

2025-26

## CHAPTER-WISE MARKING SCHEME

Tentative chapter-wise marking Scheme will help students to perform better in **IGA**. The actual marks distribution may differ depending on the prerogative of the authors/selectors/paper setters concerned.

**Class 11 Physics (20 Questions-80 Marks)** :Physical World and Measurement,Kinematics ,Laws of Motion. Work . Energy and Power ,Motion of System of Particles and Rigid Body, Gravitation, Properties of Bulk Matter, Thermodynamics, Behaviour of Perfect Gas and Kinetic Theory, Oscillations and Waves

**Class 11 Chemistry(20 Questions-80 Marks)** : Basic Concepts of Chemistry, Structure of Atom, Classification of Elements and Periodicity in Properties, Chemical Bonding and Molecular Structure

States of Matter: Gases and Liquids, Thermodynamics, Equilibrium

Redox Reactions, Hydrogen, s-Block Elements (Alkali and Alkaline Earth Metals, Some p-Block Elements (B,C,N), Organic Chemistry – Some Basic Principles and Techniques, Hydrocarbons, Environmental Chemistry

**Class 11 Biology(20 Questions-80 Marks)** :Diversity in Living World, Structural Organisation in Plants & Animals, Cell Structure and Functions , Transport , Nutrition & Growth in plants

Photosynthesis and Respiration in Plants , Digestion and absorption, Breathing and respiration, Body fluids and circulation, Excretory products and elimination, Locomotion and movement, Control and coordination.

OR

**11 CLASS MATHS(20 Questions-80 Marks)** : Sets & Functions, Algebra, Co-ordinate Geometry, Trigonometry, Limits



INDIA GENIUS AWARD  
EXAMINATION



DO NOT OPEN THIS BOOKLET UNTIL ASKED TO DO SO

TOTAL QUESTIONS : 60 TIME : 1:30 HR

NAME .....

SECTION..... IGAE ROLL NO. ....

INVIGILATOR NAME..... DATE ..... TIME.....

## INSTRUCTIONS FOR THE CANDIDATE

1. You will get additional ten minutes to fill up information about yourself on the OMR Sheet, Before the start of the Exam.
2. Write your Name, School Code, Roll No. & Mobile Number Clearly on The OMR Sheet and do not forget to sign it. We will Share your marks/Result and another information related to India Genius Award Exams (IGAE) on your Mobile Number.
3. Question Paper Comprises two sections:  
Science (30 Questions) & Maths (30 Questions), Each question carries 4 marks.
4. All questions are compulsory, there is no negative marking.
5. There is only ONE correct answer. Choose only ONE option for an answer
6. To mark your choice of answer by darkening the circles on the OMR Sheet, use HB Pencil or Blue/Black ball point pen only.
7. Return the OMR Sheet & Question Paper Booklet to the Invigilator at the end of the Exam.
8. Please Fill in Your Personal Details in the space provided on this page before attempting the paper.



बेटी पढ़ाओ  
बेटी बचाओ

Note -Question No.1 to 40 Compulsory for both Maths & Biology Aspirants...

**Q.1.** The kinetic energy of an object of mass  $m$  moving with a velocity of  $5\text{m/s}$  is  $25\text{J}$ . What will be its kinetic energy if its velocity is made  $\frac{1}{2}$  of its original?

- a)  $5.12\text{ J}$       b)  $10\text{ J}$       c)  $3.8\text{ J}$       d)  $6.02\text{ J}$

**Q-2** Certain force acting on a  $20\text{kg}$  mass changes its velocity from  $5\text{m/s}$  to  $2\text{m/s}$ . What will be the work done by the force?

