

جماعت نہم
کیمسٹری (حصہ انشائی)
گروپ دوسرا
وقت: 01:45 گھنٹے
کل نمبر: 48
(Part - I حصہ اول)

- 2- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔
- (i) ایلیمنٹ کی تعریف کیجیے۔ ایلیمنٹ کیسے ظاہر کیا جاتا ہے؟
- (ii) ایک ایٹم میں $A = 238$ اور $Z = 92$ اس میں پروٹان اور نیوٹران کی تعداد معلوم کیجیے۔
- (iii) ٹرائی اٹامک مالیکیول کی تعریف ایک مثال سے کیجیے۔
- (iv) ایکسٹرا ایک کنفیگریشن کیا ہے؟
- (v) ردورڈ کے تجربے کے دو مشاہدات بیان کیجیے۔
- (vi) آئیونائزیشن انرجی کی تعریف کیجیے اور پیرائیڈ میں رجحان بیان کیجیے۔
- (vii) پیریڈز میں اٹامک ریڈیئس کا رجحان بیان کیجیے۔
- (viii) پہلی آئیونائزیشن انرجی کیا ہے؟
- 10 Write short answers to any FIVE parts.
- Define element. How element is represented?
- An atom having $A = 238$ and $Z = 92$. Determine number of protons and neutrons.
- Define triatomic molecule with one example.
- What is electronic configuration?
- Write two observations of Rutherford's experiment.
- Define ionization energy and write its trends in period.
- Write the trend of atomic radius in periods.
- What is the first ionization energy?
- 3- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔
- (i) میٹلک بانڈ کی تعریف کیجیے۔
- (ii) ڈونر ایٹم اور ایکسیپٹر ایٹم میں فرق واضح کیجیے۔
- (iii) کیمیکل بانڈ کی چار اقسام لکھئے۔
- (iv) ویپر پریشر کی تعریف کیجیے۔
- (v) چارلس کا قانون بیان کیجیے۔
- (vi) ان پور ریٹنڈ سلوشن کی تعریف کیجیے۔
- (vii) پرنسپل ہاس سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجیے۔
- (viii) سولوبیلیٹی کی تعریف کیجیے۔
- 10 Write short answers to any FIVE parts.
- Define metallic bond.
- Differentiate between donor atom and acceptor atom.
- Write four types of chemical bond.
- Define vapour pressure.
- State Charles' Law.
- Define unsaturated solution.
- What do you mean by percentage $\frac{\text{mass}}{\text{mass}}$? give an example.
- Define solubility.
- 4- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔
- (i) آکسیڈیشن اور ریڈکشن کی تعریف کیجیے۔
- (ii) کمزور الیکٹرولائٹس سے کیا مراد ہے؟ مثال بھی دیجیے۔
- (iii) $KClO_3$ میں کلورین کا آکسیڈیشن نمبر معلوم کیجیے۔
- (iv) کروژن کی تعریف کیجیے۔
- (v) میٹلو کی دو طبعی خصوصیات تحریر کیجیے۔
- (vi) ٹرانزیشن میٹلو کیا ہیں؟
- (vii) الیکٹرو پوزٹیوٹی کی تعریف کیجیے۔
- (viii) کلورین کا گرم کنسنٹرٹڈ NaOH کے ساتھ کیمیائی ری ایکشن تحریر کیجیے۔
- 10 Write short answers to any FIVE parts.
- Define oxidation and reduction.
- What is meant by weak electrolytes? Give an example.
- Find out the oxidation number of chlorine in $KClO_3$.
- Define corrosion.
- Write any two physical properties of metals.
- What are transition metals?
- Define electropositivity.
- Write the reaction of chlorine with hot conc. NaOH.

حصہ دوم، کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجئے۔ ہر سوال کے 09 نمبر ہیں۔
Part - II, Attempt any TWO questions. Each question carries 09 marks.

- 5- (الف) ردورڈ کی اٹامک تھیوری اور بوہر کی اٹامک تھیوری کے درمیان کوئی سے پانچ فرق لکھئے۔
- 05 Write any five differences between Rutherford's Atomic Theory and Bohr's Atomic Theory.
- 04 (ب) مکسچر کی تعریف کیجیے اور مثالوں کے ساتھ اس کی اقسام بیان کیجیے۔
- 04 Define and classify mixture with examples.
- 05 (الف) $NaCl$ کی مثال سے آئیونک بانڈ کی وضاحت کیجیے۔
- 05 Discuss ionic bond with example of $NaCl$.
- 04 (ب) بوائے کا قانون کیا ہے؟ اس کی مساوات اخذ کیجیے۔
- 04 What is Boyle's Law? Derive its equation.
- 05 (الف) آکسیڈیشن کی تفویض کے پانچ قواعد تحریر کیجیے۔
- 05 Write any five rules for assigning oxidation number.
- 04 (ب) مول کی تعریف کیجیے۔ NaOH کے 1M سلوشن کی تیاری کیسے کی جاتی ہے؟
- 04 Define mole. How 1M solution of NaOH is prepared?