Model Question Paper आदर्श प्रश्न पत्र Class-10th कक्षा दसवीं Science & Technology विज्ञान और प्रौधोगिकी (E-Series)

Time: 4Hr. MM: 80 समय: 4 घण्टे अधिकतम अंक ८०

General Instructions:

सामन्य निर्देशः

(a) कार्बन.

All questions are compulsory. (i) सभीप्रश्नअनिवार्यहै।

- Section-A: Question number 1 to 16 are objective type questions of one mark each. (ii) भाग-कः प्रश्न संख्या 1-16 वस्तुनिष्ठ प्रश्न हैं और प्रत्येक प्रश्न 1 अंक का है।
- Section-B: Question number 17to 25 are of very short answer type questions (iii) and each question is of 3 marks. भाग-खः प्रश्नं संख्या 17-25 अति लघु उत्तरीय प्रश्न है और प्रत्येक प्रश्न 3 अंक का है।
- Section-C: Question number 26 to 30 are short answer type questions and (iv) each question is of 3.5marks. भाग-गः प्रश्न संख्या २६-३० लघु उत्तरीय प्रश्न है और प्रत्येक प्रश्न ३.५ अंक का है।
- Section-D: Question no 31-33 are very long answer type question. All V) questions are compulsory and of 6.5 marks each. भाग-घः प्रश्न संख्या 31-33 अति दीर्घ उत्तरीय प्रश्न है। सभी प्रश्न अनिवार्य है और प्रत्येक प्रश्न ६.५ अंक का है।

Section -A

		भाग-क			
В. С.	Balance the chemic 2Ag + Cl ₂ →2AgCl Ag + Cl ₂ → Ag Cl ₂ 2Ag + Cl →2AgCl None of above		Ag + Cl ₂ →	AgCI	
A. B. C. D.	तायनिक अभिक्रिया के 2Ag + Cl ₂ →2AgC Ag. + Cl ₂ → Ag Cl 2Ag. + Cl. →2AgCl उपरोक्त में से कोई Lactic Acid is prese	² नहीं	Ag + Cl ₂ →	AgCI	
	Orange. लैक्टिक अम्ल किस	(b) Tea	(c) Curd.		(d)Vinegar
(a)	संतरा	(b) चाय	(c) दहीं		(d) सिरका
Q.3 a)	Carbon.	o preserve food mate b) Phosphorus रक्षित करने के लिए 1	c) Sulphur.		