- a)  $290\text{ J}$       b)  $306\text{ J}$       c)  $210\text{ J}$       d)  $250\text{ J}$

**Q.3** The acceleration produced by a force of  $5,00,000\text{dyne}$  acting on a mass of  $20\text{kg}$  in  $\text{m/s}^2$  is –

- (a)  $4$       (b)  $100$       (c)  $0.25$       (d)  $2.5$

**Q-4** An object weighs  $10\text{N}$  in air. When immersed fully in a liquid ,it weighs only  $8\text{N}$ . The weight of the liquid displaced by the object will be :

- (a)  $2\text{N}$       (b)  $8\text{N}$       (c)  $10\text{N}$       (d)  $12\text{N}$

**Q.5** How much energy does a  $100\text{W}$  electric bulb consume in one minute –

- (a)  $100\text{J}$       (b)  $600\text{J}$       (c)  $3600\text{J}$       (d)  $6000\text{J}$

**Q-6** The commercial unit of energy is :

- (a) watt      (b) kilo-watt      (c) kilo-watt-hr      (d) watt-hr

**Q-7**  $10^\circ\text{C}$  temperature is equal to

- (a)  $163\text{K}$       (b)  $10\text{K}$       (c)  $183\text{K}$       (d)  $283\text{K}$

**Q.8** Copper displaces which of the following metals from its salts solution

- (a)  $\text{ZnSO}_4$       (b)  $\text{FeSO}_4$       (c)  $\text{AgNO}_3$       (d)  $\text{NiSO}_4$

**Q-9** Ferrous sulphate on heating produces

- (a) ferric oxide      (b) carbon dioxide      (c) oxygen      (d) water

**Q-10** The incorrect statement about acids is

- (a) they give  $\text{H}^+$  ions in water      (b) they are sour in taste  
(c) they turn blue litmus red  
(d) they give pink colour with phenolphthalein

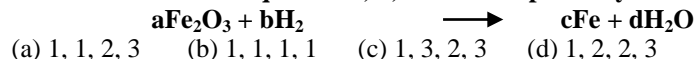
**Q-11** On dilution solution of pH of 4, its pH will

- (a) remain same      (b) increases      (c) decreases  
(d) undergo a chemical change.

**Q-12** Which of the following metals is obtained by electrolytic reduction process?

- (a) Fe      (b) Cu      (c) Ag      (d) Al

**Q-13** In the balanced equation a, b, c and d respectively are



**Q-14** Ferrous sulphate on heating produces

- (a) ferric oxide      (b) carbon dioxide      (c) oxygen      (d) water

**Q-15** The displacement made in a ray when it emerges from the glass slab is called-

- (a) normal displacement      (b) lateral displacement  
(c) instantaneous displacement      (d) none of these

**Q-16** Depth of a water tank (with water in it) appears to be 'x' cm. The actual depth is-

- (a)  $x\text{ cm}$       (b)  $> x\text{ cm}$       (c)  $< x\text{ cm}$       (d) none of these

**Q17 .** Which of the following describes the common domestic power supplied in India ?

- (a)  $220\text{V}, 100\text{Hz}$       (b)  $110\text{V}, 100\text{Hz}$       (c)  $220\text{V}, 50\text{Hz}$       (d)  $110\text{V}, 50\text{Hz}$

**Q.18.** The heating element of electric iron is made up of –

- (a) copper      (b) aluminium      (c) nichrome      (d) iron

**Q.19-** At compensation point, the photosynthetic organ

- (a) Neither absorbs  $\text{CO}_2$  nor release  $\text{O}_2$       (b) Absorbs  $\text{CO}_2$  equal to  $\text{O}_2$  released  
(c) Absorbs  $\text{CO}_2$  but does not release  $\text{O}_2$       (d) Does not absorb  $\text{CO}_2$  but release  $\text{O}_2$

**Q-20** Complete the reaction:  $\text{Zn} + 2\text{NaOH} \longrightarrow$  \_\_\_\_\_

- (a)  $\text{Zn}(\text{OH})_2 + \text{H}_2$       (b)  $\text{Na}_2\text{ZnO}_2 + \text{H}_2$   
(c)  $\text{Zn}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{O}$       (d)  $\text{Na}_2\text{ZnO}_2 + \text{Na}_2\text{O}$

