\frac{q}{2}$

14. सूची-I को सूची-II के साथ मिलान कीजिए।

सूची-I	सूची-II
A. प्रतिबल $\times$ विकृति	I. J
B. $\frac{YA}{l}$	II. Nm^{-1}
C. Yl^3	III. Jm^{-3}
D. $\frac{Fl}{AY}$	IV. m

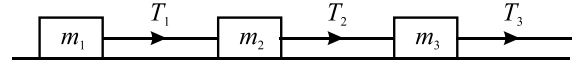
नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए:

- (1) A-III, B-II, C-I, D-IV
(2) A-III, B-II, C-IV, D-I
(3) A-II, B-I, C-III, D-IV
(4) A-II, B-III, C-IV, D-I

15. अपवाह वेग v_d का मान निम्न संबंध के अनुसार विद्युत क्षेत्र की तीव्रता के साथ परिवर्तित होता है;

- (1) $v_d \propto E$ (2) $v_d \propto \frac{1}{E}$
(3) $v_d = \text{नियतांक}$ (4) $v_d \propto E^2$

16. चित्र में दर्शाए अनुसार, घर्षण रहित मेज पर द्रव्यमान m_1 , m_2 और m_3 के तीन ब्लॉक द्रव्यमानहीन डोरियों द्वारा जुड़े हुए हैं। उन्हें बल $T_3 = 40 \text{ N}$ से खींचा जाता है। यदि $m_1 = 10 \text{ kg}$, $m_2 = 6 \text{ kg}$ और $m_3 = 4 \text{ kg}$ है, तो तनाव T_2 होगा;



- (1) 20 N (2) 40 N
(3) 10 N (4) 32 N

17. नीचे दो कथन दिए गए हैं: एक को अभिकथन (A) और दूसरे को कारण (R) द्वारा अंकित किया गया है
अभिकथन (A): जब किसी प्रकाशवैद्युत प्रयोग में आपतित विकिरण की तरंगदैर्घ्य कम कर दी जाती है, तो निरोधी विभव कम हो जाएगा।

कारण (R): तरंगदैर्घ्य में कमी के साथ, आपतित प्रकाश की ऊर्जा बढ़ती है।

उपर्युक्त कथनों के संदर्भ में, नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए:

- (1) (A) गलत है परंतु (R) सही है।
(2) (A) सही है परंतु (R) गलत है।
(3) (A) और (R) दोनों सही हैं तथा (R), (A) की सही व्याख्या है।
(4) (A) और (R) दोनों सही हैं परंतु (R), (A) की सही व्याख्या नहीं है।

18. 107.88 को 0.610 से गुणा कीजिए और परिणाम को सार्थक अंकों की सही संख्या के साथ व्यक्त कीजिए;

- (1) 65.8068 (2) 64.807
(3) 65.81 (4) 65.8

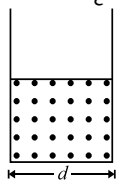
19. संधारित्र की दो प्लेटों का विभव $+10 \text{ V}$ तथा -10 V है। प्लेटों में से एक पर आवेश 40 C है। संधारित्र की धारिता है;

- (1) 2 F (2) 4 F
(3) 0.5 F (4) 0.25 F

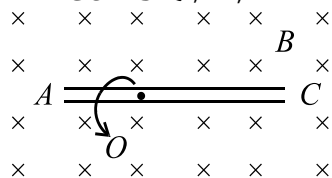
20. दो अलग-अलग संकेन्द्री लूप समान तल में स्थित हैं। बाहरी लूप में धारा दक्षिणावर्त है और समय के साथ बढ़ती है। आंतरिक लूप में प्रेरित धारा होगी;

- (1) दक्षिणावर्त
(2) शून्य
(3) वामावर्त
(4) उस किसी दिशा में जो लूप त्रिज्या के अनुपात पर निर्भर करती है

39. एक समान्तर प्लेट वायु संधारित्र की धरिता C है। जब इसे परावैद्युतांक 5 वाले परावैद्युत से आधा भरा जाता है, तो धारिता में प्रतिशत वृद्धि होगी;



- (1) 400% (2) 66.6%
(3) 33.3% (4) 200%
40. 30 cm फोकस दूरी वाले उत्तल दर्पण द्वारा बनाया गया प्रतिबिम्ब, वस्तु के आकार का एक चौथाई है। दर्पण से वस्तु की दूरी है;
(1) 30 cm (2) 90 cm
(3) 120 cm (4) 60 cm
41. एक $L-C-R$ श्रेणी AC परिपथ में, अनुनाद पर
(1) धारतीय प्रतिघात, प्रेरणिक प्रतिघात से अधिक होता है
(2) धारतीय प्रतिघात, प्रेरणिक प्रतिघात के बराबर होता है
(3) धारतीय प्रतिघात, प्रेरणिक प्रतिघात से कम होता है
(4) धारा न्यूनतम होती है
42. यदि किसी परिबद्ध पृष्ठ में प्रवेश करने और बाहर निकलने वाले वैद्युत फ्लक्स क्रमशः ϕ_1 और ϕ_2 हैं, तो पृष्ठ के अंदर वैद्युत आवेश होगा;
(1) $(\phi_1 + \phi_2)\epsilon_0$ (2) $(\phi_2 - \phi_1)\epsilon_0$
(3) $\frac{\phi_1 + \phi_2}{\epsilon_0}$ (4) $\frac{\phi_2 - \phi_1}{\epsilon_0}$
43. $4l$ लंबाई की एक चालक छड़ AC को कागज के तल में अंदर की ओर निर्देशित एकसमान चुंबकीय क्षेत्र B में एक बिंदु O के परितः घुमाया जाता है। यदि $AO = l$ और $CO = 3l$ हो, तो;

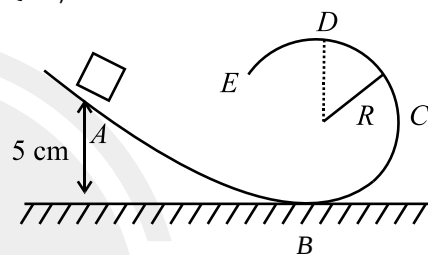


- (1) $V_A - V_O = \frac{B\omega l^2}{2}$ (2) $V_O - V_C = \frac{7}{2}B\omega l^2$
(3) $V_A - V_C = 4B\omega l^2$ (4) $V_C - V_O = \frac{9}{2}B\omega l^2$

44. 20 W/cm^2 के औसत फ्लक्स वाला प्रकाश, 20 cm^2 पृष्ठ क्षेत्रफल वाले एक अपरावर्तक पृष्ठ पर अभिलंबवत् आपतित होता है। 1 मिनट की समयावधि के दौरान पृष्ठ द्वारा प्राप्त की गई ऊर्जा है;

