



جماعت نم
کیمسٹری (حصہ معروضی) گروپ پہلا
کل نمبر: 12
وقت: 15 منٹ

Objective Paper
Code
5483

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 تین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو نہ کرنے یا کاٹ کر نہ کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

سوال نمبر	سوالات / Questions	A	B	C	D
1	نان میٹل جو چمکدار ہے: Non-metal which is lustrous:	سلفر Sulphur	آئیوڈین Iodine	فاسفورس Phosphorous	کاربن Carbon
2	کمزور الیکٹرو لائٹ ہے: A weak electrolyte is:	NaOH	NaCl	Ca(OH) ₂	H ₂ SO ₄
3	زنگ کی عام مثال ہے: The most common example of corrosion is:	کیمیائی تباہی Chemical decay	آئرن کوڑنگ لگنا Rusting of iron	الیمینیم کوڑنگ لگنا Rusting of aluminum	ٹن کوڑنگ لگنا Rusting of tin
4	یونیورسل سلوینٹ کہلاتا ہے: Which is called a universal solvent?	ایٹر Ether	پانی Water	سڈیم کاربونیٹ Sodium carbonate	سلفر Sulphur
5	کونسی چیز پانی میں ان سولوبل ہے؟ Which is insoluble in water?	الکوحل Alcohol	شوگر Sugar	سڈیم کاربونیٹ Sodium carbonate	پٹرول Petrol
6	ٹن (Sn) کا ٹرانزیشن ٹمپریچر ہے: Transition temperature of tin (Sn) is:	12.2°C	13.2°C	14.2°C	15.2°C

(جاری ہے)

☆ ☆

- 2 -

Objective Paper Code 5483

D	C	B	A	Questions / سوالات	سبب شمار
پولر کوویلنٹ بانڈ Polar covalent bond	کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ Coordinate covalent bond	نان پولر بانڈ Non-polar bond	آئیونک بانڈ Ionic bond	HF کے مالکیول میں جو بانڈ پایا جاتا ہے: The type of bond is present in HF molecule:	7
الیکٹران کی ری پلشن Repulsion of electrons	الیکٹران شیئرنگ Sharing of electrons	الیکٹران کا حصول Acceptance of electrons	الیکٹران کا عطیہ Donation of electrons	کوویلنٹ بانڈ بننے کی وجہ سے: Covalent bond is formed due to:	8
الکالائن ارتھ میٹلز Alkaline earth metals	ٹرانزیشن میٹلز Transition metals	ہیلوجنز Halogens	الکلی میٹلز Alkali metals	d-بلاک ایلیمنٹس کہلاتے ہیں: d-block elements are called:	9
جے جے تھامسن J.J.Thomson	بوہر Bohr	پلانک Plank	رورفورڈ Rutherford	آر بیت کا خیال کس نے متعارف کروایا؟ The concept of orbit was used by:	10
CaO	SiO ₂	CaCl ₂	NaCl	عام کھانے کے نمک کا فارمولا ہے: Formula of common salt is:	11
بایو کیمسٹری Biochemistry	ان آرگنک کیمسٹری Inorganic Chemistry	انڈسٹریل کیمسٹری Industrial Chemistry	فزیکل کیمسٹری Physical Chemistry	تجارتی بنیاد پر کیمیاؤں کے بنانے کے طریقوں کا مطالعہ ہے: The study of manufacturing of chemical compounds on commercial base is:	12

917-IX123-90000

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

2- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔

- (i) ریٹھ اٹاک ماں کیا ہوتا ہے؟
- (ii) ایک مثال کی مدد سے امپیریکل فارمولا کی تعریف کیجئے۔
- (iii) ہائیڈروجن کے دو آئسوٹوپس کے نام ان کے کمبلو کے ساتھ لکھئے۔
- (iv) 235-یورینیم کس مقصد کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟
- (v) الیکٹرو نیگیٹیوٹی کی تعریف کیجئے۔
- (vi) چوتھے اور چھٹے پیریڈ میں کتنے کتنے ایلمینٹس ہوتے ہیں؟
- (vii) گروپ میں اوپر سے نیچے کی طرف ایٹم کا سائز کیوں بڑھتا ہے؟
- (viii) مینڈلیف کے ہیڈ لاک لا کی تعریف کیجئے۔

3- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔

- (i) آکٹٹ اور ڈبلٹ رول کی وضاحت ایک مثال سے کیجئے۔
- (ii) انٹرمولیکولر فورسز کی تعریف کیجئے۔
- (iii) پلار اور نان پلار کوویٹنٹ کیا فرق بیان کیجئے۔
- (iv) شیڈرڈ ریڈیوشن ٹیسٹ کی تعریف کیجئے اور ایک مثال سے اس کی وضاحت کیجئے۔
- (v) پاسکل لا کی تعریف کیجئے۔ کتنے پاسکل 1 atm کے برابر ہوتے ہیں؟
- (vi) کرسٹلائن اور امورفس سولڈز میں تفریق کیجئے۔
- (vii) آئیوڈین CCl_4 میں سولوبل کیوں ہے اور پانی میں کیوں نہیں ہے؟
- (viii) سلوشن سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال بیان کیجئے۔

4- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔

- (i) HNO_3 میں نائٹروجن کا آکسائیڈیشن نمبر معلوم کیجئے۔ جبکہ ہائیڈروجن اور آکسیجن کے آکسائیڈیشن نمبر ہوں گے۔ $H = +1$ اور $O = -2$
- (ii) ریڈیوشنگ ایجنٹ سے کیا مراد ہے؟
- (iii) الیکٹرو لائٹس کیا ہیں؟ ایک مثال لکھئے۔
- (iv) گیلوانائزنگ کا کیا فائدہ ہے؟
- (v) مٹھو کی کوئی سی دو کیمیائی خصوصیات لکھئے۔
- (vi) میکینیم کے کوئی سے دو استعمالات تحریر کیجئے۔
- (vii) گولڈ کے کوئی سے دو استعمالات لکھئے۔
- (viii) HF ایک کزورٹیزاب کیوں ہے؟

10 Write short answers to any FIVE parts.

- What is relative atomic mass?
- Define empirical formula with an example.
- Write the names of two isotopes of hydrogen with their symbols.
- For what purpose, uranium-235 is used?
- Define electronegativity.
- How many elements are present in 4th and 6th period?
- Why the size of atom increases from top to bottom in a group?
- Define Mendeleev's periodic law.
- State octet and duplet rule with an example.
- Define intermolecular forces.
- Differentiate between polar and non-polar covalent compounds.
- Define standard atmospheric pressure and explain with an example.
- What do you mean by Pascal law? How many Pascal's are equal to 1 atm?
- Differentiate between crystalline and amorphous solids.
- Why is iodine soluble in CCl_4 and not in water?
- Define solution. Give an example.

10 Write short answers to any FIVE parts.

- 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?
- What are electrolytes? Write an example.
- What is the advantage of galvanizing?
- Write any two chemical properties of metals.
- Write any two uses of magnesium.
- Write any two uses of gold.
- Why is HF a weak acid?

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 کیجئے۔ کیمیائی فارمولا کیسے لکھا جاتا ہے؟

(ب) کیمٹال ریڈ (پروٹان) کی چار خصوصیات لکھئے۔

6- (الف) مٹھو کی پانچ خصوصیات تصنیفاً بیان کیجئے۔

(ب) بوائل کے قانون کی تجرباتی تصدیق کیجئے۔

7- (الف) الیکٹرو پلٹنگ کی تعریف کیجئے۔ کرومیم کی الیکٹرو پلٹنگ کی وضاحت کیجئے۔

(ب) سولونٹیشن اور سولیوٹ۔ سولونٹ انٹرایکشن کی مثال کے ساتھ وضاحت کیجئے۔

Explain solubility and solute-solvent interaction along with example.