

9-FSD-2018

رول نمبر:



جماعت نم (توسیم) FBD-G1-9-18

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 چھوڑ دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بڑھانے یا کاٹ کر بڑھانے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

سوال نمبر	سوالات / Questions	A	B	C	D
1	کس نمبر پمپ پر گیس کا والیوم زیادہ ہوگا؟ At what temperature the volume of a gas will be zero?	273K	173K	73K	-273°C
2	فالس سلوشن یا کولائیڈل سلوشن کی مثال ہے: The example of false solution or colloidal solution is:	پینٹس Paints	سٹارچ Starch	پانی میں شکر Sugar in water	پانی میں نمک Salt in water
3	کونسا سلوشن ٹھوس میں مائع ہے؟ Which solution is liquid in solid?	پانی میں شکر Sugar in water	کھن Butter	پانی میں نمک Salt in water	دھند Fog
4	H ₂ S کا سلفر میں تبدیل ہونا ہے: The conversion of H ₂ S to sulphur is: H ₂ S + Cl ₂ → S + 2 HCl	ریڈکشن Reduction	آکسیدیشن Oxidation	ریڈاکس Redox	ایڈیشن Addition
5	KClO ₃ میں کلورین کا آکسیدیشن نمبر ہے: (K = +1, O = -2) The oxidation number of chlorine in KClO ₃ is (K = +1, O = -2):	+3	+4	+5	+6
6	کونسی دھات پرنسٹل ایسڈز یا الکلیز کا بھی اثر نہیں ہوتا؟ Which metal is not affected by mineral acids and alkalis?	Fe	Zn	Au	Na
7	CO ₂ کا مالیکیولر ماس ہے: The molecular mass of CO ₂ is:	34amu	40amu	44amu	50amu
8	کونسا شیل چار سب شیل پر مشتمل ہے؟ Which shell consists of four sub-shells?	O shell	N shell	L shell	M shell
9	جدید پیریادک ٹیبل کی بنیاد ہے: The base of modern periodic table is:	اسٹی ماس Atomic mass	اتامک نمبر Atomic number	نیوٹران کی تعداد Number of neutrons	اتامک ریڈیئس Atomic radius
10	ہیلوجن فیملی کی عمومی الیکٹرونک کنفیگریشن ہے: The general electronic configuration of halogen family is:	ns ²	ns ² · np ³	ns ² · np ⁴	ns ² · np ⁵
11	کس مالیکیول میں پولر کوویلنٹ بانڈ ہوتا ہے؟ In which molecule polar covalent bond exists?	H ₂	Cl ₂	HCl	N ₂
12	شکل میں نقطہ دار خط ظاہر کرتا ہے: In the diagram the dotted line shows:	ہائیڈروجن بانڈ Hydrogen bond	آئیونک بانڈ Ionic bond	کوویلنٹ بانڈ Covalent bond	میٹالک بانڈ Metallic bond

15-IX118-80000

10 Write short answers to any FIVE parts.

Give the scope of biochemistry.

Define empirical formula with an example.

How does homogeneous mixture differ from heterogeneous mixture?

Define isotopes. Also give isotopes of chlorine.

State plum pudding theory.

Why are noble gases not reactive?

Why shielding effect of electrons makes cation formation easy?

Give the trend of ionization energy in a period.

10 Write short answers to any FIVE parts.

Why do the electrons move freely in metals?

Why does a dipole develop in a molecule?

What type of attractive forces exist between HCl molecules?

Write difference between evaporation and condensation.

Define allotropy and give an example.

What is meant by aqueous solution?

What is suspension? Give an example.

Write two examples of solid into solid solution.

10 Write short answers to any FIVE parts.

Define strong electrolyte and give example.

Why steel is plated with nickel before electroplating of chromium?

In Nelson cell which product and by-products are produced?

Define oxidizing agent.

Write any two uses of sodium metal.

Write any two chemical properties of non-metals.

