

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

- 2۔ کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔**
- 10 Write short answers to any FIVE parts.
- What is relative atomic mass? ریلیو اٹامک ماس کیا ہوتا ہے؟ (i)
- Define empirical formula with an example. ایک مثال کی مدد سے امپیریکل فارمولا کی تعریف کیجیے۔ (ii)
- Write the names of two isotopes of hydrogen with their symbols. ہائیڈروجن کے دو آئسوٹوپس کے نام ان کے سمبل کے ساتھ لکھئے۔ (iii)
- For what purpose, uranium-235 is used? 235-یورینیم کس مقصد کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟ (iv)
- Define electronegativity. الیکٹرو نیگیٹیوٹی کی تعریف کیجیے۔ (v)
- How many elements are present in 4th and 6th period? چوتھے اور چھٹے پیریڈ میں کتنے کتنے ایلیمنٹس ہوتے ہیں؟ (vi)
- Why the size of atom increases from top to bottom in a group? گروپ میں اوپر سے نیچے کی طرف ایٹم کا سائز کیوں بڑھتا ہے؟ (vii)
- Define Mendeleev's periodic law. مینڈلیف کے پیریڈک لاء کی تعریف کیجیے۔ (viii)
- 3۔ کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔**
- 10 Write short answers to any FIVE parts.
- State octet and duplet rule with an example. آکٹٹ اور ڈپلٹ رول کی وضاحت ایک مثال سے کیجیے۔ (i)
- Define intermolecular forces. انٹرمالیکولر فورسز کی تعریف کیجیے۔ (ii)
- Differentiate between polar and non-polar covalent compounds. پولر اور نان پولر کوویلنٹ کمپاؤنڈز میں فرق بیان کیجیے۔ (iii)
- Define standard atmospheric pressure and explain with an example. سینڈرڈ ایٹموسفیئرک پریشر کی تعریف کیجیے اور ایک مثال سے اس کی وضاحت کیجیے۔ (iv)
- What do you mean by Pascal law? How many Pascal's are equal to 1 atm? کتنے پاسکل 1 atm کے برابر ہوتے ہیں؟ (v)
- Differentiate between crystalline and amorphous solids. کریسٹلائن اور امورف سولڈز میں تفریق کیجیے۔ (vi)
- Why is iodine soluble in CCl_4 and not in water? CCl_4 میں سولیبل کیوں ہے اور پانی میں کیوں نہیں ہے؟ (vii)
- Define solution. Give an example. سلوشن سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال بیان کیجیے۔ (viii)
- 4۔ کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔**
- 10 Write short answers to any FIVE parts.
- H = +1 اور O = -2 جبکہ ہائیڈروجن اور آکسیجن کے آکسیڈیشن نمبر ہوں گے۔ (i)
- Find the oxidation number of nitrogen in HNO_3 when the oxidation numbers of H = +1 and O = -2
- What is meant by reducing agent? ریڈیوسنگ ایجنٹ سے کیا مراد ہے؟ (ii)
- What are electrolytes? Write an example. الیکٹرولائٹس کیا ہیں؟ ایک مثال لکھئے۔ (iii)
- What is the advantage of galvanizing? گیلوانائزنگ کا کیا فائدہ ہے؟ (iv)
- Write any two chemical properties of metals. میٹلوں کی کوئی سی دو کیمیائی خصوصیات لکھئے۔ (v)
- Write any two uses of magnesium. میگنیشیم کے کوئی سے دو استعمالات تحریر کیجیے۔ (vi)
- Write any two uses of gold. گولڈ کے کوئی سے دو استعمالات لکھئے۔ (vii)
- Why is HF a weak acid? HF ایک کمزور تیزاب کیوں ہے؟ (viii)

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) کیمیائی فارمولا کی تعریف کیجیے۔ کیمیائی فارمولا کیسے لکھا جاتا ہے؟ (i)
- Define chemical formula. How a chemical formula is written? (ii)
- 4۔ (ب) کینال ریز (پروٹان) کی چار خصوصیات لکھئے۔ (i)
- Write four properties of canal rays (proton). (ii)
- 5۔ (الف) میٹل کی پانچ خصوصیات تفصیلاً بیان کیجیے۔ (i)
- Explain five properties of metal. (ii)
- 4۔ (ب) بوائل کے قانون کی تجرباتی تصدیق کیجیے۔ (i)
- Write the experimental verification of Boyle's law. (ii)
- 7۔ (الف) الیکٹروپلیٹنگ کی تعریف کیجیے۔ کرومیم کی الیکٹروپلیٹنگ کی وضاحت کیجیے۔ (i)
- Define electroplating. Explain electroplating of chromium. (ii)
- 2۔ (ب) سولوبیلیٹی اور سولیوٹ۔ سولیوینٹ انٹرایکشن کی مثال کے ساتھ وضاحت کیجیے۔ (i)
- Explain solubility and solute-solvent interaction along with example. (ii)