**Q-21**  $\text{CO}_2$  gas along with solid (Y) is obtained when sodium salt (X) is heated. (X) is again obtained when  $\text{CO}_2$  gas is passed into aqueous solution of (Y). X and Y are

- (a)  $\text{Na}_2\text{CO}_3, \text{Na}_2\text{O}$       (b)  $\text{Na}_2\text{CO}_3, \text{NaOH}$   
(c)  $\text{NaHCO}_3, \text{Na}_2\text{CO}_3$       (d)  $\text{Na}_2\text{CO}_3, \text{NaHCO}_3$

**Q-22**  $\text{BaC}_2 + \text{N}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{A}$   $\text{CaC}_2 + \text{N}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{B}$  A and B are

- (a)  $\text{BaCN}_2, \text{CaCN}_2$       (b)  $\text{Ba}(\text{CN})_2, \text{Ca}(\text{CN})_2$   
(c)  $\text{Ba}(\text{CN})_2, \text{CaCN}_2$       (d) None is correct

**Q-23** In the following statements, select the correct statement(s)

- (a)  $\text{N}(\text{CH}_3)_3$  has pyramidal structure      (c) Both correct  
(b)  $\text{N}(\text{SiH}_3)_3$  shows planar arrangement      (d) None is correct

**Q-24** 1 mol each of  $\text{H}_3\text{PO}_2$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_3$  and  $\text{H}_3\text{PO}_4$  will neutralise respectively  $x$  mol of  $\text{NaOH}$ ,  $y$  mol of  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  and  $z$  mol of  $\text{Al}(\text{OH})_3$  (assuming all as strong electrolytes).  $x, y, z$  are in the ratio of

- (a)  $3:1.5:1$       (b)  $1:2:3$       (c)  $3:2:1$       (d)  $1:1:1$

**Q-25** Out of  $\text{SiCl}_4$ ,  $\text{TiCl}_4$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{CrO}_4^{2-}$ ,  $\text{CCl}_4$  isostructural are

- (a)  $\text{SiCl}_4, \text{TiCl}_4$       (b)  $\text{SO}_4^{2-}, \text{CrO}_4^{2-}$       (c) Both      (d) None

**Q-26**  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} \xrightarrow{\text{pH} = x} \text{CrO}_4^{2-} \xrightarrow{\text{pH} = y} \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$  pH values  $x$  and  $y$  can be (a) 4 and 5  
(b) 4 and 8      (c) 8 and 4      (d) 8 and 9

**Q-27** A solution containing one mol per liter each of  $Cu(NO_3)_2$ ,  $AgNO_3$ ,  $Hg_2(NO_3)_2$  and  $Mg(NO_3)_2$  is being electrolysed by using 2 electrodes. The values of the standard oxidation potentials in volts are  $Ag/Ag^+ = -0.8$ ;  $Hg/Hg^{2+} = -0.19$ ;  $Cu/Cu^{2+} = -0.34$ ;  $Mg/Mg^{2+} = 2.37$ . The order in which metals will be formed at the cathode will be

- (a)  $Ag, Cu, Hg, Mg$  (b)  $Ag, Hg, Cu, Mg$   
(c)  $Ag, Hg, Cu$  (d)  $Cu, Hg, Ag$

**Q-28** A quantity of electrical charge that brings about the deposition of 4.5g Al from  $Al^{3+}$  at the cathode will also produce the following volume (STP) of  $H_2$  (g) from  $H^+$  at the cathode

- (a) 44.8 L (b) 22.4 L (c) 11.2 L (d) 5.6 L

**Q-29**  $PtCl_4 \cdot 6H_2O$  can exist as a hydrated complex; 1 molal aq. solution has depression in freezing point of  $3.72^\circ$ . Assume 100% ionisation and  $K_f(H_2O) = 1.86^\circ \text{ mol}^{-1} \text{ kg}$ , then complex is

