

رول نمبر:



جماعت نہم
کیمسٹری (حصہ معروضی) گروپ پہلا
کل نمبر: 12

Objective Paper
Code

وقت: 15 منٹ 5483 FBD-41-21

سوال نمبر 1 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 مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کر یا کاٹ کر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

نمبر شمار	سوالات / Questions	A	B	C	D
1	سلیپس سکیل پر نارمل انسانی جسم کا درجہ حرارت ہے: Normal human body temperature is in °C :	0°	37°	98°	100°
2	دو یا دو سے زیادہ اشیاء کا ہوموجینس مکسچر کہلاتا ہے: A homogeneous mixture of two or more substances is called:	سلوشن Solution	سولویٹ Solvent	سولیوٹ Solute	ایکوکس Aqueous
3	ایسا سلوشن جو کسی شے کو پانی میں حل کرنے سے وجود میں آئے کہلاتا ہے: A solution which is formed by dissolving a substance in water is called:	سچوریشنڈ Saturated	سولویٹ Solvent	سولیوٹ Solute	ایکوکس Aqueous
4	کیمیائی ری ایکشن کے دوران آکسیجن کے حصول یا ہائیڈروجن کے اخراج کے عمل کو کہتے ہیں: The addition of oxygen or removal of hydrogen during a chemical reaction is defined as:	آکسائیڈیشن Oxidation	ریڈکشن Reduction	الیکٹریسٹی Electricity	الیکٹرو لائٹ Electrolyte
5	کسی میٹل کا ارز گرد کے کسی میڈیم کی وجہ سے کروڑ ہو جانے کا نام کہلاتا ہے: Slow and continuous eating away of a metal by the surrounding medium is called:	پینٹ Paint	بھرت Alloy	کرڈن Corrosion	سٹینز Stains
6	یہ بہت ری ایکٹیو میٹل ہے: It is a very reactive metal:	زنک Zinc	ٹین Tin	لیڈ Lead	سڈیم Sodium
7	مادے کا وہ ٹکڑا جو اپنی خالص حالت میں پایا جاتا ہے: A piece of matter in pure form is termed as:	ایٹم Atom	شے Substance	مکسچر Mixture	ایلیمنٹ Element
8	N شیل میں الیکٹرونز سہا سکتے ہیں: N-Shell can accommodate electrons:	8	18	32	50
9	پیریڈک ٹیبل میں افقی قطاریں کہلاتی ہیں: In periodic table horizontal rows are called:	گروپس Groups	پیریڈز Periods	میٹلز Metals	نان میٹلز Non-metals
10	آئیوڈین ایٹم کا سائز کلورین کے ایٹم سے بڑا ہے۔ پس آئیوڈین کی الیکٹرون آفینٹیٹی ہے: The size of iodine atom is bigger than of chlorine. So, its electron affinity is:	زیادہ Greater	کم Less	برابر Equal	نہایتی Negative
11	کیمیکیل بانڈنگ میں حصہ لینے والے ویلنس الیکٹرونز کو کہا جاتا ہے: The valence electrons which are involved in chemical bonding are termed as:	ایٹریکٹو فورسز Attractive forces	ریپلسو فورسز Repulsive forces	بانڈنگ الیکٹرونز Bonding electrons	سسٹم انرجی System energy
12	نان بانڈڈ الیکٹرون میئر جو ایک ایٹم پر موجود ہوتا ہے کہلاتا ہے: The non-bonded electron pair available on an atom is called:	آئن Ion	سنگل بانڈ Single bond	لون پیر Lone pair	ریڈیکل Radical