- (1) $12 \times 10^3 \text{ J}$
(2) $24 \times 10^3 \text{ J}$
(3) $48 \times 10^3 \text{ J}$
(4) $1.0 \times 10^3 \text{ J}$

45. एक घर्षण रहित ट्रैक $ABCDE$ त्रिज्या R का एक वृत्तीय लूप बनाते हुए समाप्त होता है। एक पिंड बिंदु A से ट्रैक पर नीचे की ओर फिसलता है जो ऊँचाई $h = 5 \text{ cm}$ पर है। लूप को सफलतापूर्वक पूरा करने के लिए किसी पिंड के लिए R का अधिकतम मान होगा;



- (1) 2 cm (2) $\frac{10}{3} \text{ cm}$
(3) $\frac{15}{4} \text{ cm}$ (4) $\frac{18}{3} \text{ cm}$

रसायन विज्ञान

46. निम्नलिखित में से किसका द्विध्रुव आघूर्ण स्थायी होगा?
(1) BF_3 (2) SiF_4
(3) SF_4 (4) XeF_4
47. हाइड्रोजन परमाणुओं में $n = 4$ से $n = 2$ के संक्रमण के अनुरूप विकिरण एक निश्चित धातु पर आपतित होता है
(कार्य फलन = 2.5 eV)। फोटो-इलेक्ट्रॉनों की अधिकतम गतिज ऊर्जा होगी;
(1) 0.5 eV (2) 2.55 eV
(3) 4.45 eV (4) 0.05 eV
48. दी गई अभिक्रिया की दिशा अग्र दिशा में होती है जब;
 $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{g})$
(1) $Q < K_C$ (2) $Q = 0$
(3) $Q = K_C$ (4) $Q > K_C$

49. नीचे दो कथन दिए गए हैं:
कथन-I: CrO_5 में, Cr की ऑक्सीकरण संख्या +10 है।
कथन-II: H_3PO_2 त्रिआधारकी अम्ल है।
 उपर्युक्त कथनों के आलोक में, नीचे दिए गए विकल्पों में से सबसे उपयुक्त उत्तर चुनें:
 (1) कथन-I सही है लेकिन कथन-II गलत है।
 (2) कथन-I गलत है लेकिन कथन-II सही है।
 (3) कथन-I और कथन-II दोनों सही हैं।
 (4) कथन-I और कथन-II दोनों गलत हैं।
50. पेरॉक्सीडेज एनहाइड्रेज एंजाइम में Se का प्रतिशत भार से 0.25% है (परमाणु भार = 78.4 u), तो पेरॉक्सीडेज एनहाइड्रेज एंजाइम का न्यूनतम आणविक भार है;
 (1) $3.136 \times 10^3 \text{ g mol}^{-1}$
 (2) 31.36 g mol^{-1}
 (3) 3136 g mol^{-1}
 (4) $3.136 \times 10^4 \text{ g mol}^{-1}$
51. नीचे दो कथन दिए गए हैं:
कथन-I: He^+ की द्वितीय कक्षा की त्रिज्या हाइड्रोजन की प्रथम कक्षा की त्रिज्या के बराबर है।
कथन-II: एक कक्षा की त्रिज्या n^2 के समानुपाती और Z के व्युत्क्रमानुपाती होती है।
 उपर्युक्त कथनों के आलोक में, नीचे दिए गए विकल्पों में से सबसे उपयुक्त उत्तर चुनें:
 (1) कथन-I सही है लेकिन कथन-II गलत है।
 (2) कथन-I गलत है लेकिन कथन-II सही है।
 (3) कथन-I और कथन-II दोनों सही हैं।
 (4) कथन-I और कथन-II दोनों गलत हैं।
52. निम्नलिखित कथनों पर विचार करें;
 (I) 2-क्लोरोएथेनोइक अम्ल, एथेनोइक अम्ल से अधिक अम्लीय है।
 (II) अम्लीय समर्थ्य क्रम:

$$\text{H}-\text{C}(=\text{O})-\text{OH} > \text{CH}_3-\text{C}(=\text{O})-\text{OH} > \text{R}-\text{C}(=\text{O})-\text{OH}$$

 (III) अम्लीय समर्थ्य क्रम:

$$\text{R}-\text{C}\equiv\text{N} < \text{R}-\text{C}(=\text{O})-\text{H} < \text{R}-\text{C}(\text{R})_2-\text{H}$$

सही कथनों का चयन करें;
 (1) I, II और III (2) केवल I और II
 (3) केवल II और III (4) केवल I और III

53. निम्नलिखित में से यौगिकों के कौन से युग्म समसंरचनात्मक हैं?
 (1) XeF_2 और IF_2^- (2) NH_3 और BF_3
 (3) CO_3^{2-} और SO_3^{2-} (4) PCl_5 और ICl_5
54. नीचे दो कथन दिए गए हैं: एक को अभिकथन (A) और दूसरे को कारण (R) कहा गया है।
अभिकथन (A): 1-ब्यूटीन में HBr मिलाने से दो प्रकाशिक समावयवी बनते हैं।
अभिकथन (R): उत्पाद में एक असममित कार्बन होता है। उपरोक्त कथनों के आलोक में नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनें:
 (1) (A) सत्य है लेकिन (R) असत्य है।
 (2) (A) असत्य है लेकिन (R) सत्य है।
 (3) (A) और (R) दोनों सत्य हैं और (R), (A) की सही व्याख्या है।
 (4) (A) और (R) दोनों सत्य हैं लेकिन (R), (A) की सही व्याख्या नहीं है।
55. निम्नलिखित में से कौन सा नाइट्रोजन युक्त यौगिक लैसें परीक्षण देता है?
 A. फेनिल हाइड्राजीन
 B. ग्लाइसिन
 C. यूरिया
 D. हाइड्राजीन
 (1) A और B (2) B और C
 (3) A और D दोनों (4) A, B और C
56. निम्नलिखित में से कौन सी अभिक्रिया मुख्य उत्पाद के रूप में एल्काइन देगी?
 (1) $\text{CH}_3\text{CBr}_2\text{CHBr}_2 \xrightarrow{\text{Zn धूल}}$
 (2) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHBr}_2 \xrightarrow{\text{एल्कोहॉलिक KOH}} \text{A} \xrightarrow{\text{NaNH}_2} \text{B}$
 (3) $\text{CH}_3\text{CHBrCH}_2\text{Br} \xrightarrow[2 \text{ eq.}]{\text{NaNH}_2}$
 (4) इनमें से सभी

- (1) (A) सत्य है लेकिन (R) असत्य है।
 (2) (A) असत्य है लेकिन (R) सत्य है।
 (3) (A) और (R) दोनों सत्य हैं और (R), (A) की सही व्याख्या है।
 (4) (A) और (R) दोनों सत्य हैं लेकिन (R), (A) की सही व्याख्या नहीं है।

86. आधुनिक आवर्त सारणी के 6वें आवर्त में, इलेक्ट्रॉनिक ऊर्जा स्तरों को निम्नलिखित किस क्रम में व्यवस्थित किया गया है

- (1) $6s < 4f < 5d < 6p$ (2) $6s < 6p < 4f < 5d$
 (3) $4f < 5d < 6s < 6p$ (4) $6s < 5d < 4f < 6p$

87. किस अणु का आबंध कोण अधिकतम है?