- (a)  $[Pt(H_2O)_6]Cl_4$  (b)  $[Pt(H_2O)_4Cl_2]Cl_2 \cdot 2H_2O$   
(c)  $[Pt(H_2O)_3Cl_3]Cl \cdot 3H_2O$  (d)  $[Pt(H_2O)_2Cl_4] \cdot 4H_2O$

**Q-30** Which of the following azeotropic solutions has the B.P. less than B.P. of the constituent A and B

- (a)  $CHCl_3$  and  $CH_3COCH_3$  (b)  $CS_2$  and  $CH_3COCH_3$   
(c)  $CH_3CH_2OH$  and  $CHCl_3$  (d)  $CH_3CHO$  and  $CS_2$

**Q-31** A bird is sitting on a telephone wire. Then the tension in the wire will be

- (a) Less than bird's weight (b) More than bird's weight  
(c) Equal to bird's weight (d) Zero

**Q-32** A particle moving with uniform acceleration along a straight line covers distances  $a$  and  $b$  in successive intervals of  $p$  and  $q$  seconds. The acceleration of the particle is

- (a)  $\frac{pq(p+q)}{2(bp-aq)}$  (b)  $\frac{2(aq-bp)}{pq(p-q)}$  (c)  $\frac{bp-aq}{pq(p-q)}$  (d)  $\frac{2(bp-qa)}{pq(p+q)}$

**Q-33** A disc of mass  $M$  and radius  $R$  is rotating freely at an angular velocity of  $\omega \text{ rad/sec}$ . Small balls of clay, each of mass  $m$  are dropped onto the disc at  $3/4$  of the radius at the rate of  $n$  per second. Then the angular velocity of the disc after 10 second, will be

- (a)  $\frac{\omega M}{M+9nm}$  (b)  $\frac{4M\omega}{4M+90nm}$  (c)  $\frac{8M\omega}{8M+90nm}$  (d) None of these

**Q-34** A uniform flat disc of mass  $M$  and radius  $R$  rotates about a horizontal axis through its centre with angular speed  $\omega_0$ . A chip of mass  $m$  breaks off the edge of the disc at any instant. Then the final angular speed of the disc is

- (a)  $\omega_0$  (b) Greater than  $\omega_0$  (c) Less than  $\omega_0$  (d) Zero

**Q-35** The attenuation coefficient of aluminium for soft X-rays is 1.73 per cm. Then the percentage of these X-rays that would be transmitted by an aluminium sheet 0.578 cm thick is nearly

- (a) 18% (b) 37% (c) 63% (d) 30%

**Q-36** Assuming that about 20 MeV of energy is released per fusion reaction  ${}_1H^2 + {}_1H^2 \rightarrow {}_0n^1 + {}_2He^3$  then the mass of  ${}_1H^2$  consumed per day in a fusion reactor of power 1 megawatt will be approximately

- (a) 0.1g (b) 0.01g (c) 0.001g (d) 0.0001g

**Q-37** When a hydrogen atom emits a photon in going from  $n=5$  to  $n=1$  state, its recoil speed is almost

- (a)  $10^{-4} \text{ m/s}$  (b)  $2 \times 10^{-2} \text{ m/s}$  (c)  $4 \text{ m/s}$  (d)  $8 \times 10^{-2} \text{ m/s}$

**Q-38** What will be ratio of the time periods of electrons in the ground and first excited states of the hydrogen atom

- (a)  $1/2$  (b)  $1/4$  (c)  $1/8$  (d)  $1/16$

**Q-39** The stopping potential for a source of wavelength 4000 Å, when kept at a distance of 10 cm is 1.5 V. If now the distance of the source is increased to 20 cm, then the stopping potential will be

- (a) 0.75 V (b) 1.5 V (c) 3.0 V (d) 0.37

**Q-40** An ultraviolet light bulb, emitting 400 nm and an infrared light bulb, emitting at 700 nm, each are rated at 130 W. Then the ratio of the number of photons emitted per second by the UV and IR sources is

