

رول نمبر:



جماعت 11
کیمسٹری (حصہ معروضی) گروپ پہلا
کل نمبر: 12

Objective Paper
Code

وقت: 15 منٹ F00-41-2) 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 پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کر پناکٹ کر کے کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

نمبر شمار	سوالات / Questions	A	B	C	D
1	سیلیسیس سکیل پر نارمل انسانی جسم کا درجہ حرارت ہے: Normal human body temperature is in °C :	0°	37°	98°	100°
2	دو یا دو سے زیادہ اشیاء کا ہوموجینس مکسچر کہلاتا ہے: A homogeneous mixture of two or more substances is called:	سلوشن Solution	سولویٹ Solvent	سولیوٹ Solute	ایکوکس Aqueous
3	ایسا سلوشن جو کسی شے کو پانی میں حل کرنے سے وجود میں آئے کہلاتا ہے: A solution which is formed by dissolving a substance in water is called:	سچوریتڈ Saturated	سولویٹ Solvent	سولیوٹ Solute	ایکوکس Aqueous
4	کسی کیمیکل ری ایکشن کے دوران آکسیجن کے حصول یا ہائیڈروجن کے اخراج کے عمل کو کہتے ہیں: The addition of oxygen or removal of hydrogen during a chemical reaction is defined as:	آکسڈیشن Oxidation	ریڈکشن Reduction	ایلیکٹریٹی Electricity	ایلیکٹرولائٹ Electrolyte
5	کسی میٹل کا آہستہ آہستہ اور مسلسل ہونے والا خوردبینی خوردگی کا نام کہلاتا ہے: Slow and continuous eating away of a metal by the surrounding medium is called:	پینٹ Paint	بھرت Alloy	کرڈن Corrosion	سٹینز Stains
6	یہ بہت ری ایکٹیو میٹل ہے: It is a very reactive metal:	زنک Zinc	ٹین Tin	لیڈ Lead	سڈیم Sodium
7	مادے کا وہ ٹکڑا جو اپنی خالص حالت میں پایا جاتا ہے: A piece of matter in pure form is termed as:	ایٹم Atom	شے Substance	مکسچر Mixture	ایلیمنٹ Element
8	N-Shell میں الیکٹرونز سہا سکتے ہیں: N-Shell can accommodate electrons:	8	18	32	50
9	پیریڈک ٹیبل میں افقی قطاریں کہلاتی ہیں: In periodic table horizontal rows are called:	گروپس Groups	پیریڈز Periods	میٹلز Metals	نان میٹلز Non-metals
10	آئیوڈین ایٹم کا سائز کلورین کے ایٹم سے بڑا ہے۔ پس آئیوڈین کی الیکٹرون آفینٹیٹی ہے: The size of iodine atom is bigger than of chlorine. So, its electron affinity is:	زیادہ Greater	کم Less	برابر Equal	نہایت کم Negative
11	کیمیکل بانڈنگ میں حصہ لینے والے ویلنس الیکٹرونز کو کہا جاتا ہے: The valence electrons which are involved in chemical bonding are termed as:	ایٹریکٹو فورسز Attractive forces	ریپلسو فورسز Repulsive forces	بانڈنگ الیکٹرونز Bonding electrons	سسٹم انرجی System energy
12	نان بانڈڈ الیکٹرون پیر جو ایک ایٹم پر موجود ہوتا ہے کہلاتا ہے: The non-bonded electron pair available on an atom is called:	آئن Ion	سنگل بانڈ Single bond	لون پیر Lone pair	ریڈیکل Radical