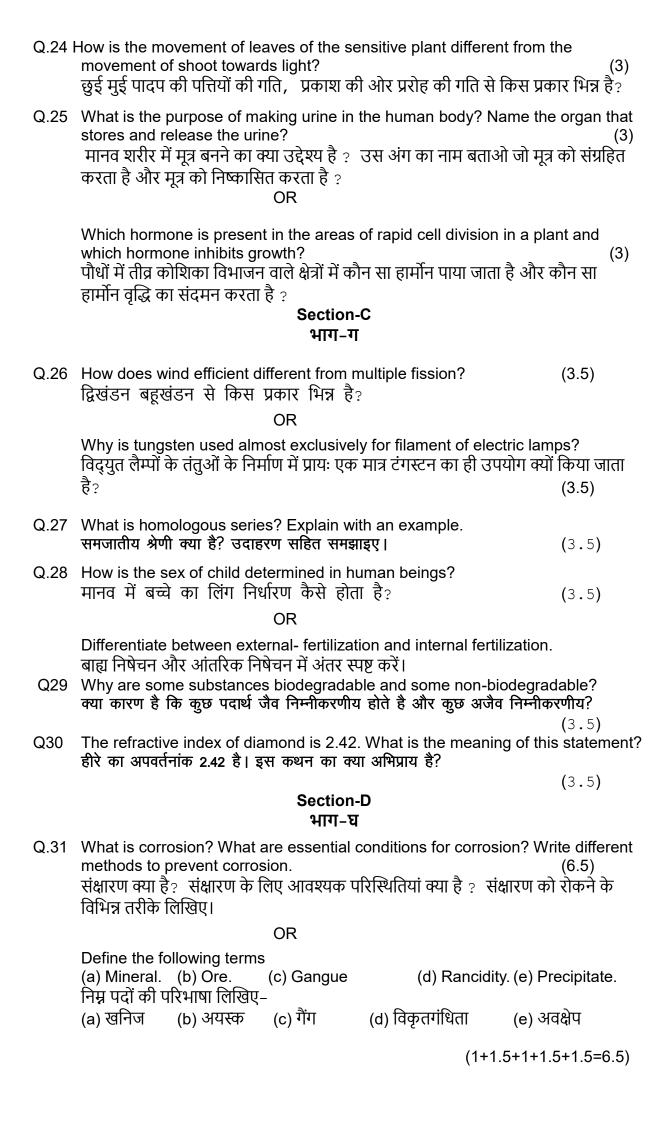
c) सल्फर

(d) **नाइटोजन**

(b) फॉसफोरस

Q.4	A carbon compound corcarbon compound bear		of carbon. Which na	ame should the
	•	Ethane.	C). Methane माण है। कार्बन यौगिव	d) Propane ह का क्या नाम
	होगा?	नगर्ना नग्पा नर	गानु ए। यगया यागय	१ वरा चना ॥ग
	a. ब्यूटेन (b)	एथेन	(c) मीथेन	d) प्रोपेन
Q.5	Which statement is true			,
	(a) The angle of inciden			
	(b) The reflected light is(c) The sum of the angle			s greater than 90°.
	(d) The beams of the in-	cident light, after	reflection, diverge a	
	प्रकाश के परावर्तन के बारे ग		_	
	(a) आपतन कोण, परावर्तः			
	(b) परावर्तित प्रकाश, आप			
	(c) आपत्न और परावर्तन व			2 0 3
0.0	(d) आपतित प्रकाश किरण			
Q.6	In which part of the hum (a) Iris (b)	nan eye is the im: Pupil	age of an object forn C) Retina	ned? d) Cornea
	मानव नेत्र में किस भाग		_ ′	d) Comca
	(a) परितारिका (b)		(c) दृष्टिपटल	(d) स्वच्छमंडल
Q.7	Electrical resistivity of a	•	() -	()
		Its thickness		D. nature of material
	धातु की तार की विद्युत	_	_	
\cap °	` '	गोटाई . enfiguration of No		d पदार्थ की प्रकृति
Q.8	what is the electronic co A 2,8,1 B.	2,8,2	ат: С. 2,8	D. 2,7
	सोडियम आयन का इलेक		_ ′	2,.
		^2,8,2	C. 2,8	D. 2,7
0.0	A.	ata al : tla a .4\		
Q.9	In amoeba, food is dige (a) Food vacuole (b)	Sted in the:1)	(c) Pseudopodia	(d) Chloroplast
	अमीबा में भोजन का पाच			(d) Officiopidat
	(a) खाद्यधानी (b)			(d) क्लोरोप्लास्ट
Q.10	The gap between two ne	eurons is called a	l	,
	A. Dendrites. (b)	synapse.	C. Axon	d. impulse.
	दो तंत्रिका कोशिकाओं के			गेग
Q.11	(a) डेंडराइट (b) सिनेप्स The anther contains	(८) एक	તાન (a) બા	41
Q .11		ovules.	(c) pistil.	(d) pollen grains.
	(a) sepals. (b) परागकोश में होते हैं			
	(a) सेंपल। (b) बीजांड			
Q. 12	The amount of energy t	hat flows from or	ne trophic level to an	other in a food
	chain is ☐ a) 5% b) ′	10%	c) 20%	d) 15%
	a) 5% b) ' किसी खाद्य श्रृंखला में एव	. इ. इ. पोषी स्तर से दू	सरे पोषी स्तर तक प्र	गवाहित होने वाली
	ऊर्जा की मा	č	`	, ,
	a) 5% b) 1	10%	c) 20%	d) 15%
Q13.	किसी पदार्थ से ऑक्सीज	न के निकलने को	कहा जाता है:-	
	a) उपचयन b) र		•	d) विकृतगंधिता
	The removal of oxygen			al) D = = = 1 111
	a) Oxidation b) (orrosion	c) Reduction	d) Rancidity

