

9-FSD-2018

رول نمبر:



FBD-G1-9-18 جماعت نہم (نوسیم)



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 بڑھانے یا کاٹ کر بڑھانے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

سوال نمبر	سوالات / Questions	A	B	C	D
1	کس نمبر پمپر پر گیس کا دایوم زیر 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	بھٹن 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	آکسائیڈیشن Oxidation	ریڈاکس Redox	ایڈیشن Addition
5	KClO ₃ میں کلورین کا آکسائیڈیشن 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 پرنرل 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:	اتمی ماس Atomic mass	اتمی نمبر Atomic number	نیوٹران کی تعداد Number of neutrons	اتمی رےڈیئس 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	مٹلیک 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) امیگر بیل فارمولا کی تعریف مثال کے ساتھ کیجیے۔

(iii) ہومو جینس، ہیتر جینس یکسر سے کیسے مختلف ہے؟

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

(v) پلم پڈنگ تھیوری بیان کیجیے۔

(vi) نوبل گیسز کیوں ری ایکٹیو نہیں ہوتیں؟

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

(viii) پیرمیٹس آئیونائزیشن انرجی کا رجحان کیا ہے؟

3- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔

(i) میٹلوں 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 نوٹس پانی جاتی ہیں؟

(iv) ایوےپوریشن اور کنڈنیشن میں فرق لکھئے۔

(v) ایلوٹروپی کی تعریف کیجیے اور مثال لکھئے۔

(vi) ایکوئس سلوشن سے کیا مراد ہے؟

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

(viii) محلول کی محسوس 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) نیشنل سیل میں کونسا پروڈکٹ اور بائی پروڈکٹس بنتے ہیں؟

(iv) آکسائیڈ انٹرنگ ایجنٹ کی تعریف کیجیے۔

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

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

(vii) Cl_2 کے $NaOH$ کے ساتھ تھنڈی 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 فورڈ نے کیسے ثابت کیا کہ ایٹم کے مرکز میں نیوکلیئس واقع ہے؟
04 Describe the importance of chemistry in daily life.

05 (ب) روزمرہ زندگی میں کیمسٹری کی اہمیت بیان کیجیے۔
04 Define metallic bond and explain it.

04 (الف) میٹلک بانڈ کی تعریف تحریر کیجیے اور اس کی وضاحت کیجیے۔
05 (ب) ویپر پریشر کی تعریف کیجیے۔ نمبر پچاس کو کس طرح متاثر کرتا ہے؟
05 Define vapour pressure. What is the effect of temperature on it?

04 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۔
04 Discuss manufacturing of $NaOH$ by Nelson's cell in detail.

04 (ب) سولوبیلیٹی (حل پذیری) کی تعریف کیجیے اور $NaCl$ کی پانی میں حل پذیری کی وضاحت کیجیے۔
04 Define solubility and explain the solubility of $NaCl$ in water.