2023 (1st-A)

SSC PART-I (9th Class)

رول نمبر _____

CHEMISTRY GROUP-II کیمسٹری (گروپ۔دوسرا)

TIME ALLOWED: 1.45 Hours وقت = 1.45 گھنٹے

MAXIMUM MARKS: 48 کل نمبر = 48

SUBJECTIVE حصہ انشائیہ

NOTE: Write same question number and its parts number on answer book, as given in the question paper.

نوٹ:۔ جوابی کاپی پر وہی سوال نمبر اور جز نمبر درج کیجیے جو کہ سوالیہ پرچہ میں درج ہے۔

SECTION-I حصہ اول

2. Attempt any five parts. 10 = 2 × 5

سوال نمبر 2۔ کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

(i) How would you define Organic Chemistry with one example? — آپ آرگینک کیمسٹری کی تعریف کیسے کریں گے۔ ایک مثال دیں۔

(ii) Differentiate between atomic number and atomic mass. — اٹامک نمبر اور اٹامک ماس کے درمیان فرق تحریر کیجیے۔

(iii) Complete the equation. $^{9}_{4}Be + ^{4}_{2}He \longrightarrow ----+----$ — مساوات کو مکمل کریں۔

(iv) For what purpose $U-235$ is used? — $U-235$ کس مقصد کے لیے استعمال ہوتا ہے؟

(v) Why the noble gases are not reactive? — نوبل گیسز کیوں ری ایکٹو نہیں ہوتیں؟

(vi) Define Ionization energy and write its unit. — آئیونائزیشن انرجی کی تعریف کریں اور اس کا یونٹ لکھیں۔

(vii) Describe Mendeleev's Periodic Law. — مینڈیلیف پیریاڈک لاء کو بیان کریں۔

(viii) What is the trend of Electronegativity in group from top to bottom? — کسی گروپ میں اوپر سے نیچے الیکٹرونیگیٹیویٹی کا کیا رجحان ہوتا ہے؟

3. Attempt any five parts. 10 = 2 × 5

سوال نمبر 3۔ کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

(i) How does hydrogen bonding affect physical properties of molecules? — ہائڈروجن بانڈنگ، الیکیولز کی طبعی خصوصیات پر کیسے اثر انداز ہوتی ہے؟

(ii) What is meant by triple covalent bond? — ٹرپل کوویلنٹ بانڈ سے کیا مراد ہے؟

(iii) Why does a Covalent bond become Polar? — ایک کوویلنٹ بانڈ پولر کیوں بن جاتا ہے؟

(iv) What is meant by amorphous solid? Give an example. — ایمورفس ٹھوس سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجیے۔

(v) How evaporation is affected by intermolecular forces? — ایویپوریشن پر انٹرمالیکیولر فورسز کا کیا اثر ہوتا ہے؟

(vi) What is meant by Molarity? — مولیریٹی سے کیا مراد ہے؟

(vii) Differentiate between dilute and concentrated solution. — ڈائلیوٹ سلوشن اور کنسنٹریٹڈ سلوشن کے درمیان فرق بیان کریں۔

(viii) Define Saturated solution. — سیچوریٹڈ سلوشن کی تعریف کیجیے۔

4. Attempt any five parts. 10 = 2 × 5

سوال نمبر 4۔ کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

(i) Define Electrolytes and Non-electrolytes. — الیکٹرولائٹس اور نان الیکٹرولائٹس کی تعریف کیجیے۔

(ii) Write the difference between Anode and Cathode. — اینوڈ اور کیتھوڈ کے درمیان فرق تحریر کیجیے۔

(iii) Define Alloy. Give one example. — الائے کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔

(iv) Write redox reactions involved in electrolytic refining of copper. — کاپر کی الیکٹرولیٹک ریفائننگ میں شامل ریڈاکس ری ایکشنز لکھیے۔

(v) Write two uses of Magnesium. — میگنیشیم کے دو استعمالات لکھیے۔

(vi) Write two chemical properties of non-metals. — نان میٹلز کی دو کیمیائی خصوصیات لکھیے۔

(vii) How does Oxygen react with elements of Group-I metals? — آکسیجن گروپ I کے میٹلز کے اجزاء کے ساتھ کیسے ری ایکٹ کرتی ہے؟

(viii) Why does Bromine exist in liquid state in Halogen group? — ہیلوجن گروپ میں برومین مائع حالت میں پائی جاتی ہے۔ کیوں؟

SECTION-II حصہ دوم

NOTE: Attempt any two questions. 18 = 2 × 9

نوٹ:۔ کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

5.(A) How does write a chemical formula? 5 — (الف) کیمیائی فارمولا کیسے لکھا جاتا ہے؟

(B) Write down four properties of canal rays. 4 — (ب) کینال ریز کی چار خصوصیات تحریر کیجیے

6.(A) Define covalent compounds and write their four properties. 1 + 4 — (الف) کوویلنٹ کمپاؤنڈز کی تعریف کیجیے اور اس کی چار خصوصیات لکھیے۔

(B) How does boiling point of liquid depend upon the nature of liquid and inter molecular forces. 2 + 2 — (ب) مائع کی نوعیت اور انٹرمالیکیولر فورسز کس طرح بوائلنگ پوائنٹ پر اثر انداز ہوتے ہیں؟

7.(A) Discuss the redox reaction taking place in the rusting of iron in detail. 5 — (الف) لوہے کو زنگ لگنے کے عمل کے دوران ہونے والے ریڈاکس ری ایکشن کو تفصیل سے بیان کریں۔

(B) Define Molarity and write its formula to prepare molar solution. 4 — (ب) مولیریٹی کی تعریف کیجیے اور مولر سلوشن تیار کرنے کے لیے اس کا فارمولا لکھیے۔

www.ilmkidunya.com