

رول نمبر:



جماعت نہم
کیمسٹری (حصہ معروضی) گروپ دوسرا

Objective Paper
Code

کل نمبر: 12

وقت: 15 منٹ FBD-42-5482

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 کرنے یا کاٹ کر بھر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔
-----------	---	--

نمبر شمار	سوالات / Questions	A	B	C	D
1	کونسا کپاؤنڈ ہومو ایٹمک مالیکیول کی مثال ہے؟ Which compound is an example of homoatomic molecule?	CO ₂	H ₂ SO ₄	CH ₄	O ₃
2	P-سب شیل میں زیادہ سے زیادہ کتنے الیکٹرونز سہا سکتے ہیں؟ The P-Sub-shell can accommodate the number of electrons:	4	6	3	8
3	دوسرے گروپ کے عناصر کی ویلینسٹی ہوتی ہے: The valency of the elements of group-2 is:	4	1	3	2
4	ہیلوجنز کا تعلق کس گروپ سے ہے؟ Halogens belong to group:	15	16	18	17
5	کونسا نان پولر مالیکیول ہے؟ Which is a non-polar molecule?	HCl	NH ₃	H ₂ O	H ₂
6	ہائیڈروجن بانڈنگ کہلاتی ہے: Hydrogen bonding is:	انٹرمالیکولیو لورس Intermolecular force	آئیونک فورس Ionic force	کوویلنٹ فورس Covalent force	مٹیلک فورس Metallic force
7	چارلس کے قانون کی مساوات ہے: The equation of Charles' Law is:	P = VT	PV = k	$\frac{V}{T} = k$	$\frac{T}{P}$
8	کونسا پانی میں حل ہو جاتا ہے؟ Which is soluble in water?	نیپتھیلین Naphthalene	پینٹس Paints	گریس Grease	شوگر Sugar
9	مولیریٹی سولیوٹ کے مولز کی وہ تعداد ہے جو حل شدہ ہو: Molarity is the number of moles of solute dissolved in:	سولوشن کے 1 کلوگرام میں 1kg of solution	سولوینٹ کے 100 گرام میں 100g of solvent	سولوینٹ کے 1dm ³ میں 1dm ³ of solvent	سولوشن کے 1dm ³ میں 1dm ³ of solution
10	KClO ₃ میں کلورین کا آکسائیڈیشن نمبر ہوتا ہے: The oxidation number of chlorin in KClO ₃ is:	+ 1	+ 4	+ 5	+ 7
11	کونسا نان الیکٹرو لائٹ ہے؟ The example of non-electrolyte is:	NaOH	HCl	H ₂ SO ₄	C ₆ H ₆
12	کونسا ہلکے HCl کے ساتھ ری ایکٹ نہیں کرتا؟ Which will not react with dilute HCl ?	سوڈیم Sodium	پوٹاشیم Potassium	کیلشیم Calcium	کاربن Carbon

16-IX121-80000

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

10 Write short answers to any FIVE parts. **F80-42-21** 2- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔

Define element. How element is represented?

(i) ایلیمنٹ کی تعریف کیجئے۔ ایلیمنٹ کیسے ظاہر کیا جاتا ہے؟

(ii) ایک ایٹم میں $A = 238$ اور $Z = 92$ اس میں پروٹان اور نیوٹران کی تعداد معلوم کیجئے۔

An atom having $A = 238$ and $Z = 92$. Determine number of protons and neutrons.

Define triatomic molecule with one example.

(iii) ثلاثی اٹامک مالیکیول کی تعریف ایک مثال سے کیجئے۔

What is electronic configuration?

(iv) الیکٹرانک کنفیگریشن کیا ہے؟

Write two observations of Rutherford's experiment.

(v) ردرفورڈ کے تجربہ کے دو مشاہدات بیان کیجئے۔

Define ionization energy and write its trends in period.

(vi) آئیونائزیشن انرجی کی تعریف کیجئے اور پیریاڈ میں رجحان بیان کیجئے۔

Write the trend of atomic radius in periods.

(vii) پیریاڈ میں اٹامک ریڈیوس کا رجحان بیان کیجئے۔

What is the first ionization energy?

(viii) پہلی آئیونائزیشن انرجی کیا ہے؟

10 Write short answers to any FIVE parts.

3- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔

Define metallic bond.

(i) میٹالک بانڈ کی تعریف کیجئے۔

Differentiate between donor atom and acceptor atom.

(ii) ڈونر ایٹم اور ایکسیپٹر ایٹم میں فرق واضح کیجئے۔

Write four types of chemical bond.

(iii) کیمیکل بانڈ کی چار اقسام لکھئے۔

Define vapour pressure.

(iv) واپر پریشر کی تعریف کیجئے۔

State Charles' Law.

(v) چارلس کا قانون بیان کیجئے۔

Define unsaturated solution.

(vi) ان سچو ریٹیلوشن کی تعریف کیجئے۔

What do you mean by percentage $\frac{\text{mass}}{\text{mass}}$? give an example.

(vii) پرنسینج ہاس سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجئے۔

Define solubility.

(viii) سولوبیلیٹی کی تعریف کیجئے۔

10 Write short answers to any FIVE parts.

4- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔

Define oxidation and reduction.

(i) آکسیدیشن اور ریڈکشن کی تعریف کیجئے۔

What is meant by weak electrolytes? Give an example.

(ii) کمزور الیکٹرولائٹس سے کیا مراد ہے؟ مثال بھی دیجئے۔

Find out the oxidation number of chlorine in $KClO_3$.

(iii) $KClO_3$ میں کلورین کا آکسیدیشن نمبر معلوم کیجئے۔

Define corrosion.

(iv) کرڈن کی تعریف کیجئے۔

Write any two physical properties of metals.

(v) میٹلوں کی دو طبیعی خصوصیات تحریر کیجئے۔

What are transition metals?

(vi) ٹرانزیشن میٹلوں کیا ہیں؟

Define electropositivity.

(vii) الیکٹروپوزٹیوٹی کی تعریف کیجئے۔

Write the reaction of chlorine with hot conc. NaOH.

(viii) کلورین کا گرم کنسنٹرٹڈ NaOH کے ساتھ کیمیائی ری ایکشن تحریر کیجئے۔

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.

05

5- (الف) ردرفورڈ کی اٹامک تھیوری اور بوہر کی اٹامک تھیوری کے درمیان کوئی سے پانچ فرق لکھئے۔
Write any five differences between Rutherford's Atomic Theory and Bohr's Atomic Theory.

04

4- (ب) مکچر کی تعریف کیجئے اور مثالوں کے ساتھ اس کی اقسام بیان کیجئے۔
Define and classify mixture with examples.

05

5- (الف) $NaCl$ کی مثال سے آئیونک بانڈ کی وضاحت کیجئے۔
Discuss ionic bond with example of $NaCl$.

04

4- (ب) بوائے کا قانون کیا ہے؟ اس کی مساوات اخذ کیجئے۔
What is Boyle's Law? Derive its equation.

05

5- (الف) آکسیدیشن کی تفویض کے پانچ قواعد تحریر کیجئے۔
Write any five rules for assigning oxidation number.

04

4- (ب) مول کی تعریف کیجئے۔ NaOH کے 1M سلوشن کی تیاری کیسے کی جاتی ہے؟
Define mole. How 1M solution of NaOH is prepared?