Show the reactions of Cl_2 with $NaOH$ in cold and hot conditions by chemical equations.

Write the properties of silver metal.

2- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔

(i) بائیو کیمسٹری کا سکوپ بتائیے۔

(ii) امپیریکل فارمولہ کی تعریف مثال کے ساتھ کیجیے۔

(iii) ہوموجینس، ہٹیروجینس کمپوزس کے مختلف ہے؟

(iv) آئسوٹوپس کی تعریف کیجیے۔ نیز کلورین کے آئسوٹوپس بتائیے۔

(v) پلم پڈنگ تصوری بیان کیجیے۔

(vi) نوبل گیسز کیوں ری ایکٹیو نہیں ہوتیں؟

(vii) الیکٹران کا شیڈنگ ایفیکٹ کیوں بننے کے عمل کو کیوں آسان بناتا ہے؟

(viii) پیئرڈ میں آئیونائزیشن انرجی کا رجحان کیا ہے؟

3- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔

(i) میٹل میں الیکٹران آزادانہ حرکت کیوں کرتے ہیں؟

(ii) ایک مالیکول میں ڈائی پول کیوں وجود میں آتے ہیں؟

(iii) HCl کے درمیان کشش کی کوئی فورسز پائی جاتی ہیں؟

(iv) ایوہوریشن اور کنڈنسیشن میں فرق لکھئے۔

(v) ایوٹروپی کی تعریف کیجیے اور مثال لکھئے۔

(vi) ایکیوسلوشن سے کیا مراد ہے؟

(vii) سپنشن کے کہتے ہیں؟ ایک مثال بھی دیجیے۔

(viii) محوس کی محوس سلوشن میں دو مثالیں لکھئے۔

4- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔

(i) طاقتور الیکٹرو لائٹ کی تعریف کیجیے اور مثال دیجیے۔

(ii) سٹیل پر کرومیم کی الیکٹرو پلٹنگ سے پہلے نکل کی پلٹنگ کیوں کی جاتی ہے؟

(iii) نیشن، سٹیل میں کونسا پروڈکٹ اور ہائی پروڈکٹس بنتے ہیں؟

(iv) آکسڈائزنگ ایجنٹ کی تعریف کیجیے۔

(v) سوڈیم میٹل کے کوئی سے دو استعمالات لکھئے۔

(vi) نان میٹل کی کوئی سی دو کیمیائی خصوصیات تحریر کیجیے۔

(vii) Cl_2 کے $NaOH$ کے ساتھ ٹھنڈی اور گرم حالت میں ری ایکشنز کیمیائی مساواتوں سے ظاہر کیجیے۔

(viii) سلور میٹل کی خصوصیات تحریر کیجیے۔

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) رد فرورڈ نے کیسے ثابت کیا کہ ایٹم کے مرکز میں نیوکلیئس واقع ہے؟

04 Describe the importance of chemistry in daily life.

05 Define metallic bond and explain it.

04 6- (ب) روزمرہ زندگی میں کیمسٹری کی اہمیت بیان کیجیے۔

(الف) میٹلک بانڈ کی تعریف تحریر کیجیے اور اس کی وضاحت کیجیے۔

(ب) ویپر پریشر کی تعریف کیجیے۔ نمبر پچاس کو کس طرح متاثر کرتا ہے؟

05 7- (الف) نیلسن سیل کے ذریعے $NaOH$ کی تیاری پر تفصیل سے بحث کیجیے۔

04 (ب) سولوبیلیٹی (حل پذیری) کی تعریف کیجیے اور $NaCl$ کی پانی میں حل پذیری کی وضاحت کیجیے۔

Define solubility and explain the solubility of $NaCl$ in water.