- (1) I_3 (2) H_2O
 (3) BF_3 (4) NH_3

88. एक क्षारीय बफर विलयन में क्षार और उसके लवण की समान सांद्रता होती है। यदि K_b का मान 10^{-5} है, तो बफर विलयन का pH होगा;

- (1) 8 (2) 10
 (3) 12 (4) 9

89. सूची-I को सूची-II से सुमेलित करें।

सूची-I (विद्युत अपघट्य)	सूची-II (वान्ट हॉफ कारक)
----------------------------	-----------------------------

- | | |
|-------------------|--------|
| A. $NaCl$ | I. 5 |
| B. $C_6H_{12}O_6$ | II. 2 |
| C. K_2SO_4 | III. 1 |
| D. $Al_2(SO_4)_3$ | IV. 3 |

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनें:

- (1) A-II, B-III, C-IV, D-I
 (2) A-III, B-II, C-IV, D-I
 (3) A-II, B-III, C-I, D-IV
 (4) A-I, B-III, C-IV, D-II

90. S_N1 अभिक्रिया के प्रति कौन सबसे कम अभिक्रियाशील है?

- (1) CH_3-Cl
 (2) $(CH_3)_3C-Cl$
 (3) $CH_2=CH-CH_2-Cl$
 (4) $C_6H_5CH_2Cl$

वनस्पति विज्ञान

91. निम्नलिखित में से कौन से कथन सही नहीं हैं ?

- I. जितना वर्गक निम्न होता है, उतनी ही अधिक विशेषताएँ उसमें शामिल सदस्यों के मध्य साझा होती हैं।
 II. गण वंशों का एक समूह है जिसमें कुछ समान विशेषताएँ होती हैं।
 III. बिल्ली और कुत्ता दोनों एक ही कुल फेलिडी में शामिल हैं।
 IV. द्विनाम पद्धति का परिचय कैरोलस लीनियस द्वारा दिया गया था।
 (1) I, II और III (2) II, III और IV
 (3) I और IV (4) II और III

92. दिए गए कवकों में से कितने कवक अलैंगिक बीजाणु के रूप में कोनिडिया उत्पन्न करते हैं?

ब्रैकेट कवक, क्लैविसेप्स, मोरेल, अस्टिलैंगो, अल्टरनेरिया, एगारिकस, पफ बॉल्स, कोलेटोट्राइकम, एस्परजिलस

- (1) तीन (2) चार
 (3) छह (4) दो

93. नीचे दो कथन दिए गए हैं:

कथन I: पुष्प एक रूपांतरित प्ररोह है जिसमें प्ररोह शीर्षस्थ विभज्योतक पुष्पीय विभज्योतक में परिवर्तित हो जाता है।

कथन II: जब एक तना शीर्ष पुष्प में परिवर्तित होता है, तो वह कभी एकल नहीं होता है।

उपरोक्त कथनों के आधार पर, दिए गए विकल्पों में से सबसे उपयुक्त उत्तर चुनें:

- (1) कथन-I सही है लेकिन कथन-II गलत है।
 (2) कथन-I गलत है लेकिन कथन-II सही है।
 (3) कथन-I और कथन-II दोनों सही हैं।
 (4) कथन-I और कथन-II दोनों गलत हैं।

94. हेटेरोक्रोमेटिन के संदर्भ में गलत विकल्प का चयन करें।

- (1) यह अच्छे ढंग से बंधे होते हैं।
 (2) यह हल्के अभिरंजित होते हैं।
 (3) यह अनुलेखित रूप से निष्क्रिय होते हैं।
 (4) केन्द्रक में उपस्थित होता है।

(e) अंडाशय की भित्ति प्रवर्धित फलभित्ति का निर्माण करती है।

- (1) (a), (c) एवं (d) (2) (b) एवं (d)
(3) (a), (b) एवं (e) (4) (c), (d) एवं (e)

122. निषेचन की प्रक्रिया में, पराग कण की पराग नलिका सामान्यतः किस विशिष्ट क्षेत्र के माध्यम से भ्रूण थैली तक पहुँचती है ताकि सफल निषेचन सुनिश्चित हो सके?

- (1) अध्यावरण (2) बीजांडकाय
(3) निभाग (4) बीजांड द्वारा

123. निम्नलिखित पुष्प सूत्र को उनके संबंधित पुष्प आरेख और उदाहरण के साथ सुमेलित करें:

पुष्पीय कुल	पुष्पीय आरेख	उदाहरण
(A) मालवेसी	1.	(i) हिबिस्कस रोसासिने- सिस
(B) ब्रैसिकेसी	2.	(ii) ब्रैसिका रापा
(C) अबेसी	3.	(iii) लेथाइरस ओडोरेटस
(D) सोलेनेसी	4.	(iv) सोलेनम नाइग्रम
(E) ग्रैमिनी	5.	(v) ट्रिटिकम ऐस्टिवम
(F) कम्पोजिट	6.	(vi) हेलिपंथस एनस

- (1) (A)-2-(i), (B)-1-(ii), (C)-4-(iii), (D)-3-(iv),
(E)-6-(v), (F)-5-(vi)
(2) (A)-3-(ii), (B)-2-(i), (C)-1-(vi), (D)-4-vi,
(E)-(5)-(v), (F)-6-(iii)
(3) (A)-1-(iii), (B)-6-(ii), (C)-5-(i), (D)-2-(vi),
(E)-3-(v), (F)-4-(iv)
(4) (A)-5-(iv), (B)-4-(ii), (C)-3-(iii), (D)-6-(iv),
(E)-1-(vi), (F)-(2)-(v)

124. मटर के पौधे में मेंडल द्वारा अध्ययन किए गए अप्रभावी लक्षण वाली सूची-II के साथ लक्षणों वाली सूची-I का मिलान करें :

सूची-I
(लक्षण)

