

Chemistry (New Scheme) Paper: I (سینڈری سکول پارٹ I ، کلاس نہم) 119 - (IV) I پرچہ کیمسٹری (نئی اسکیم)
 Time: 15 Minutes (Group: I) معروضی Objective (پہلا گروپ) وقت: 15 منٹ
 Marks: 12 Code: 5487 مارکس: 12

نوٹ: ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A ، B ، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

- 1- 1 - The Halogen which exists as solid at room temperature is: - 1 - ہیلوجن جو درم نہر پچر پر ٹھوس حالت میں پائی جاتی ہے۔
 iodine آیوڈین (D) fluorine فلورین (C) bromine برومین (B) chlorine کلورین (A)
- 2 - Which one of the following is non-electrolyte? - 2 - ان میں سے کونسا نان الیکٹرولائٹ ہے؟
 solution of sugar شوگر کا سلوشن (B) solution of acid ایسڈ سلوشن (A)
 solution of Ca(OH)₂ Ca(OH)₂ کا سلوشن (D) solution of NaOH NaOH کا سلوشن (C)
- 3 - Which one of the following is liquid in solid solution? - 3 - ان میں سے کونسا سلوشن ٹھوس میں مائع ہے؟
 sugar in water پانی میں شکر (D) opal اوپل (C) fog کبر (B) butter مکھن (A)
- 4 - The number of electrons in valence shell of chlorine is: - 4 - کلورین کے ویلنس شیل میں الیکٹرانز کی تعداد کتنی ہے۔
 8 (D) 7 (C) 6 (B) 1 (A)
- 5 - In periods from left to right which one decreases? - 5 - پیریڈز میں بائیں سے دائیں کس میں کمی ہوتی ہے؟
 ionization energy آئیونائزیشن انرجی (B) atomic radius ایٹمک ریڈیئس (A)
 electronegativity الیکٹرونگیٹیوٹی (D) electron affinity الیکٹران آفینٹیٹی (C)
- 6 - The maximum number of electrons that L-shell can accomodate is: - 6 - الیکٹرون کی زیادہ سے زیادہ تعداد جو L شیل میں سما سکتی ہے۔
 18 (D) 14 (C) 8 (B) 6 (A)
- 7 - Empirical formula of Benzene is: - 7 - بیبنزین کا امپیریکل فارمولا کیا ہے۔
 CH₂O (D) HO (C) C₂H₂ (B) CH (A)
- 8 - The elements of group 1 and group 2 are called: - 8 - گروپ 1 اور گروپ 2 کے ایلیمنٹس کہلاتے ہیں۔
 f block (D) d block (C) p block (B) s block (A)
- 9 - The type of bond in which bond pair is donated by one bonded atom is called _____ bond. - 9 - بانڈ کی وہ قسم جس میں بانڈ پیر صرف ایک ایٹم دیتا ہے _____ بانڈ کہلاتی ہے۔
 co-ordinate covalent کوآرڈینیٹ کوویلنٹ (D) metallic (C) covalent کوویلنٹ (B) ionic آئیونک (A)
- 10 - How many times are the liquids denser than gases? - 10 - مائع، گیسز سے کتنے گنا بھاری ہوتے ہیں؟
 10000 times (D) 1000 times (C) 100 times (B) 10 times (A)
- 11 - Number of grams of solute dissolved in 100 grams of solution is called. - 11 - سویلٹ کی گرامز میں وہ مقدار جو سلوشن کے 100 گرامز میں حل ہو _____ کہلاتی ہے۔
 % $\frac{v}{v}$ (D) % $\frac{v}{m}$ (C) % $\frac{m}{v}$ (B) % $\frac{m}{m}$ (A)
- 12 - Loss of electron from an atom is called: - 12 - کسی ایٹم سے الیکٹرون کا اخراج _____ کہلاتا ہے۔
 reduction ریڈکشن (D) molality مولیرٹیٹی (C) solubility سویلیٹیٹیٹی (B) oxidation آکسائیڈیشن (A)

Chemistry (New Scheme) Paper: I
Time: 1:45 Hours (Group: I)
Marks: 48

(سیکنڈری سکول پارٹ 1، کلاس نمبر) 119

پرچہ I
(پہلا گروپ)

کیمسٹری (نیو اسکیم)
وقت: 1:45 گھنٹے
مارکس: 48

انشائی Subjective

نوٹ: حصہ اول لازمی ہے۔ حصہ دوم میں سے کسی دو (2) سوالات کے جوابات دیجئے۔

Note: Section I is compulsory. Attempt any Two (2) questions from Section II.

حصہ اول Section I

2 - Write short answers to any FIVE (5) questions: (2 x 5 = 10)

- Define nuclear chemistry.
- Write down chemical formula of calcium phosphate and sodium chloride.
- Differentiate between atom and ion.
- What is meant by electronic configuration?
- Write two defects in Rutherford's Atomic Model.
- Give the trend of ionization energy in periods.
- Define a group and a period.
- What is meant by atomic radius of atom?