رول نمبر:



جماعت نهم (نوسيم)

گروپ دوسرا

کيمسٹری (حصہ معروضی)

Objective Paper
Code

FRD-C2-9-18 کل نمبر: 12

وقت: 15 منٹ

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 تین سے چھریں۔ ایک سے زیادہ دائروں کو مارنے یا کاٹ کر مارنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

سوال نمبر	سوالات / Questions	A	B	C	D
1	Industrial chemistry deals with the manufacturing of compounds:	لیبارٹری میں ہو In the laboratory	مائیکرو سکیل پر ہو On micro scale	تجارتی پیمانے پر ہو On commercial scale	گھریلو پیمانے پر ہو On domestic scale
2	Which is the most penetrating particle?	پروٹون Proton	الیکٹرون Electron	نیوٹرون Neutron	الفٹا پارٹیکلز Alpha particles
3	The amount of energy given out when an electron is added to an atom is called:	لیٹس انرجی Lattice energy	آئیونائزیشن انرجی Ionization energy	الیکٹرو نیگیٹیویٹی Electro-negativity	الیکٹرون آفینٹیٹی Electron affinity
4	Long form of periodic table was based upon the:	مینڈلیف پانچویں پوسٹولٹ Mendeleev postulate	اتامک نمبر Atomic number	اتامک ماس Atomic mass	ماس نمبر Mass number
5	Covalent bond involves the:	الیکٹرون کے عطیہ کا Donation of electrons	الیکٹرونز کی ایکسپنشن کا Acceptance of electrons	الیکٹرونز کی شیئرنگ کا Sharing of electrons	الیکٹرونز کی دھکیل کا Repulsion of electrons
6	Which is an electron deficient molecule?	NH ₃	BF ₃	N ₂	O ₂
7	Which pair has polar covalent bond?	O ₂ and Cl ₂	H ₂ O and N ₂	H ₂ O and C ₂ H ₂	H ₂ O and HCl
8	Molarity is the number of moles of solute dissolved in:	1kg of solution	100g of solvent	1dm ³ of solvent	1dm ³ of solution
9	Tyndall effect is due to _____ beam of light.	رکنے کی Blockage of	منتشر نہ ہونے کی Non scattering of	منتشر ہونے کی Scattering of	گزر جانے کی Passing through
10	Formation of water from hydrogen and oxygen is:	ریڈاکس ری ایکشن Redox reaction	اساس تیزاب کاری ایکشن Acid base reaction	نیوٹرائزیشن Neutralization	تخلیل Decomposition
11	Which is not an electrolytic cell?	ڈاؤن سیل Down's cell	گیولواک سیل Galvanic cell	نیلسن سیل Nelson's cell	ہاف سیل Half cell
12	Sodium is extremely reactive metal but it does not react directly with:	نائٹروجن Nitrogen	ہائیڈروجن Hydrogen	کاربن Carbon	فاسفورس Phosphorus