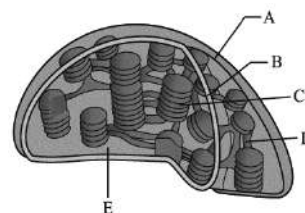
सूची-II
(अप्रभावी लक्षण)

- A. फली का रंग (i) पीला
B. बीज का रंग (ii) हरा
C. बीज का आकार (iii) झुर्रिदार
D. फली का आकार (iv) संकुचित

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनें:

- (1) A-(iv); B-(iii); C-(ii); D-(i)
(2) A-(iii); B-(iv); C-(iv); D-(i)
(3) A-(i); B-(ii); C-(iii); D-(iv)
(4) A-(ii); B-(i); C-(iii); D-(iv)

125. निम्नलिखित पांच कथनों (A से E) पर विचार करें। क्लोरोप्लास्ट नीचे दिखाया गया है। यह बताते हुए सही विकल्प चुनें कि कौन सा सही (T) और कौन सा गलत (F) है:



- A. यह अपारगम्य है।
B. यह अपेक्षाकृत कम पारगम्य है।

131. लैक ऑपरेऑन (Lac Operon) के संदर्भ में सूची-I को सूची-II से मिलाएँ:

सूची-I	सूची-II
A. <i>a</i> जीन	(i) बीटा गैलेक्टोसाइडेज
B. <i>z</i> जीन	(ii) ट्रांसएसेटाइलेज
C. नियामक जीन	(iii) प्रोटीन/एंजाइम के लिए कोड
D. संरचनात्मक जीन	(iv) दमनकारी अणु के लिए कोड

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनिए :

- (1) A-(ii); B-(i); C-(iii); D-(iv)
- (2) A-(ii); B-(i); C-(iv); D-(iii)
- (3) A-(iv); B-(iii); C-(i); D-(ii)
- (4) A-(ii); B-(iii); C-(i); D-(iv)

132. दिए गए शब्दों के संदर्भ में सही युग्म का चयन करें:

- (1) लवणता – पानी में शर्करा की सांद्रता
- (2) निलंबन – आकारिकी संरचना में परिवर्तन
- (3) पादपभक्षी – पादप रस और भागों पर भोजन करने वाला कीट
- (4) लैंगिक कपट – अंजीर के फूल

133. नीचे दो कथन दिए गए हैं: एक को अभिकथन ; द्व के रूप में और दूसरे को कारण ; द्व के रूप में चिह्नित किया गया है।

अभिकथन (A): एथिलीन पादप भागों विशेषकर पत्तियों और पुष्पों के विलगन को बढ़ावा देता है।

कथन (R): एथिलीन गहरे पानी के चावल के पौधे में तने/पर्णवृंत की तेजी से लंबाई बढ़ने को रोकती है। उपरोक्त कथनों के संदर्भ में, दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर का चयन करें:

- (1) (A) सत्य है, लेकिन (R) असत्य है।
- (2) (A) असत्य है, लेकिन (R) सत्य है।
- (3) (A) और (R) दोनों सत्य हैं और (R), (A) की सही व्याख्या है।
- (4) (A) और (R) दोनों सत्य हैं, लेकिन (R), (A) की सही व्याख्या नहीं है।

134. निम्नलिखित में से सही कथन का चयन करें।

- A. IUCN से तात्पर्य इंटरनेशनल यूनियन फॉर कंजर्वेशन ऑफ नेचर एंड नारकोटिक्स रिसोर्सज है।
 - B. IUCN (2004) के अनुसार, अब तक वर्णित पादपों और जंतुओं की कुल संख्या 1.5 मिलियन से कम है।
 - C. दर्ज की गई सभी प्रजातियों में से 22 प्रतिशत से कम जंतु हैं, जबकि पादप कुल में 70 प्रतिशत से अधिक नहीं हैं।
 - D. रॉबर्ट मेए वैश्विक प्रजातियों की विविधता लगभग 7 मिलियन बताते हैं।
- (1) केवल A
 - (2) B और C
 - (3) C और D
 - (4) केवल D

135. 1953 में, जेम्स वाटसन और फ्रांसिस क्रिक ने DNA के द्वि कुंडली मॉडल का प्रस्ताव रखा, जो जीव विज्ञान के इतिहास में एक महत्वपूर्ण क्षण था। निम्नलिखित में से किसने उनके मॉडल में योगदान दिया?

- I. विल्किंस और फैंकलिन द्वारा DNA के X-रे विवर्तन अध्ययन।
 - II. चारगाफ का नियम।
 - III. ग्रिफिथ का परिवर्तन प्रयोग।
 - IV. मेसेलसन और स्टॉल का प्रयोग।
- दिए गए विकल्पों में से सबसे उपयुक्त उत्तर का चयन करें:
- (1) केवल I, II और IV
 - (2) केवल I और II
 - (3) I, II, III और IV
 - (4) केवल III और IV

जंतु विज्ञान

136. निम्नलिखित में से किस विकल्प में सभी लैंगिक संचारित रोग होते हैं?

- (1) एड्स, सिफलिस, हैजा
- (2) ट्राइकोमोनिएसिस, मलेरिया, एड्स
- (3) गोनोरिया, हेपेटाइटिस B, क्लैमाइडियासिस
- (4) हेपेटाइटिस B, एड्स, हीमोफीलिया

137. सूची-I को सूची-II से मिलान करें :

सूची-I	सूची-II
A. मानव कोरियोनिक गोनाडोट्रोपिन	(i) पिट्यूटरी
B. रिलैक्सिन	(ii) अपरा
C. ऑक्सीटोसिन	(iii) लेडिंग कोशिकाएँ
D. एण्ड्रोजन	(iv) अंडाशय

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनिए:

- (1) A-(iv), B-(i), C-(ii), D-(iii)
- (2) A-(i), B-(ii), C-(iv), D-(iii)
- (3) A-(iii), B-(ii), C-(iv), D-(i)
- (4) A-(ii), B-(iv), C-(i), D-(iii)

138. निम्नलिखित में से कौन सा अभिसारी विकास दर्शाता है?