Q. 14.	ापत्तरस निम्न म स किसस स्नावत			
	a) पेट b) अग्नाशय Bile juice is secreted by	c) छोटी आंत	d) यकृत	
	a) Pancreas b) Stomach	c) Liver	d) Small intestine	
	उस भौतिक राशि का नाम बताइए A. धारा B. विभवांतर B. प्रतिरोध C. इनमें से कोई नहीं What is the name of the physical A. Current B. Potential difference C. Resistance D. None of these आहार श्रृंखला में पहला पोषी स्तर A. उपभोक्ता B. मांसाहारी C. उत्पादक D. इनमें से कोई नहींare the first trophic A. Consumers B. Larger Carnivores	quantity whose unit	is Ohm ?	
	C. Producers			
	D. None of these	action D		
		ection B भाग-ख		
Q17.	Why should a magnesium ribbor	_	urning in air?	
	वायु में जला ने से पहले मैग्नीशियम रिब			(3)
Q.18	While diluting an acid, why is it re to water and not water to the acid अम्ल को तनु कृत करते समय यह क्यों चाहिए, न कि जल को अम्ल में?	d?		(3)
Q. 19	Why plaster of paris is stored in a प्लास्टर ऑफ पेरिस को आर्द्ररोधी	•	_	(3)
Q.20	Why do we prefer a convex mirro हम वाहनों में उत्तल दर्पण को पश्चदृश्य			(3)
Q.21	What is the role of saliva in the d भोजन के पाचन में लार की क्या	<u> </u>		(3)
Q.22 \	Why is normal eye not able to see cm? सामान्य नेत्र 25cm से निकट रखी वस्			(3)
Q.23	Why is diffusion insufficient to moorganisms like humans? हमारे जैसे बहु कोशिकीय जीवों में ऑव अपर्याप्त है?			ar (3)



Q.32 A concave lens has focal length of 15 cm. At what distance should the object from the lens be placed so that it forms an image at 10 cm from the lens? Also, find the magnification produced by the lens. (6.5) किसी अवतल लेंस की फोकस दूरी 15 cm है। बिंब को लेंस से कितनी दूरी पर रखें कि इसके द्वारा बिंब का लेंस से 10 cm दूरी पर प्रति बिंब बने? लेंस द्वारा उत्पन्न आवर्धन भी ज्ञात कीजिए।

OR

- a) Why do stars twinkle?
- b) Why don't two magnetic field lines intersect each other? (3+3.5)
- a) तारे क्यों टिमटिमाते हैं?
- (b) दो चुंबकीय क्षेत्र रेखाएं एक दूसरे को प्रतिच्छेद क्यों नहीं करतीं ?
- Q.33 Explain the importance of pH with the help of suitable example in your day to day life.5

अपने दैनिक जीवन में pHके महत्व के उदाहरणों की सहायता से व्याख्या कीजिए:

Differentiate between metals and non metals on the basis of their chemical properties. (6.5)

. धातुं और अधातु में रासायनिक गुणधर्म के आधार पर अंतर स्पष्ट कीजिए।

Distribution of Marks and Blue Print Division of Marks

Sr. No.	Type of	Marks	No. Of	Total Marks
	Questions	allotted	Questions	
1	Objective	1	16	16
	type			
2	Very Short	3	9	27
	Answer			
3	Short Answer	3.5	5	17.5
4	Long Answer	6.5	3	19.5
	Total	-	33	80

Distribution

Unit No.	Unit	Chapters Covered	Marks
I	Chemical Substances Nature and behaviour.	Chapter- 1: Chemical reaction and equations. Chapter-2: Acids, Bases and Salts Chapter-3: Metals and Non-Metals Chapter-4: Carbon and its compounds.	25
11	Work of living	Chapter- 5: Life processes Chapter-6: Control and coordination Chapter-7: How to organisms reproduce? Chapter-8: Heredity.	25
III	Natural Phenomena and effects of current	Chapter- 9: Light-Reflection and refraction. Chapter-10: The human eye and the colourful world. Chapter-11: Electricity Chapter-12: Magnetic effects of electric current.	24
IV	Natural Resources	Chapter-13: Our Environment	6
		Total Marks	80