- (a) 0.57 (b) 1.75 (c) 28 (d) 0.04

Please Select only one Section Mathematics or Biology

### Mathematics

**Q.41** A square and an equilateral triangle have equal perimeters. If the diagonal of the square is  $12\sqrt{2}cm$ , then area of the triangle is

- a)  $24\sqrt{2}cm^2$  b)  $24\sqrt{3}cm^2$  c)  $64\sqrt{3}cm^2$  d) none of these

**Q.42** Two points having same abscissa but different ordinates lie on

- a) x – axis b) y – axis  
c) a line parallel to y – axis d) none of these

**Q.43** D, E, F are the mid points of the sides BC, CA and AB respectively of  $\triangle ABC$ . Then  $\triangle DEF$  is congruent to triangle

- a) ABC b) AEF c) AFE, BFD, CDE d) none of these

**Q.44-** The vertex O of an isosceles triangle OAB lies at the origin and the equation of the base AB is  $x - y + 1 = 0$ . If  $OA = OB = 6$ , the area of the triangle OAB is

- (a)  $\sqrt{(71)/2}$  sq. units (b)  $\sqrt{(142)/2}$  sq. units (c)  $2\sqrt{(71)}$  sq. units (d)  $\sqrt{(142)}$  sq. units

**Q.45-** If the probabilities that A and B will die within a year are x and y respectively then the probability that exactly one of them will be alive at the end of the year is

- (a)  $x + y + 2xy$  (b)  $x + y + xy$  (c)  $x + y - xy$  (d)  $x + y - 2xy$

**Q.46-** If  $2x^2 + 3xy + my^2 = 0$  represents two real and mutually perpendicular lines then

- (a)  $m \in R^+$  (b)  $m \in R^-$  (c)  $m = -2$  (d) None of these

**Q.47-** The locus of the centre of a circle which cuts off an intercept of constant length on the x – axis and which passes through a fixed point on the y – axis is

- (a) Circle (b) Parabola (c) Ellipse (d) Hyperbola

**Q.48-** The centre of the circle  $r^2 = 2 - 4r \cos \theta + 6r \sin \theta$  is

- (a) (2, 3) (b) (-2, 3) (c) (-2, -3) (d) (2, -3)

**Q.49-** Let A' denotes the transpose of a matrix A, then which of the following statements is not correct

- (a)  $(AB)' = A'B'$  (b)  $(A')' = A$  (c)  $(A - B)' = A' - B'$  (d)  $(kA)' = kA'$

**Q.50-** If  $\log(1 - x + x^2) = a_1x + a_2x^2 + a_3x^3 + \dots$ , then  $a_n$ , when n is not a multiple of 3, is equal to

- (a)  $(-1)^n \cdot 1/n$  (b)  $1/n$  (c)  $2/n$  (d) None of these

**Q.51-** Perimeter of parallelogram whose sides are a & b is

- (a) a + b (b) 2( a + b) (c) 2 (a X b) (d) None.

Q 52  $\frac{3}{4} \div 2\frac{1}{4}$  of  $\frac{2}{3} - \frac{\frac{1}{2} - \frac{1}{3}}{\frac{1}{2} + \frac{1}{3}} \times 3\frac{1}{3} + \frac{5}{6} = ?$

- (a)  $\frac{7}{18}$  (b)  $\frac{49}{54}$  (c)  $\frac{2}{3}$  (d)  $\frac{1}{6}$

Q 53  $\frac{1}{10}$  of a pole is coloured red,  $\frac{1}{20}$  white,  $\frac{1}{30}$  blue,  $\frac{1}{40}$  black,  $\frac{1}{50}$  violet,  $\frac{1}{60}$  yellow and the rest is green. If the length of the green protin of

the pole is 12.08 metres, then the length of the pole is :

- (a) 16 m (b) 18 m (c) 20 m (d) 30 m

Q 54 In an examination, a student was asked to find  $\frac{3}{14}$  of a certain number.