- (1) लेमुर और मार्सुपियल चूहे
- (2) बॉबकैट और तस्मानियाई टाइगर बिल्ली
- (3) नंबेट और मार्सुपियल छछूंदर
- (4) चींटी खोर और तस्मानियाई भेड़िया

139. जंतु जगत में सबसे प्रचुर मात्रा में पाया जाने वाला एंजाइम है:

- (1) कोलेजन
- (2) RuBisCO
- (3) ट्रिप्सिन
- (4) इंसुलिन

140. भ्रूण स्थानांतरण के लिए IVF चक्र में निम्नलिखित चरणों को अनुक्रमित करें:

- (a) भ्रूण की गुणवत्ता का मूल्यांकन
- (b) निषेचन और प्रयोगशाला में भ्रूण संवर्धन
- (c) अंडाशयों का हार्मोनल उद्दीपन
- (d) चयनित भ्रूण को गर्भाशय में स्थानांतरित करना
- (e) कई अंडाणुओं का संग्रहण

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही क्रम चुनें:

- (1) (d)-(a)-(e)-(b)-(c)
- (2) (b)-(a)-(d)-(e)-(c)
- (3) (c)-(a)-(d)-(e)-(b)
- (4) (c)-(e)-(b)-(a)-(d)

141. निम्नलिखित में से कौन से कथन सही हैं ?

- A. टेरीडोफाइट्स कोयला निक्षेप बनाते हैं।
- B. भूमि पर सबसे पहले आने वाले जीव छछूंदर (श्रु) थे।
- C. लाइकेन का उपयोग औद्योगिक प्रदूषण के संकेतक के रूप में किया जा सकता है।
- D. टायरेनोसौरस रेक्स सबसे बड़ा डायनासोर था, जिसकी ऊंचाई लगभग 20 फीट थी।

दिए गए विकल्पों में से सबसे उपयुक्त उत्तर का चयन करें:

- (1) A, B और C
- (2) B, C और D
- (3) A, C और D
- (4) A, B और D

142. नीचे दो कथन दिए गए हैं:

कथन-I: भ्रूण के विकास चरण के दौरान अंडजनन की शुरुआत होती है।

कथन-II: जोना पेल्यूसिडा प्राथमिक अंडाणु द्वारा निर्मित एक नई झिल्ली है।

उपरोक्त कथनों के आधार पर, दिए गए विकल्पों में से सबसे उपयुक्त उत्तर का चयन करें:

- (1) कथन-I सही है, लेकिन कथन-II गलत है।
- (2) कथन-I गलत है, लेकिन कथन-II सही है।
- (3) कथन-I और कथन-II दोनों सही हैं।
- (4) कथन-I और कथन-II दोनों गलत हैं।

143. सूची-I को सूची-II से मिलान करें :

सूची-I	सूची-II
A. एपिडर्मोफाइटन	(i) दाद
B. वुचेरिया	(ii) न्यूमोनिया
C. साल्मोनेला	(iii) एलिफेंटियासिस
D. स्ट्रैपटोकोकस	(iv) आंत्र ज्वर

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनिए :

- (1) A-(i), B-(iii), C-(iv), D-(ii)
- (2) A-(i), B-(ii), C-(iv), D-(iii)
- (3) A-(iii), B-(ii), C-(iv), D-(i)
- (4) A-(ii), B-(iv), C-(i), D-(iii)

The candidate should ensure that Roll No. and Test Booklet No. have been filled and marked correctly and Test Booklet Code printed in this sheet and Test Booklet is the same

ANSWER SHEET

ROLL No.									
1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
2	2	2	2	2	2	2	2	2	2
3	3	3	3	3	3	3	3	3	3
4	4	4	4	4	4	4	4	4	4
5	5	5	5	5	5	5	5	5	5
6	6	6	6	6	6	6	6	6	6
7	7	7	7	7	7	7	7	7	7
8	8	8	8	8	8	8	8	8	8
9	9	9	9	9	9	9	9	9	9
0	0	0	0	0	0	0	0	0	0

TEST BOOKLET No.							
1	1	1	1	1	1	1	1
2	2	2	2	2	2	2	2
3	3	3	3	3	3	3	3
4	4	4	4	4	4	4	4
5	5	5	5	5	5	5	5
6	6	6	6	6	6	6	6
7	7	7	7	7	7	7	7
8	8	8	8	8	8	8	8
9	9	9	9	9	9	9	9
0	0	0	0	0	0	0	0

TEST BOOKLET Code	
1	1
2	2
3	3
4	4
5	5
6	6
7	7
8	8
9	9
0	0

DECLARATION BY THE CANDIDATE

I declare that particulars and signature on this OMR Answer Sheet are mine. I further declare that I have attempted this paper with honesty and I have not used any unfair means.

Signature with time (in running handwriting)

CANDIDATE's name (in running handwriting)

MOTHER's NAME (in running handwriting)

FATHER's NAME (in running handwriting)

