Roll No.	नामांक				

No. of Questions — 21 No. of Printed Pages — 7 SS—84-Chem. (Agr.)

Student Bounty.com

उच्च माध्यमिक परीक्षा, 2011 SENIOR SECONDARY EXAMINATION, 2011 वैकल्पिक वर्ग IV — कृषि (OPTIONAL GROUP IV — AGRICULTURE)

कृषि रसायन विज्ञान (AGRICULTURE CHEMISTRY)

समय : $3\frac{1}{4}$ घण्टे पूर्णांक : 48

परीक्षार्थियों के लिए सामान्य निर्देश:

GENERAL INSTRUCTIONS TO THE EXAMINEES:

- परीक्षार्थी सर्वप्रथम अपने प्रश्न पत्र पर नामांक अनिवार्यतः लिखें। Candidate must write first his / her Roll No. on the question paper compulsorily.
- प्रश्न पत्र के हिन्दी व अंग्रेजी रूपान्तर में किसी प्रकार की त्रुटि / अन्तर / विरोधाभास होने पर हिन्दी भाषा के प्रश्न को सही मानें।
 - If there is any error / difference / contradiction in Hindi & English versions of the question paper, the question of Hindi version should be treated valid.
- सभी प्रश्न करने अनिवार्य हैं। प्रश्न क्रमांक 19 एवं 20 में आन्तरिक विकल्प हैं। All the questions are compulsory. Question Nos. 19 and 20 have internal choices.
- प्रत्येक प्रश्न का उत्तर दी गई उत्तर-पुस्तिका में ही लिखें । Write the answer to each question in the given answer-book only.

SS—84—Chem. (Agr.)

SS-600

[Turn over

Student Bounts, com जिस प्रश्न के एक से अधिक समान अंक वाले भाग हैं, उन सभी भागों का हल एक 5. साथ सतत् लिखें।

For questions having more than one part carrying similar marks, the answers of those parts are to be written together in continuity.

प्रश्न क्रमांक 1 के चार भाग (i, ii, iii तथा iv) हैं। प्रत्येक भाग के उत्तर के चार विकल्प (अ, ब, स एवं द) हैं। सही विकल्प का उत्तराक्षर उत्तर-पुस्तिका में निम्नानुसार तालिका बनाकर लिखें :

There are four parts (i, ii, iii and iv) in Question No. 1. Each part has four alternatives A, B, C and D. Write the letter of the correct alternative in the answer-book at a place by making a table as mentioned below:

प्रश्न क्रमांक Question No.	सही उत्तर का क्रमाक्षर Correct letter of the Answer
1. (i)	
1. (ii)	
1. (iii)	
1. (iv)	

- इलेकट्रॉन का द्रव्यमान होता है 1. (i)
- (ब) 1.672 × 10⁻²⁸ ग्राम
- 9.1×10^{-18} ग्राम (स)
- (द) 1.672×10^{-24} ग्राम.

Mass of electron is

- $9.1 \times 10^{-28} \, gram$ (A)
- (B) $1.672 \times 10^{-28} \text{ gram}$
- $9.1 \times 10^{-18} \, gram$ (C)
- 1.672×10^{-24} gram. (D)

					\$		
						HILDERIKOUNKY.COM.	
						TOO	
						THE	
			3			CO	
	(ii)	`	इडील कणों का व्यास होता है	()	\		
		(अ)	1.00 से 100 मिलीमाइक्रॉन	(ৰ) (ৰ)	200 स 300 निशानाइप्रगंत	`	
		(स)	600 से 800 मिलीमाइक्रॉन		800 से 900 मिलीमाइक्रॉन	1	
			neter of colloidal particles		222 : 222		
		(A)	1·00 to 100 mμ	(B)	200 to 300 mμ	1	
		(C)	600 to 800 mμ	(D)	800 to 900 mμ.	$\frac{1}{2}$	
	(iii)	`	गुक्त सीसे से प्राप्त चाँदी का शोधन				
		(अ)	झाग प्लवन विधि द्वारा	(ब)			
		(स)	आसवन विधि द्वारा	(द)	KCN से क्रिया करवाकर ।		
		Refining of the silver from Argentiferrous lead is done by					
		(A)	froth floatation	(B)	cupellation	_	
		(C)	distillation	(D)	reaction of KCN.	$\frac{1}{2}$	
	(iv)	नाइट्रो					
		(अ)	100 %	(ब)	25 से 70 %		
		(स)	85 से 88 %	(द)	90 % 1		
		The	izer				
		is					
		(A)	100 %	(B)	25 to 70%		
		(C)	85 to 88 %	(D)	90 %.	$\frac{1}{2}$	
2.	न्यूक्लि	ऑन कि	oसे कहते है ?				
	What	is Nu	cleon ?			$\frac{1}{2}$	
3.	चाँदी (्परमाणु	क्रमांक-47) का इलेक्ट्रॉनीय विन्य	यास लिरि	बए ।	2	
			lectronic configuration of			$\frac{1}{2}$	
SS-	-84—Ch	ıem. (Aç	gr.) SS-600	1	[Turn o	_	
	.	,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,)··/		L.		