2 - کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات تحریر کیجئے۔

- نیوکلیئر کیمسٹری کی تعریف کیجئے۔
- کیلشیم فاسفیٹ اور سوڈیم کلورائیڈ کا کیمیائی فارمولا تحریر کیجئے۔

iii - ایٹم اور آئن میں فرق بیان کیجئے۔

iv - الیکٹرانک کنفیگریشن سے کیا مراد ہے؟

v - ردفورڈ کے ایٹم ماڈل کے دو نقائص تحریر کیجئے۔

vi - آئیونائزیشن انرجی کا پیریڈز میں رجحان دیجئے۔

vii - گروپ اور پیریڈ کی تعریف کیجئے۔

viii - ایٹم کے ایٹمک ریڈیوس سے کیا مراد ہے؟

3 - کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات تحریر کیجئے۔

3 - Write short answers to any FIVE (5) questions: (2 x 5 = 10)

- Why do atoms form chemical bonds?
- Define covalent bond and give one example.
- Metals are good conductor of electricity. Why?
- Define pressure. Also write its SI unit.
- Why the density of a gas increases on cooling?
- Define dilute solutions and concentration.

i - ایٹمز کیمیکل بانڈ کیوں بناتے ہیں؟

ii - کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کیجئے اور ایک مثال بھی دیجئے۔

iii - میٹلز الیکٹریسیٹی کی اچھی کنڈکٹرز ہوتی ہیں۔ کیوں؟

iv - پریشر کی تعریف کیجئے۔ اس کا SI یونٹ بھی لکھئے۔

v - ٹھنڈا ہونے پر گیس کی ڈینسٹی زیادہ کیوں ہوتی ہے؟

vi - ڈائلوٹ سلوشنز اور کنسنٹریشن کی تعریف کیجئے۔

(ورق اٹکے)

GUT=1-19

ParhloPakistani.com

- vii - Why is naphthalene soluble in carbon tetrachloride and not in water? - vii
نفتھلین کاربن ٹیٹرا کلورائیڈ میں سولوبل کیوں ہے؟ اور پانی میں کیوں نہیں ہے؟
- viii - How can you justify that blood is a colloid? - viii
آپ اس بات کی کس طرح وضاحت کریں گے کہ خون ایک کولائیڈ ہے؟
- 4 - Write short answers to any FIVE (5) questions: (2 x 5 = 10) - 4
کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات تحریر کیجئے۔
- i - Define oxidation in term of electrons. Give an example. - i
ایکٹران کے حوالے سے آکسائیڈیشن کی تعریف کیجئے اور مثال بھی دیجئے۔
- ii - How electroplating of tin is carried out on steel? - ii
سٹیل پر، ٹین کی الیکٹرو پلٹنگ کیسے کی جاتی ہے؟
- iii - Name the by-products produced in Nelson's cell. - iii
نیلسن سیل میں کون سے بائی پراڈکٹس بنتے ہیں؟
- iv - Why galvanizing is done? - iv
گیلوانائزنگ کیوں کی جاتی ہے؟
- v - Why reactivity of metals increases down the group? - v
گروپ میں نیچے کی طرف میٹلوں کی ری ایکٹیویٹی کیوں بڑھتی ہے؟
- vi - Why copper is used for making electrical wires? - vi
کاپی کے تار بنانے کیلئے کاپر کیوں استعمال کیا جاتا ہے؟
- vii - Why the ionization energy of Na is more than K? - vii
سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی پوٹاشیم سے زیادہ کیوں ہے؟
- viii - Write two chemical properties of metals. - viii
میٹلوں کی دو کیمیائی خصوصیات تحریر کیجئے۔

Section II حصہ دوم

- 5 - (a) Describe the discovery and properties of neutron. (5) - 5
(الف) نیوٹرون کی دریافت اور خصوصیات بیان کیجئے۔
- (b) Write down four differences between molecule and molecular ion. (4) - 4
(ب) مالیکیول اور مالیکیولر آئن کے درمیان چار فرق تحریر کیجئے۔
- 6 - (a) Define ionic bond. Explain it with an example. (5) - 6
(الف) آئیونک بانڈ کی تعریف کیجئے۔ اسکی وضاحت ایک مثال سے کریجئے۔
- (b) What is Boyle's law. Explain it with experimental verification. (4) - 4
(ب) بوائل کا قانون کیا ہے؟ اسکی تجرباتی تصدیق کیجئے۔
- 7 - (a) How NaOH is manufactured from Brine? Explain. (5) - 7
(الف) برائن سے سوڈیم ہائیڈرو آکسائیڈ (NaOH) کس طرح تیار کیا جاتا ہے؟ وضاحت کیجئے۔
- (b) Explain any four types of solutions with examples. (4) - 4
(ب) سلوشن کی کوئی سی چار اقسام کی وضاحت مثالوں سے کیجئے۔