By mistake, he found  $\frac{3}{4}$  of that number. His answer was 150 more than the correct answer. The number is :

- (a) 180 (b) 240 (c) 280 (d) 290

Q 55 Peter gave one-fourth of the amount he had to Michael. Michael in turn gave half of what he received from Peter to Sam. If the difference between the remaining amount with Peter and the amount received by Sam is Rs. 500, how much did Michael receive from Peter ?

- (a) Rs. 100 (b) Rs. 200 (c) Rs. 400 (d) Data inadequate

Q 56 A boy read  $\frac{3}{8}$ th of a book on day and  $\frac{4}{5}$ th of the remainder on another day. If there were 30 pages unread, how many pages did the book contain ?

- (a) 240 (b) 300 (c) 600 (d) None of these

**Q.57- Among the following which is the greatest unit of area.**

- (a)  $m^2$  (b)  $Km^2$  (c) hectares. (d) are.

**Q.58- If volume of cube is V, then its side (in terms of V) is:**

- (a)  $\sqrt{V}$  (b)  $\sqrt[3]{V}$  (c)  $(V)^3$  (d) None.

**Q.59- The capacity of cubical container is 6 litres, then the length of its edge is\_\_\_\_\_.**

- (a) 2m (b) 8m (c) 0.2m (d) None.

**Q.60- Half the product of longer diagonal and the sum of the perpendicular distance drawn from opposite vertices to the longer diagonal, is the area of\_\_\_\_\_**

- (a) general quadrilateral (b) rhombus  
(c) parallelogram (d) None.

## Section 2

## BIOLOGY

**Q.41- Which of the blood vessels are the thinnest of all**

- (a) Lymph vessel (b) Arteries (c) Veins (d) Capillaries

**Q.42- The center of sense of smell in the brain is**

- (a) Mid brain (b) Olfactory lobe (c) Cerebellum (d) Cerebrum

**Q.43- Photoperiodism is controlled by**

- (a) Ethylene (b) Phytochrome (c) Abscissic acid (d) Cytokinin

**Q44 If the grana of chloroplast are removed then the most affected process is**

- (a) photophosphorylation (b) Hill reaction (c) EMP cycle (d) b and c

**Q45 To produce one glucose molecule; the Calvin cycle operates for**

- (a) Once (b) Thrice (c) Six times (d) Twelve times

**Q46 Auxins can be Inactivated by**

- (a) X rays (b) U.V. rays (c) Gamma ray (d) All

**Q.47- Diabetes insipidus is caused by**

- (a) Over secretion of ADH (b) Over secretion of oxytocin  
(c) Under secretion of ADH (d) Under secretion of oxytocin