वाइनिल क्लोराइड का सूत्र लिखिए । 4.

Write the formula of vinyl chloride.

मुदा कोलाइडस कितने प्रकार के होते है ? 5.

How many types of soil colloids are there?

1 $\frac{-}{2}$

आयनिक चालकता व धात्विक चालकता में क्या अन्तर है ? 6.

> What is the difference between ionic conduction and metallic conduction? 1

सिक्रयण ऊर्जा को परिभाषित कीजिए । 7.

Define the activation energy.

1

यूरोट्रोपीन का संरचना सूत्र लिखिए । 8.

Write the structural formula of Urotropin.

1

नाभिकीय ऊर्जा के कृषि में चार उपयोग लिखिए । 9.

Write the four uses of Nuclear energy in agriculture .

 $(4 \times \frac{1}{2}) = 2$

- एल्किल हैलाइड का सामान्य सूत्र लिखिए । एथिल ब्रोमाइड की निम्न से अभिक्रिया के 10. रासायनिक समीकरण दीजिए:
 - (i) जलीय KOH
- (ii) NH₃
- (iii) AgNO₂

Write the general formula of alkyl halide. Give the chemical equation when ethyl bromide reacts with

- (i) Aq. KOH
- (ii) NH₃
- (iii) AgNO₂ $\frac{1}{2} + \frac{1}{2} + \frac{1}{2} + \frac{1}{2} = 2$
- डाइएथिल ईथर के कोई चार उपयोग लिखिए ।

Write any four uses of diethyl ether.

 $(4 \times \frac{1}{2}) = 2$

ग्लिसरॉल के एक अणु में उपस्थित -OH समूहों की कुल संख्या लिखिए । ग्लिसरॉल के कोई दो उपयोग लिखिए ।

Give the total number of -OH groups present in one molecule of 1 + 1 = 2glycerol. Write any two uses of glycerol.

आक्सीकारक किसे कहते हैं ? अभिक्रिया 13.

*GENTBOUNTS.COM $\rm Ag_2O + H_2O_2 \longrightarrow 2~Ag + H_2O + O_2$ में आक्सीकारक को पहचानिए ।

What is known as oxidant?

Identify the oxidant in following reaction:

$$Ag_2O + H_2O_2 \longrightarrow 2 Ag + H_2O + O_2$$

1 + 1 = 2

 ${
m C_5} \,\, {
m H_{12}}$ के सभी सम्भव समावयिवयों के संरचना सूत्र दीजिए तथा इनमें समावयवता का प्रकार भी बताइये ।

Give structural formulae of all the possible isomers of $C_5\ H_{12}$ and mention the type of isomerism in these also. $\frac{1}{2} + \frac{1}{2} + \frac{1}{2} + \frac{1}{2} = 2$

रासायनिक साम्य कितने प्रकार का होता है 2 15.

> अभिक्रिया N_2 + $3H_2$ \rightleftharpoons $2NH_3$ + 22400 cal पर सान्द्रता तथा दाब का प्रभाव समझाइए ।

> How many types of chemical equilibrium are there? Explain the effect of concentration and pressure on the reaction

$$N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3 + 22400$$
 cal.

1 + 1 + 1 = 3

आधुनिक आवर्त नियम लिखिये । लैन्थेनाइडस का आवर्त सारणी में आवर्त (क्रमांक) 16. बताइए । एक धनायन अपने उदासीन परमाणु से छोटा क्यों होता है ?

Write modern periodic law. Give the period (number) of Lanthanides in the periodic table. Explain why the size of cation is smaller than the size of its neutral atom. 1 + 1 + 1 = 3

लेडेरर मैनासे अभिक्रिया का रासायनिक समीकरण लिखिए । निम्नलिखित के I.U.P.A.C. नाम लिखिए :

i)
$$\begin{array}{c} CH_3 \\ CH_3 - C - CH_3 \\ CH_2 \end{array} \qquad \qquad \text{ii)} \quad CH_3 - CO - CH_3$$

iii)
$$CH_3 - CH - CH_2 - COOH \text{ iv}$$
 $CH_3 - O - CH_2 - CH_3 - CH_3$

SS-84-Chem. (Agr.)