CANDIDATE'S LEFT HAND THUMB IMPRESSION

SIGNATURE OF INVIGILATOR'S WITH TIME

1

2

Q.No.	Response	Q.No.	Response	Q.No.	Response	Q.No.	Response
001	1 2 3 4	046	1 2 3 4	91	1 2 3 4	136	1 2 3 4
002	1 2 3 4	047	1 2 3 4	92	1 2 3 4	137	1 2 3 4
003	1 2 3 4	048	1 2 3 4	93	1 2 3 4	138	1 2 3 4
004	1 2 3 4	049	1 2 3 4	94	1 2 3 4	139	1 2 3 4
005	1 2 3 4	050	1 2 3 4	95	1 2 3 4	140	1 2 3 4
006	1 2 3 4	051	1 2 3 4	96	1 2 3 4	141	1 2 3 4
007	1 2 3 4	052	1 2 3 4	97	1 2 3 4	142	1 2 3 4
008	1 2 3 4	053	1 2 3 4	98	1 2 3 4	143	1 2 3 4
009	1 2 3 4	054	1 2 3 4	99	1 2 3 4	144	1 2 3 4
010	1 2 3 4	055	1 2 3 4	100	1 2 3 4	145	1 2 3 4
011	1 2 3 4	056	1 2 3 4	101	1 2 3 4	146	1 2 3 4
012	1 2 3 4	057	1 2 3 4	102	1 2 3 4	147	1 2 3 4
013	1 2 3 4	058	1 2 3 4	103	1 2 3 4	148	1 2 3 4
014	1 2 3 4	059	1 2 3 4	104	1 2 3 4	149	1 2 3 4
015	1 2 3 4	060	1 2 3 4	105	1 2 3 4	150	1 2 3 4
016	1 2 3 4	061	1 2 3 4	106	1 2 3 4	151	1 2 3 4
017	1 2 3 4	062	1 2 3 4	107	1 2 3 4	152	1 2 3 4
018	1 2 3 4	063	1 2 3 4	108	1 2 3 4	153	1 2 3 4
019	1 2 3 4	064	1 2 3 4	109	1 2 3 4	154	1 2 3 4
020	1 2 3 4	065	1 2 3 4	110	1 2 3 4	155	1 2 3 4
021	1 2 3 4	066	1 2 3 4	111	1 2 3 4	156	1 2 3 4
022	1 2 3 4	067	1 2 3 4	112	1 2 3 4	157	1 2 3 4
023	1 2 3 4	068	1 2 3 4	113	1 2 3 4	158	1 2 3 4
024	1 2 3 4	069	1 2 3 4	114	1 2 3 4	159	1 2 3 4
025	1 2 3 4	070	1 2 3 4	115	1 2 3 4	160	1 2 3 4
026	1 2 3 4	071	1 2 3 4	116	1 2 3 4	161	1 2 3 4
027	1 2 3 4	072	1 2 3 4	117	1 2 3 4	162	1 2 3 4
028	1 2 3 4	073	1 2 3 4	118	1 2 3 4	163	1 2 3 4
029	1 2 3 4	074	1 2 3 4	119	1 2 3 4	164	1 2 3 4
030	1 2 3 4	075	1 2 3 4	120	1 2 3 4	165	1 2 3 4
031	1 2 3 4	076	1 2 3 4	121	1 2 3 4	166	1 2 3 4
032	1 2 3 4	077	1 2 3 4	122	1 2 3 4	167	1 2 3 4
033	1 2 3 4	078	1 2 3 4	123	1 2 3 4	168	1 2 3 4
034	1 2 3 4	079	1 2 3 4	124	1 2 3 4	169	1 2 3 4
035	1 2 3 4	080	1 2 3 4	125	1 2 3 4	170	1 2 3 4
036	1 2 3 4	081	1 2 3 4	126	1 2 3 4	171	1 2 3 4
037	1 2 3 4	082	1 2 3 4	127	1 2 3 4	172	1 2 3 4
038	1 2 3 4	083	1 2 3 4	128	1 2 3 4	173	1 2 3 4
039	1 2 3 4	084	1 2 3 4	129	1 2 3 4	174	1 2 3 4
040	1 2 3 4	085	1 2 3 4	130	1 2 3 4	175	1 2 3 4
041	1 2 3 4	086	1 2 3 4	131	1 2 3 4	176	1 2 3 4
042	1 2 3 4	087	1 2 3 4	132	1 2 3 4	177	1 2 3 4
043	1 2 3 4	088	1 2 3 4	133	1 2 3 4	178	1 2 3 4
044	1 2 3 4	089	1 2 3 4	134	1 2 3 4	179	1 2 3 4
045	1 2 3 4	090	1 2 3 4	135	1 2 3 4	180	1 2 3 4

NEET RANKERS

TEST SERIES-2025



Do not open this Test Booklet until you are asked to do so.

उत्तर-कुंजी

भौतिक विज्ञान

1. (2)
2. (3)
3. (3)
4. (4)
5. (2)
6. (2)
7. (1)
8. (1)
9. (2)
10. (1)
11. (3)
12. (2)
13. (1)
14. (1)
15. (1)
16. (4)
17. (1)
18. (4)
19. (1)
20. (3)
21. (3)
22. (1)
23. (2)
24. (2)
25. (4)
26. (3)
27. (3)
28. (1)
29. (3)
30. (4)
31. (3)
32. (2)
33. (3)
34. (2)
35. (3)
36. (4)
37. (1)
38. (3)
39. (4)
40. (2)
41. (2)
42. (2)
43. (3)
44. (2)
45. (1)

रसायन विज्ञान

46. (3)
47. (4)
48. (1)
49. (4)
50. (4)
51. (2)
52. (2)
53. (1)
54. (3)
55. (4)
56. (4)
57. (2)
58. (1)
59. (3)
60. (2)
61. (1)
62. (2)
63. (1)
64. (2)
65. (2)
66. (4)
67. (3)
68. (2)
69. (1)
70. (1)
71. (3)
72. (2)
73. (1)
74. (4)
75. (1)
76. (1)
77. (1)
78. (3)
79. (2)
80. (2)
81. (1)
82. (4)
83. (4)
84. (2)
85. (2)
86. (1)
87. (1)
88. (4)
89. (1)
90. (1)

वनस्पति विज्ञान

91. (4)
92. (2)
93. (1)
94. (2)
95. (4)
96. (4)
97. (3)
98. (1)
99. (3)
100. (4)
101. (2)
102. (4)
103. (2)
104. (2)
105. (3)
106. (1)
107. (2)
108. (1)
109. (1)
110. (3)
111. (2)
112. (4)
113. (4)
114. (4)
115. (3)
116. (3)
117. (4)
118. (3)
119. (1)
120. (3)
121. (1)
122. (4)
123. (1)
124. (3)
125. (2)
126. (1)
127. (4)
128. (2)
129. (2)
130. (4)
131. (2)
132. (3)
133. (1)
134. (4)
135. (2)

जंतु विज्ञान

136. (3)
137. (4)
138. (2)
139. (2)
140. (4)
141. (3)
142. (1)
143. (1)
144. (2)
145. (4)
146. (1)
147. (2)
148. (4)
149. (1)
150. (3)
151. (1)
152. (3)
153. (2)
154. (2)
155. (2)
156. (3)
157. (1)
158. (1)
159. (1)
160. (3)
161. (1)
162. (2)
163. (1)
164. (1)
165. (2)
166. (1)
167. (3)
168. (1)
169. (3)
170. (3)
171. (2)
172. (1)
173. (3)
174. (3)
175. (3)
176. (4)
177. (1)
178. (1)
179. (1)
180. (4)

संकेत और हल

भौतिक विज्ञान

1. (2) जब किसी पिंड को भूमध्य रेखा से ध्रुवों की ओर ले जाया जाता है, तो उसका भार बढ़ जाता है, क्योंकि गुरुत्वीय त्वरण बढ़ जाता है

2. (3) बलाघूर्ण, $\tau_{\max} = NiAB = 1 \times i \times \pi r^2 \times B$

$$\left(\because 2\pi r = L \Rightarrow r = \frac{L}{2\pi} \right)$$

$$\therefore \tau_{\max} = \pi i \left(\frac{L}{2\pi} \right)^2 B = \frac{L^2 i B}{4\pi}$$

3. (3) $s = 12 \times 10 + \frac{1}{2} \times 9.8 \times (10)^2$
 $\Rightarrow s = 120 + (50 \times 9.8)$
 $= 610 \text{ m}$

4. (4) आंतरिक ऊर्जा में परिवर्तन, पथ पर निर्भर नहीं करता है, इसलिए $\Delta U = \Delta Q - \Delta W$ स्थिर रहता है

5. (2)
 $E_3 - E_2 = E$ or $E = -13.6 \left(\frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2} \right)$
 $= E_1 \left(\frac{1}{9} - \frac{1}{4} \right)$

$$\Rightarrow E = \frac{E_1}{9} - \frac{E_1}{4} \text{ or } E_1 = -7.2 \text{ eV}$$

