

رول نمبر:



جماعت نہم
کیمسٹری (حصہ معروضی) گروپ پہلا

Objective
Paper Code

کل نمبر: 12 وقت: 15 منٹ FBD-1-24 5487

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 دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کرنے یا کٹ کر بھر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہو گا۔
-------------	--

نمبر شمار	سوالات / Questions	A	B	C	D
1	گیسز کی ڈینسٹیز کو ظاہر کیا جاتا ہے: The densities of gases are expressed in term of:	mg cm ⁻³	g cm ⁻³	g dm ⁻³	kg dm ⁻³
2	کس کی سولوبیلیٹی پر ٹمپریچر کا بہت معمولی اثر ہو گا؟ Which one will show negligible effect of temperature on its solubility?	KCl	KNO ₃	NaNO ₃	NaCl
3	کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے؟ Which solution contains more water?	0.25M	0.5M	1M	2M
4	از خود واقع ہونے والا کیمیائی ریکشن کس سیل میں ہوتا ہے؟ Spontaneous chemical reaction take place in:	الیکٹرولائٹک سیل Electrolytic cell	گیلوانک سیل Galvanic cell	نیلن سیل Nelson's cell	ڈاؤنز سیل Downs cell
5	HNO ₂ میں نائٹروجن کا آکسڈیشن نمبر ہوتا ہے: The oxidation number of nitrogen in HNO ₂ is:	+1	+2	+3	+6
6	ہیلوجن کے ویلنس شیل کی الیکٹرانک کنفیگریشن ہوتی ہے: The electronic configuration of valence shell of halogens is:	ns ² np ⁵	ns ² np ⁶	ns ² np ⁴	ns ² np ¹
7	گلوکوز کا امپیریکل فارمولا ہے: The empirical formula of glucose is:	HO	CH ₂ O	C ₆ H ₆	C ₆ H ₁₂ O ₆
8	کس کے اجزاء کو طبعی طریقوں سے الگ الگ کیا جاسکتا ہے؟ Which one compound can be separated by physical means?	مکسچر Mixture	ایلیمنٹ Element	کمپاؤنڈ Compound	ریڈیکل Radical
9	ایٹم کے آرہٹ کا تصور کس نے پیش کیا؟ The concept of orbit was used by:	جے۔جے۔ تھامسن J.J. Thomson	رڈر فورڈ Rutherford	بوہر Bohr	پلانک Planks
10	ٹرانزیشن ایلیمنٹس ہوتے ہیں: Transition elements are:	تمام گیسز All gases	تمام میٹلز All metals	تمام نان میٹلز All non-metals	تمام میٹالائڈز All metalloids
11	جب ایک الیکٹرو نیگیٹو ایلیمنٹ کسی الیکٹرو پوزٹیو ایلیمنٹ کے ساتھ ملتا ہے تو ان کے درمیان بانڈنگ کی قسم ہوتی ہے: When an electronegative element combines with electropositive element, the type of bonding is:	کوویلنٹ Covalent	آئیونک Ionic	پولر کوویلنٹ Polar covalent	کوآرڈینیٹ کوویلنٹ Coordinate covalent
12	ایٹمز کے درمیان پائی جانے والی کمزور ترین فورس کون سی ہے؟ Which one is the weakest force among the atoms?	آئیونک فورس Ionic force	میٹلیک فورس Metallic force	انٹرمالیکولیئر فورس Inter molecular force	کوویلنٹ فورس Covalent force

917-IX124-90000

۱۴

10 Write short answers to any FIVE parts.

- How can you differentiate between physical and biochemistry?
How are free radicals formed?
For what purpose U-235 is used?
A patient has goiter. How will it detected?
Why atomic size increase in groups?
Define ionization energy.
What is meant by groups and periods in periodic table?
How ionization energy of sodium is less than that of magnesium?