SS-600

[Turn over

"MURTINGOUNTY.COM Write the chemical equation of Lederer Manasse reaction. Write the I.U.P.A.C. names of the following compounds:

i)
$$CH_3 - CH_3 - CH_3$$
 ii) $CH_3 - CO - CH_3$ CH_3

iii)
$$CH_3 - CH_2 - COOH$$
 iv) $CH_3 - O - CH_2 - CH_3$ CH_3

$$1 + (4 \times \frac{1}{2}) = 3$$

एल्कीन सजातीय श्रेणी का सामान्य सूत्र लिखिए । 18.

यूरिया का संरचना सूत्र तथा दो उपयोग लिखिए ।

यरिया की निम्न से अभिक्रिया के रासायनिक समीकरण दीजिए :

(ii) HNO₃ (iii) CH₃COCl (i) H₂O (iv) H_2N-NH_2 निस्तापन व भर्जन में तीन अन्तर दीजिए ।

Write the general formula of Alkene homologous series.

Give the structural formula and two uses of urea.

Give the chemical reaction when urea reacts with

(i) H₂O (ii) HNO₃ (iii) CH₃COCl (iv) H_2N-NH_2

Give the three differences between calcination and roasting.

$$\frac{1}{2}$$
 + 1 + 2 + 1 $\frac{1}{2}$ = 5

लवणीय मुदा की परिभाषा लिखिए । लवण प्रभावित मुदा बनने के चार कारण दीजिए । 19. क्षारीय मृदा सुधार में जिप्सम के उपयोग का क्या महत्व है ? ह्यूमस के मृदा कणों एंव फसलों पर कोई चार प्रभाव लिखिए ।

मृत्तिका के कृषि में कोई चार महत्व लिखिए । अम्लीय मृदा बनने के चार कारण दीजिए । मृदा अम्लता कितने प्रकार की होती हैं ? चित्र सहित वर्णन करें ।

Student Bounts, com Write the definition of saline soils. Give the four reasos of formation of salt affected soils. What is the importance of using gypsum in reclamation of alkali soils? Write any four effects of humus on the soil particles and crops. 1 + 1 + 1 + 2 = 5

OR

Write any four importances of clay in agriculture. Give the four reasons of formation of Acidic soil. How many types of soil acidity are there? Describe with diagram. 2 + 1 + 1 + 1 = 5

डाईअमोनियम फास्फेट का रासायनिक सत्र तथा इसमें जल विलेय फास्फोरस की प्रतिशत 20. मात्रा बताइये । फसल उत्पादन में डाईअमोनियम फास्फेट के कोई चार उपयोग लिखिए । कृषि रसायनों द्वारा होने वाले प्रदूषण को कम करने के चार उपाय लिखिए ।

म्यूरेट ऑफ पोटाश का रासायनिक सूत्र तथा उसमें कुल पोटाश की प्रतिशत मात्रा बताइए । फसल उत्पादन में म्युरेट ऑफ पोटाश के कोई चार उपयोग लिखिए । कृषि रसायनों में जहर की तीव्रता को प्रदर्शित करने वाले प्रतीकों के रेखाचित्र बनाइये ।

Give the chemical formula of diammonium phosphate and percentage of water soluble phosphate in it. Write any four uses of diammonium phosphate in crop production. Write the four measures to minimise $\frac{1}{2} + \frac{1}{2} + 2 + 2 = 5$ pollution due to agricultural chemicals.

OR

Give the chemical formula of muriate of potash and percentage of total potash in it. Write any four uses of muriate of potash in crop production. Draw the line diagrams of symbols which indicate the $\frac{1}{2} + \frac{1}{2} + 2 + 2 = 5$ intensity of poison in agricultural chemicals.

हरितगृह प्रभाव किसे कहते है ? चित्र द्वारा समझाइए । खाद्य रंग को परिभाषित कीजिए । यह कितने प्रकार के होते हैं ? खाद्य रंग का स्वाथ्य पर क्या प्रभाव पडता है ?

What is the greenhouse effect? Explain with diagram. Define the food colours. How many types of food colours are there? What is the effect of food colours on health. 1 + 1 + 1 + 1 + 1 = 5