$\therefore$ हाइड्रोजन परमाणु की आयनन ऊर्जा 7.2 eV है।

6. (2)

$$\frac{I_{\max}}{I_{\min}} = \frac{(\sqrt{I_1} + \sqrt{I_2})^2}{(\sqrt{I_1} - \sqrt{I_2})^2} = \frac{(A_1 + A_2)^2}{(A_1 - A_2)^2}$$

$$\text{दिया है, } \frac{A_1}{A_2} = \frac{3}{5}$$

$$\therefore \frac{I_{\max}}{I_{\min}} = \frac{(3+5)^2}{(3-5)^2} = \frac{64}{4} = \frac{16}{1}$$

7. (1) यहाँ, $V_{\text{rms}} = 220 \text{ V}$, $f = 50 \text{ Hz}$
 वोल्टेज का शीर्ष मान, V_0

$$= \sqrt{2} V_{\text{rms}} = 220\sqrt{2} \text{ V}$$

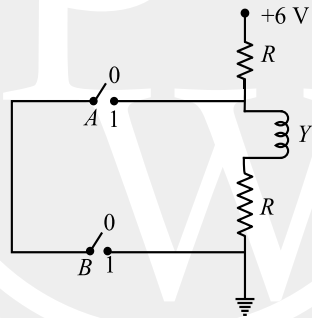
वोल्टेज का तात्क्षणिक मान है

$$V = V_0 \sin 2\pi ft = 220\sqrt{2} \sin 2\pi \times 50t$$

$$= 220\sqrt{2} \sin 100\pi t$$

8. (1) यदि आवेशित कण का वेग चुंबकीय क्षेत्र के समानांतर है तो कण पर कोई बल नहीं लगेगा।
 चुंबकीय बल वेग के लंबवत होता है इसलिए गति नहीं बदलती। अतः गतिज ऊर्जा नहीं बदलती।

9. (2) LED तब दीप्त होगी जब उसमें से विद्युत धारा प्रवाहित होगी, अर्थात् जब उसके सिरों पर वोल्टेज अधिक होगा। इससे सत्यमान तालिका बनाई जा सकती है



A	B	Y
0	0	1
0	1	1
1	0	1
1	1	0

निर्गत Y, NAND गेट के समान ही है।

10. (1) $C_p - C_v = a$ (हाइड्रोजन गैस के लिए)

$C_p - C_v = b$ (ऑक्सीजन गैस के लिए)

$$\therefore C_p - C_v = a = \frac{R}{2} \dots \text{H}_2 \text{ के लिए}$$

$$\therefore C_p - C_v = b = \frac{R}{32} \dots \text{O}_2 \text{ के लिए}$$

लिए

समीकरण (i) और (ii) की तुलना करने पर

$$a = 16b$$

11. (3) यदि द्विध्रुव को उसके लंबवत अक्ष के चारों ओर 90° के कोण से घुमाया जाए, तो दिया गया बिंदु विषुवत रेखा पर आ जाता है। इसलिए, क्षेत्र पिछले मान का आधा हो जाता है, अर्थात् $\frac{E}{2}$

12. (2) $p = \frac{a-t^2}{bx}$, जहाँ p -दाब और t -समय

$$[pbx] = [a] = [t^2]$$

$$\text{अतः, } [b] = \frac{[t^2]}{[px]}$$

$$\frac{a}{b} \text{ की विमा} = [px] = [MT^{-2}]$$

13. (1) निकाय की स्थितिज ऊर्जा,

$$U = K \frac{Qq}{l} + \frac{Kq^2}{l} + \frac{KqQ}{l} = 0$$

$$\Rightarrow \frac{Kq}{l} (Q + q + Q) = 0 \Rightarrow Q = -\frac{q}{2}$$

14. (1) प्रतिबल $\times$ विकृति = Nm^{-2}

$$= \text{Nm}^{-2} \cdot \frac{\text{m}^3}{\text{m}^3} = \text{Jm}^{-3}$$

$$\frac{YA}{l} = \frac{\text{Nm}^{-2} \text{m}^2}{\text{m}} = \text{Nm}^{-1}$$

$$Yl^3 = \text{Nm}^{-2} \text{m}^3 = \text{Nm} = \text{J}$$

$$\frac{Fl}{AY} = \frac{\text{Nm}}{\text{m}^2 \text{Nm}^{-2}} = \text{m}$$

15. (1) अपवाह वेग, $v_d = \frac{eE\tau}{m}$

$$\therefore v_d \propto E$$

16. (4) निकाय का त्वरण,

$$a = \frac{T_3}{m_1 + m_2 + m_3}$$

$$= \frac{40}{10 + 6 + 4} = 2 \text{ ms}^{-2}$$

m_3 की गति का समीकरण है

$$T_3 - T_2 = m_3 a$$

$$T_2 = T_3 - m_3 a = 40 - 4 \times 2 = 32 \text{ N}$$

17. (1) आपतित फोटॉन के λ को घटाने का अर्थ है कि आपतित प्रकाश की ऊर्जा बढ़ जाती है, अतः E_k बढ़ जाता है और इस प्रकार निरोधी विभव बढ़ जाता है।

18. (4) 107.88 और 0.610 में से सार्थक अंकों की सबसे छोटी संख्या 3 है, इसलिए गुणनफल में 3 सार्थक अंक होने चाहिए। इसलिए, सही उत्तर 65.8 है।

19. (1) समान्तर प्लेट संधारित्र में विभवान्तर,

$$V = 10 - (-10) = 20 \text{ volt}$$

$$\therefore \text{धारिता} = \frac{Q}{V} = \frac{40}{20} = 2F$$

20. (3) लेन्ज के नियम के अनुसार, प्रेरित धारा ऐसी दिशा में होगी, जिससे वह उस परिवर्तन का विरोध करेगी जिसके कारण वह उत्पन्न हुई है। इसलिए, आंतरिक लूप में प्रेरित धारा वामावर्त दिशा में होगी।

21. (3) क्रांतिक कोण,

$$\sin C = \frac{n_2}{n_1} = \frac{\lambda_1}{\lambda_2} \Rightarrow \sin C$$

$$= \frac{3500}{7000} = \frac{1}{2}$$

$$\Rightarrow C = 30^\circ$$

22. (1) किसी पिंड का जड़त्व आघूर्ण पिंड के सापेक्ष घूर्णन अक्ष की स्थिति और अभिविन्यास पर निर्भर करता है।