- 2- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔
(i) آپ فزیکل اور بائیو کیمسٹری میں کیسے فرق کریں گے؟
(ii) فری ریڈیکل کس طرح بنتے ہیں؟
(iii) U-235 کس مقصد کے لئے استعمال کیا جاتا ہے؟
(iv) ایک مریض کو گوئیٹر ہے۔ اس کی تشخیص کیسے کریں گے؟
(v) گروہوں میں ایٹمک سائز کیوں بڑھتا ہے؟
(vi) آئیونائزیشن انرجی کی تعریف کیجئے۔
(vii) ہائیڈروجن ٹیبل میں گروہوں اور پیریڈز سے کیا مراد ہے؟
(viii) سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی میگنیشیم سے کم کیوں ہے؟

10 Write short answers to any FIVE parts.

- Define chemical bond and also give an example.
How Na^+ and Cl^- are formed?
Justify HCl molecule is a polar molecule.
Define diffusion of gases with an example.
Why solids are denser than liquids?
Differentiate between dilute and concentrated solutions.
Define aqueous solution with an example.
Why do colloids show tyndall effect?

- 3- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔
(i) کیمیکل بانڈ کی تعریف کیجئے اور ایک مثال بھی دیجئے۔
(ii) Na^+ اور Cl^- کیسے بنتے ہیں؟
(iii) ثابت کیجئے کہ HCl ایک پولر مالیکیول ہے۔
(iv) گیسوں میں ڈیفیوژن کی تعریف کیجئے اور مثال بھی دیجئے۔
(v) ٹھوس اشیاء، مائع کی نسبت بھاری کیوں ہوتی ہیں؟
(vi) ڈالیوٹ اور کنسنٹریٹڈ سلوشنز میں فرق کیجئے۔
(vii) ایکیوئس سلوشن کی تعریف کیجئے اور مثال بھی دیجئے۔
(viii) کولائیڈل لٹمٹک کا مظاہرہ کیوں کرتے ہیں؟

10 Write short answers to any FIVE parts.

- Find out the oxidation number of Sulphur in H_2SO_4 .
Define strong electrolyte and give an example.
What is the difference between corrosion and rusting?
Define oxidation in the term of electron and give example.
Write two uses of magnesium.
Why do the non-metals accept electrons?

- 4- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔
(i) H_2SO_4 میں سلفر کا آکسائیڈیشن نمبر معلوم کیجئے۔
(ii) طاقتور الیکٹرولائٹ کی تعریف کیجئے اور مثال دیجئے۔
(iii) کروڈن اور رزنگ لگنے میں کیا فرق ہے؟
(iv) الیکٹرون کے حوالے سے آکسائیڈیشن کی تعریف کیجئے اور مثال دیجئے۔
(v) میگنیشیم کے دو استعمالات لکھئے۔
(vi) نان میٹلز الیکٹرون کیوں حاصل کرتی ہیں؟
(vii) الیکٹروپوزٹیوٹی اور آئیونائزیشن انرجی میں کیا تعلق ہے؟

What is the relationship between electropositivity and ionization energy?

Write two chemical properties of non-metals.

(viii) نان میٹلز کے دو کیمیائی خواص لکھئے۔

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 Explain how to write a chemical formula?

5- (الف) کیمیائی فارمولا کیسے لکھا جاتا ہے؟ وضاحت کیجئے۔

01,03

Define covalent bond. Explain its various types.

(ب) کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کیجئے۔ اس کی مختلف اقسام کی وضاحت کیجئے۔

01,04

What are cathode rays? Write four properties of cathode rays.

6- (الف) کیتھوڈ ریز کیا ہیں؟ کیتھوڈ ریز کی چار خصوصیات تحریر کیجئے۔

02,02

What is difference between freezing point and boiling point? Explain it with a suitable example.

(ب) فریزنگ پوائنٹ اور بوائلنگ پوائنٹ کے درمیان کیا فرق ہے؟ ایک مناسب مثال سے وضاحت کیجئے۔

02,03

Define electrolysis. Describe electrolysis of water along with diagram.

7- (الف) الیکٹرو لیسز کی تعریف کیجئے۔ پانی کی الیکٹرو لیسز شکل کے ساتھ بیان کیجئے۔

04

Give at least four characteristics of suspension.

(ب) سسپنشن کی کم از کم چار خصوصیات بیان کیجئے۔