15-IX121-94000

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

10 Write short answers to any FIVE parts. **FB04-21** کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔

- Define homoatomic molecule and give example. (i) ہومو ایٹمک مالیکیول کی تعریف کیجیے اور مثال دیجیے۔
- What is relationship between Avogadro's number and mole? (ii) ایووگاڈرو نمبر اور مول کا آپس میں کیا تعلق ہے؟
- Define empirical formula with example. (iii) امپیریکل فارمولا کی تعریف مثال کے ساتھ کیجیے۔
- Write two observations made by Rutherford from his experiment. (iv) ردرفورڈ نے اپنے تجربے سے کونسے دو مشاہدات پیش کئے؟
- Al^{3+} کی الیکٹرونک کنفیگریشن لکھئے۔ اس کے بیرونی شیل میں کتنے الیکٹرون ہیں؟ (v)
- Write the electronic configuration of Al^{3+} . How many electrons are present in its outermost shell? (vi) بیرونی شیل میں الیکٹرون کی فہرست کیوں بڑھتی ہے؟
- Why electron affinity increases in a period? (vii) آئیونائزیشن انرجی کے بیرونی شیل میں رجحانات کیا ہیں؟
- What are the trends of ionization energy in the periodic table? (viii) بیرونی شیل کے پہلے بیرونی شیل کتنے آئیونائزیشن پائے جاتے ہیں؟ ان کے نام بھی لکھئے۔
- How many elements are in the first period of periodic table? Write their names also.

10 Write short answers to any FIVE parts. کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔

- Differentiate between octet and duplet rule. (i) اوکٹٹ اور ڈیپلٹ رول میں فرق کیجیے۔
- Define hydrogen bonding. (ii) ہائیڈروجن بانڈنگ کی تعریف کیجیے۔
- Why does group-1 elements prefer to combine with group-17? (iii) گروپ-1 کے ایلیمنٹس گروپ-17 کے ایلیمنٹس کے ساتھ ملنے کو کیوں ترجیح دیتے ہیں؟
- What is the difference between evaporation and condensation? (iv) ایوپیوریشن اور کنڈنسنیشن میں کیا فرق ہے؟
- What is absolute temperature scale and absolute zero? (v) ایبسلو ٹمپریچر سکیل اور ایبسلو زیرو کی تعریف کیجیے؟
- Define solution with an example. (vi) سلوشن کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔
- What do you mean by percentage $\left(\frac{\text{mass}}{\text{mass}} \times 100\right)$? (vii) پرنسینج ہنس $\left(\frac{\text{m}}{\text{m}} \times 100\right)$ سے کیا مراد ہے؟
- How is 1M solution of NaOH prepared? (viii) NaOH کا ایک مولر (1M) سلوشن کیسے تیار کیا جاتا ہے؟

10 Write short answers to any FIVE parts. کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔

- Differentiate between oxidation and reduction. (i) آکسیدیشن اور ریڈکشن میں فرق بیان کیجیے۔
- What do you mean by strong electrolytes? Give two examples. (ii) طاقتور الیکٹرولائٹس سے کیا مراد ہے؟ دو مثالیں دیجیے۔
- Define rusting. Write its important condition. (iii) زنگ لگنے کی تعریف کیجیے۔ اس کی اہم شرط کیا ہے؟
- Write the chemical reaction of electroplating of silver. (iv) سلور کی الیکٹروپلیٹنگ کا کیمیائی عمل ظاہر کیجیے۔
- What do you mean by metals? (v) میٹلز سے کیا مراد ہے؟
- Write any two important chemical properties of metals. (vi) میٹلز کی کوئی سی دو اہم کیمیائی خصوصیات لکھئے۔
- Write any two uses of silver. (vii) سلور کے دو استعمالات لکھئے۔
- What are halogens? Give any two examples. (viii) ہیلوجنز سے کیا مراد ہے؟ کوئی سی دو مثالیں دیجیے۔

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 Write the postulates of Bohr's Atomic Theory. (الف) بوہر ایٹمک تھیوری کے مفروضات تحریر کیجیے۔
- 4 Define molecule. Write its types with examples. (ب) مالیکیول کی تعریف کیجیے۔ اس کی اقسام تحریر کیجیے اور مثالیں بھی دیجیے۔
- 5 Define ionic bond and explain it with an example. (الف) آئیونک بانڈ کی تعریف کیجیے اور ایک مثال سے اس کی وضاحت کیجیے۔
- 4 State Boyle's Law and give its mathematical explanation. (ب) بوئل کا قانون بیان کیجیے اور اس کی حسابی وضاحت کیجیے۔
- 5 Define corrosion. How corrosion is prevented through zinc coating? (الف) کروڈن کی تعریف کیجیے۔ زنک کوٹنگ سے کروڈن کو کس طرح روکا جاسکتا ہے؟
- 4 Define solubility. Also write any three factors which affect solubility. (ب) سولوبیلیٹی کی تعریف کیجیے۔ نیز اس پر اثر انداز ہونے والے تین فیکٹرز بیان کیجیے۔