

(4)

Code No. : S-155(SS)

प्रश्न 3. अर्ध चालक क्या है? n व p प्रकार के अर्ध चालक को उदाहरण सहित समझाइए।

What is semiconductor? Explain n-type and p-type of semiconductor with examples.

OR

धातु अधिकता दोष तथा धातु न्यूनता दोष को उदाहरण सहित समझाइए।

Explain metal excess defects and metal deficiency defects with examples.

प्रश्न 4. विकर्ण संबंध क्या है? Be-Al की विकर्ण समानता लिखिए।

What is diagonal relationship? Write the diagonal similarities in Be-Al.

OR

अक्रिय गैसों के रासायनिक गुण लिखिए।

Write chemical properties of noble gases.

प्रश्न 5. सिलिकेट के प्रकार व संरचना समझाइए।

Explain types and structure of silicates with examples.

OR

व्यतिकारी मूलक क्या है? ये किस प्रकार क्षारीय मूलक के परीक्षण में बाधा डालते हैं?

What are interfering radicals? How do they interfere in regular analysis of basic radicals?

---X---

Roll No.....

Total No. of Sections : 03

Total No. of Printed Pages : 04

Code No. : S-155(SS)

Supplementary (Last Chance) Examination - 2020

B.Sc. Part - I

CHEMISTRY

Paper - I

INORGANIC CHEMISTRY

Max.Marks : 33

Min.Marks : 11

Time : 3 Hrs.

टीप : खण्ड 'अ' में दस अतिलघूत्तरी प्रश्न हैं, जिन्हें हल करना अनिवार्य है।
खण्ड 'ब' में लघूत्तरी प्रश्न एवं खण्ड 'स' में दीर्घ उत्तरी प्रश्न हैं। खण्ड 'अ' को सबसे पहले हल करें।

Note : Section 'A', containing 10 very short-answer-type questions, is compulsory. Section 'B' consists of short-answer-type questions and Section 'C' consists of long-answer-type questions. Section 'A' has to be solved first.

Section - 'A'

निम्नांकित अतिलघूत्तरी प्रश्नों के उत्तर एक या दो वाक्यों में दें।
Answer the following very short-answer-type questions in one or two sentences. (1x8=8)

प्रश्न 1. क्रोमियम का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास लिखिए।

Write the electronic configuration of chromium.

प्रश्न 2. पाउली का अपवर्जन का सिद्धान्त लिखिए।

Write Pauli's Exclusion Principle.

प्रश्न 3. F, Cl, Br तथा I को इलेक्ट्रॉन बंधुता के बढ़ते क्रम में लिखिए।

Write increasing order of electron affinity of F, Cl, Br and I.

प्रश्न 4. CsCl का त्रिज्यानुपात व समन्वयक संख्या लिखो।

Write radius ratio and coordination number of CsCl.

P.T.O.