16-IX118-63000

- 10 Write short answers to any FIVE parts.
- Define element and give at least two examples.
- Write the formulae of sulphuric acid and sugar.
- What is anion and how is it formed?
- Write two properties of canal rays.
- Write the electronic configuration (in sub-shell) of sodium.
- Define period and group in periodic table.
- Which are long periods? How many elements are present in long periods?
- Why ionization energy decreases in a group from top to bottom?
- 10 Write short answers to any FIVE parts.
- What is single covalent bond? Explain with an example.
- Differentiate between lone pair and bond pair of electrons.
- Define intermolecular forces and give an example also.
- Why the density of gases increases on cooling?
- Define allotropy and give an example also.
- How will you prove that whether given solution is a colloidal solution or not?
- Why benzene is insoluble in water?
- Define solvent and give an example also.
- 10 Write short answers to any FIVE parts.
- What is the difference between spontaneous and non-spontaneous reactions?
- Define oxidizing agent with an example.
- Write two examples of weak electrolytes.
- Name the by-products produced in Nelson's cell.
- Write two physical properties of metals.
- Explain the trend of electropositivity in a group of periodic table.
- Write two uses of sodium.
- What is the significance of water for survival of life?
- 2- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔
- (i) عنصر کی تعریف کیجیے اور کم از کم دو مثالیں دیجیے۔
- (ii) سلفیورک ایسڈ اور شوگر کے فارمولے لکھئے۔
- (iii) اینائن کیا ہے اور یہ کیسے بنتا ہے؟
- (iv) کینال ریز کی دو خصوصیات لکھئے۔
- (v) سوڈیم کی الیکٹرونک کنفیگریشن (سب شیل میں) لکھئے۔
- (vi) بیرو یا ڈک ٹیبل میں بیرو یا ڈک گروپ کی تعریف کیجیے۔
- (vii) لوگ بیرو یا ڈک کونے ہیں؟ ان میں کتنے کتنے عناصر ہیں؟
- (viii) کسی گروپ میں اوپر سے نیچے آئیونائزیشن انرجی کیوں کم ہوتی ہے؟
- 3- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔
- (i) سنگل کوویلنٹ بانڈ کیا ہوتا ہے؟ مثال سے وضاحت کیجیے۔
- (ii) الیکٹرونز کے لون پیئر اور بانڈ پیئر میں فرق بیان کیجیے۔
- (iii) انٹرمولیکولر فورسز کی تعریف کیجیے اور مثال بھی دیجیے۔
- (iv) ٹھنڈا ہونے پر گیسز کی ڈینسٹی بڑھتی کیوں ہے؟
- (v) ایلوٹروپی کی تعریف کیجیے اور ایک مثال بھی دیجیے۔
- (vi) آپ کس طرح ثابت کریں گے کہ دیا گیا سلوشن کولائیڈل ہے یا نہیں؟
- (vii) بیبنزین پانی میں حل کیوں نہیں ہوتی؟
- (viii) سولونٹ کی تعریف کیجیے اور ایک مثال بھی دیجیے۔
- 4- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔
- (i) سپاٹینس اور نان سپاٹینس ری ایکشنز میں کیا فرق ہے؟
- (ii) آکسڈائزنگ ایجنٹ کی مثال دے کر تعریف کیجیے۔
- (iii) کمزور الیکٹرو لائٹس کی دو مثالیں تحریر کیجیے۔
- (iv) نیلسن سیل میں پیدا ہونے والے بائی پروڈکٹس کے نام لکھئے۔
- (v) مینٹل کی دو طبی خصوصیات تحریر کیجیے۔
- (vi) الیکٹرو پوزٹیوٹی کا بیرو یا ڈک ٹیبل کے گروپ میں رجحان بیان کیجیے۔
- (vii) سوڈیم کے دو استعمالات تحریر کیجیے۔
- (viii) زندگی کی بقا کے لیے پانی کی اہمیت کیا ہے؟

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 What is Bohr's Atomic Theory? Give its postulates.
- 04 Write at least four differences between a compound and a mixture.
- 05 What is dipole-dipole interaction? Explain with example of HCl.
- 04 On what factors vapour pressure depends upon? Explain.
- 05 How electrolytic refining of copper is carried out? Explain.
- 04 Explain any four types of solution with examples.
- 5- (الف) بوہر کی ایٹمک تیوری کیا ہے؟ اس کے اہم نکات تحریر کیجئے۔
- (ب) کمپاؤنڈز اور کمپوزز کے درمیان کم از کم چار فرق تحریر کیجئے۔
- 6- (الف) ڈائی پول-ڈائی پول انٹرایکشن سے کیا مراد ہے؟ HCl کی مثال سے واضح کیجئے۔
- (ب) ویپر پریشر کا انحصار کن فیکٹرز پر ہوتا ہے؟ وضاحت کیجئے۔
- 7- (الف) کاپر کی الیکٹرو لیٹک ری فائننگ کس طرح کی جاتی ہے؟ وضاحت کیجئے۔
- (ب) سلوشن کی کوئی سی چار اقسام کی وضاحت مثالوں سے کیجئے۔