23. (2) पदार्थ का यंग गुणांक

$$Y = \frac{\text{रैखिक प्रतिबल}}{\text{अनुदैर्घ्य विकृति}}$$

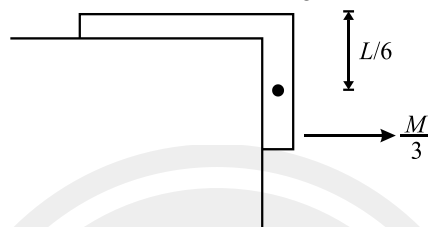
यदि अनुदैर्घ्य विकृति इकाई के बराबर है, तो

$$Y = \text{उत्पन्न रैखिक विकृति।}$$

24. (2) जब गोला झुके हुए समतल से नीचे की ओर लुढ़कता है, तो इसका कोणीय संवेग समतल के समानांतर और गोले के केंद्र से गुजरने वाली रेखा पर किसी भी बिंदु के परितः नियत रहता है। ऐसा इसलिए है क्योंकि इन बिंदुओं के परितः बलाघूर्ण शून्य है

25. (4) द्रव्यमान $\frac{M}{3}$ का द्रव्यमान केन्द्र

मेज की सतह से नीचे $\frac{L}{6}$ पर है।



$$W = mgh = \left(\frac{M}{3}\right)(g)\left(\frac{L}{6}\right) = \frac{MgL}{18}$$

26. (3) पृथ्वी की सतह पर किसी पिंड का पलायन वेग $v_e = \sqrt{\frac{2GM}{R}}$ द्वारा दिया जाता है जहाँ, G गुरुत्वीय स्थिरांक है, M ग्रह का द्रव्यमान है और R त्रिज्या है।

$$\text{जब } M' = 16M, R' = 4R,$$

तो

$$v'_e = \sqrt{\frac{2G(16M)}{(4R)}} = 2\sqrt{\frac{2GM}{R}} \Rightarrow v'_e = 2v_e$$

27. (3) दी गई सीमा, $R = 4\sqrt{3}H$

$$\Rightarrow \frac{2u^2 \sin \theta \cos \theta}{g} = 4\sqrt{3} \left(\frac{u^2 \sin^2 \theta}{2g} \right)$$

$$\Rightarrow \tan \theta = \frac{1}{\sqrt{3}}$$

$$\therefore \theta = 30^\circ$$

28. (1)

$$15 = 2t - \frac{1}{2} \times (0.1)t^2$$

$$t = 10 \text{ s और } t = 30 \text{ s}$$

प्रथम समय $t = 10 \text{ s}$ पर है

29. (3)

$$v' = \omega \sqrt{a^2 - y^2} = \omega \sqrt{a^2 - \frac{a^2}{4}} = \frac{\sqrt{3}}{2} a \omega = \frac{\sqrt{3}}{2} v$$

30. (4) जैसा कि, $pV = nRT$

$$\Rightarrow p_{H_2} = \frac{m}{M_{H_2}} \cdot \frac{RT}{V}$$

$$\text{और } p_{He} = \frac{m}{M_{He}} \cdot \frac{RT}{V}$$

$$\therefore \frac{p_{H_2}}{p_{He}} = \frac{M_{He}}{M_{H_2}} = \frac{4 \times 10^{-3}}{2 \times 10^{-3}} = 2 \Rightarrow p_{H_2} = 2p_{He}$$

31. (3) मान लीजिए कि छोटी बूंद की त्रिज्या r है और बड़ी बूंद की त्रिज्या R है। आयतन को समान करने पर

$$2 \left(\frac{4}{3} \pi r^3 \right) = \frac{4}{3} \pi R^3$$

$$\text{और } R = (2)^{1/3} \cdot r$$

अब सीमांत वेग $\propto (\text{त्रिज्या})^2$

$$\therefore v' = (2)^{2/3} v$$

32. (2)

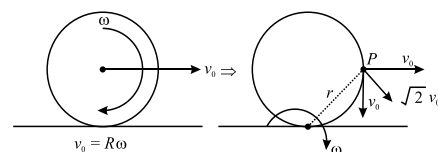
$$\text{फ्रिंज की चौड़ाई, } \beta = \frac{D\lambda}{d}$$

यदि d और D दोनों दोगुने हैं तो,

$$\beta' = \frac{(2D)\lambda}{2d} = \frac{D\lambda}{d} = \beta$$

33. (3) कण की चाल,

$$v_P = r\omega = (\sqrt{2}R)\omega = \sqrt{2}v_0$$



$$34. (2) P = \frac{V^2}{R} \Rightarrow 150 = \frac{(15)^2}{\left(\frac{2R}{2+R} \right)}$$

$$\therefore \frac{2+R}{2R} = \frac{2}{3}$$

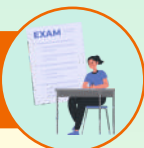
$\therefore$ प्रतिरोध, $R = 6 \Omega$

इस पुस्तिका का उपयोग कैसे करें

1

परीक्षा की परिस्थितियों का अनुकरण करें

जैसे-जैसे आप परीक्षा के करीब पहुंचें, वास्तविक परीक्षा की परिस्थितियों के समान वातावरण बनाएं।



2

पूर्ण पाठ्यक्रम की परीक्षाएँ दें

पूर्ण पाठ्यक्रम की परीक्षाएँ देने की ओर बढ़ें, अपने उत्तरों को चिह्नित करने के लिए OMR शीट का उपयोग करते हुए वास्तविक परीक्षा के परिदृश्य स्थितियों का अनुकरण करें।



3

OMR शीट और परीक्षा पुस्तिका का प्रभावी ढंग से उपयोग करें

प्रत्येक प्रश्न के लिए OMR शीट पर अपने उत्तरों को सटीक रूप से चिह्नित करने और परीक्षा पुस्तिका में सभी विवरण भरने की आदत डालें।



4

समाधानों का विश्लेषण करें और उनसे सीखें

प्रत्येक परीक्षा पूरा करने के बाद, सही उत्तरों को समझने और अपनी गलतियों से सीखने के लिए पुस्तिका में दिए गए समाधानों का ध्यानपूर्वक विश्लेषण करें।



5

अंतिम मॉक टेस्ट का विकल्प चुनें

वास्तविक NEET परीक्षा परिदृश्य का अनुकरण करने के लिए अंतिम कुछ पूर्ण पाठ्यक्रम परीक्षाओं का उपयोग अंतिम मॉक परीक्षा के रूप में करें।



6

रैंक भविष्यवक्ता का उपयोग करें

प्रत्येक परीक्षा के बाद अपने प्रदर्शन के आधार पर अपनी रैंक का अनुमान लगाने के लिए रैंक भविष्यवक्ता सुविधा का लाभ उठाएँ और अपनी अध्ययन रणनीति को तदनुसार समायोजित करें।