**Q-48 White fibres of connective tissue are made up of**

- (a) Elastin (b) Reticular fibre (c) Collagen Phloem (d) Myosin

**Q.49- Which of the following tissue is composed of mainly dead cells?**

- (a) Cortex (b) Epidermis (c) Xylem Phloem (d) Endodermis

**Q.50- Wax gland of honey bees are present in**

- (a) Queen (b) Drones (c) Workers Phloem (d) Both a & c

**Q.51- Rinder pest disease of poultry is caused by**

- (a) Insects (b) Bacteria (c) Virus (d) Protozoa

**Q52- Collenchyma mainly forms**

- (a) Hypodermis (b) Epidermis (c) Phloem (d) Inner cortex

**Q53 When boiled in the water collagen changes into**

- (a) Gelatin (b) Reticulin (c) Elastin Phloem (d) Myosin

**Q54 Prototherians evolved from**

- (a) Eutheria (b) Amphibia (c) Bird (d) Reptelia

**Q55 The intestinal bacteria synthesize which of the following**

- (a) Vitamin A (b) Vitamin B & E (c) Vitamin B (d) No Synthesis

**Q56 If a frog is transferred from 20°C to 30°C temperature, its body temperature will be**

- (a) 25°C (b) 15°C (c) 30°C (d) Unchanged

**Q57 Jacobson's organ is related with**

- (a) Touch (b) Smell (c) Heat (d) Brain

**Q58 Plasma membrane is negatively charged due to the presence of**

- (a) Sialic acid (b) Carboxyl group (c) Phosphate group (d) Amino group

**Q59 In Cucurbita stem the pericycle is**

- (a) Parenchymatous (b) Collenchymatous (c) Aerenchymatous (d) Sclerenchymatous

**Q60 The transpiration is completely absent in**

- (a) Algae (b) Submerged Hydrophytes (c) Fungi (d) All



IGA  
IN  
MEDIA

LUCKNOW  
AGRA  
GORAKHPUR  
MAINPURI  
VARANASI  
ETAWAH  
AURIYA  
KANPUR  
SIDDARTH  
NAGAR  
SULTANPUR  
GONDA  
BASTI  
PRAYAGRAJ  
FIROZABAD  
& MORE

## दैनिक जागरण

इंडिया जीनियस अवार्ड में मेधावी पुरस्कृत



लखनऊ : प्रयास स्टूडेंट वेलफेयर सोसाइटी की ओर से वृंदावन कालोनी के होली पब्लिक स्कूल में इंडिया जीनियस अवार्ड की शुरुआत हुई। मुख्य अतिथि राज्य महिला आयोग की अध्यक्ष बबिता सिंह, एमएलसी पवन

सिंह चौहान, भाजपा के प्रवक्ता हरीश चंद्र श्रीवास्तव, होली पब्लिक स्कूल के संजय तोमर ने कार्यक्रम का उद्घाटन किया। संयुक्त रूप से अपनी कक्षा में प्रथम तीन स्थान पाने वाले सभी छात्रों को सिल्वर व ब्राँज मेडल दिए। वि

## अमर उजाला

मिला सम्मान तो बच्चों के खिले चेहरे



लखनऊ। प्रयास स्टूडेंट वेलफेयर सोसाइटी की ओर से सोमवार को इंडिया जीनियस आवाज कार्यक्रम के तहत बच्चों को सम्मानित किया गया। वृंदावन कालोनी स्थित होली पब्लिक स्कूल के प्रांगण में आयोजित कार्यक्रम के दौरान मुख्य अतिथि के रूप में राज्य महिला आयोग की अध्यक्ष डॉ. बबिता सिंह, एमएलसी पवन सिंह चौहान, बीजेपी प्रवक्ता हरीश चंद्र श्रीवास्तव, आयोजक अमित श्रीवास्तव व डॉ. दीपिका श्रीवास्तव ने कार्यक्रम की शुरुआत की। 200 छात्र-छात्राओं को सिल्वर गोल्ड व ब्राँज मेडल देकर सम्मानित किया गया। (संवाद)

लखनऊ, मंगलवार, 1 जुलाई 2025

10

शहर 30s



प्रयास स्टूडेंट वेलफेयर सोसाइटी की ओर से लोगों को सम्मानित किया गया।

## शिवांश बने इंडिया के जीनियस

लखनऊ। प्रयास स्टूडेंट वेलफेयर सोसाइटी की ओर से होली पब्लिक स्कूल में इंडिया जीनियस आवाज कार्यक्रम में इटावा स्थित स्वामी विवेकानंद स्कूल के छात्र आनंद को इंडिया जीनियस का खिताब मिला। डिप्टी सीएम ब्रजेश पाठक, मंत्री जयवीर सिंह, राज्य महिला आयोग की अध्यक्ष डॉ. बबिता सिंह व एमएलसी पवन सिंह और भाजपा के प्रवक्ता हरिश्चंद्र श्रीवास्तव ने शिवांश को लैपटॉप व अन्य को नवाजा। आयोजक अमित श्रीवास्तव, स्कूल के संजय तोमर, सत्य प्रकाश आदि रहे।

## देश प्रतिदिन

हिन्दी दैनिक

लखनऊ, मंगलवार 01

## स्वामी विवेकानंद स्कूल के शिवांश आनंद बने इंडिया के जीनियस, सीएमएस के अयनांश श्रीवास्तव जिला टॉपर



देश प्रतिदिन  
लखनऊ। आतिथीय पत्र, होली पब्लिक स्कूल, वृंदावन कालोनी

आयोजक की शुरुआत कार्यक्रम के मुख्य अतिथि बना उस्ता प्रदेव, पननीप डॉ. बबिता सिंह (अध्यक्ष) प्रयास स्टूडेंट

एस एस सी, सोनापुर, सी हरीश चंद्र श्रीवास्तव, प्रवक्ता भारतीय जनता पार्टी, सी संजय तोमर, सीजेपी प्रवक्ता हरीश चंद्र

श्रीवास्तव व डॉ. दीपिका श्रीवास्तव ने कार्यक्रम का उद्घाटन किया। कार्यक्रम में 200 छात्र-छात्राओं को सिल्वर गोल्ड व ब्राँज मेडल देकर सम्मानित किया गया। (संवाद)

इली. रविशंकर  
10 जुलाई 2025  
नगर संस्कार  
भूख न 7.00  
भूख न 7.00

www.jagran.com

रिटायरमेंट : जल्दी या देरी से आपकी मुरावा

13

रिटायरमेंट : जल्दी या देरी से आपकी मुरावा

13

## दैनिक जागरण

## इंडिया जीनियस अवार्ड से सम्मानित हुई प्रधानाचार्य

जागरण संवाददाता, इटावा: प्रयास स्टूडेंट वेलफेयर सोसाइटी द्वारा होली पब्लिक स्कूल लखनऊ में इंडिया जीनियस अवार्ड कार्यक्रम में डीके इंटरनेशनल स्कूल लुहना की प्रधानाचार्य प्रीति छावड़ा को वेस्ट प्रिंसिपल अवार्ड डिस्ट्रिक्ट व वेस्ट को-ऑर्डिनेटर अवार्ड से सम्मानित किया गया। इस कार्यक्रम में उप मुख्यमंत्री ब्रजेश पाठक, पर्यटन मंत्री जयवीर सिंह, राज्य महिला आयोग की उपाध्यक्ष डा. बबिता सिंह,



प्रधानाचार्य प्रीति छावड़ा को सम्मानित करते अतिथि • स्वर्ण

एमएलसी पवन सिंह, भाजपा के विद्यालय की शिक्षक को ट्राफी व प्रवक्ता हरिश्चंद्र श्रीवास्तव मौजूद रहे। प्रशस्ति पत्र देकर सम्मानित किया।



## इंडिया जीनियस में सम्मानित किए गए छात्र

■ NBT न्यूज, पीजीआई :

पीजीआई इलाके के वृंदावन गोजना सेक्टर-12 स्थित होली पब्लिक स्कूल के ऑडिटरियम में मंगलवार को प्रयास स्टूडेंट्स वेलफेयर सोसाइटी की ओर से इंडिया जीनियस अवार्ड कार्यक्रम हुआ। मुख्य अतिथि राज्य महिला आयोग की अध्यक्ष बबिता सिंह और एमएलसी सीतापुर पवन सिंह चौहान ने दीप प्रज्वलित कर कार्यक्रम

की शुरुआत की। अपनी कक्षा में प्रथम तीन स्थान प्राप्त करने वाले सभी छात्रों को गोल्ड, सिल्वर व ब्राँज मेडल प्रदान किए गए। इसके अलावा 29 प्रतिभागियों को साइकल और 10 विद्यार्थियों को टैबलेट से सम्मानित किया गया। वहीं स्कूल स्तर पर 200 बच्चे सम्मानित हुए। राज्य महिला आयोग की अध्यक्ष डॉ. बबिता सिंह ने कहा कि शिक्षा सफलता का मूल मंत्र है।