15-IX121-94000

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

- 10 Write short answers to any FIVE parts. **FB04-21**
- 2- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔
- (i) ہومو اٹامک مالیکول کی تعریف کیجیے اور مثال دیجیے۔
(ii) ایووگاڈرو ڈمبر اور مول کا آپس میں کیا تعلق ہے؟
(iii) امپیریکل فارمولا کی تعریف مثال کے ساتھ کیجیے۔
(iv) رورفرڈ نے اپنے تجربے سے کون سے دو مشاہدات پیش کئے؟
(v) Al^{3+} کی الیکٹرونک کنفیگریشن لکھئے۔ اس کے بیرونی شیل میں کتنے الیکٹرون ہیں؟
- Write the electronic configuration of Al^{3+} . How many electrons are present in its outermost shell?
Why electron affinity increases in a period?
What are the trends of ionization energy in the periodic table?
(vi) بییریڈ میں الیکٹرون افینٹیٹی کیوں بڑھتی ہے؟
(vii) آئیونائزیشن انرجی کے بییریڈک ٹینبل میں رجحانات کیا ہیں؟
(viii) بییریڈک ٹینبل کے پہلے بییریڈ میں کتنے الیمینٹس پائے جاتے ہیں؟ ان کے نام بھی لکھئے۔
- How many elements are in the first period of periodic table? Write their names also.
- 10 Write short answers to any FIVE parts.
- 3- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔
- (i) اوکٹٹ اور ڈپلٹ رول میں فرق کیجیے۔
(ii) ہائیڈروجن بانڈنگ کی تعریف کیجیے۔
(iii) گروپ-1 کے الیمینٹس گروپ-17 کے الیمینٹس کے ساتھ ملنے کو کیوں ترجیح دیتے ہیں؟
(iv) ایووپوریشن اور کنڈنیشن میں کیا فرق ہے؟
(v) ایسو لیوٹ ٹریجیٹری اور ایسو لیوٹ زیر کے کہتے ہیں؟
(vi) سلوشن کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔
(vii) پرنسٹیج $\left(\frac{m}{m}\right)\%$ سے کیا مراد ہے؟
(viii) NaOH کا ایک مولر (1M) سلوشن کیسے تیار کیا جاتا ہے؟
- 10 Write short answers to any FIVE parts.
- 4- کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔
- (i) آکسائیڈیشن اور ریڈکشن میں فرق بیان کیجیے۔
(ii) طاقتور الیکٹرو لائٹس سے کیا مراد ہے؟ دو مثالیں دیجیے۔
(iii) زنگ لگنے کی تعریف کیجیے۔ اس کی اہم شرط کیا ہے؟
(iv) سلورکی الیکٹرو پلٹنگ کا کیمیائی عمل ظاہر کیجیے۔
(v) مینٹلز سے کیا مراد ہے؟
(vi) مینٹلو کی کوئی سی دو اہم کیمیائی خصوصیات لکھئے۔
(vii) سلور کے دو استعمالات لکھئے۔
(viii) ہیلوجنز سے کیا مراد ہے؟ کوئی سی دو مثالیں دیجیے۔

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) بوہرائٹک تھیوری کے مفروضات تحریر کیجیے۔
6- (ب) مالیکول کی تعریف کیجیے۔ اس کی اقسام تحریر کیجیے اور مثالیں بھی دیجیے۔
6- (الف) آئیونک بانڈ کی تعریف کیجیے اور ایک مثال سے اس کی وضاحت کیجیے۔
4- (ب) بوائل کا قانون بیان کیجیے اور اس کی حسابی وضاحت کیجیے۔
7- (الف) کروڈن کی تعریف کیجیے۔ زنگ کوڈنگ سے کروڈن کو کس طرح روکا جاسکتا ہے؟
4- (ب) سولوبیلیٹی کی تعریف کیجیے۔ نیز اس پر اثر انداز ہونے والے تین فیکٹرز بیان کیجیے۔
4- Define solubility. Also write any three factors which affect solubility.

رول نمبر:



جماعت نہم
کیمسٹری (حصہ معروضی) گروپ دوسرا

Objective Paper
Code

کل نمبر: 12

وقت: 15 منٹ FBD-62-2/5482

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

نمبر شمار	سوالات / Questions	A	B	C	D
1	کونسا کپاؤڈ ٹر ہو مو اٹاک مائیک یول 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 سما سکتے ہیں؟ The P-Sub-shell can accommodate the number of electrons:	4	6	3	8
3	دوسرے گروپ کے عناصر کی ویلینسی 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 مائیک یول ہے؟ Which is a non-polar molecule?	HCl	NH ₃	H ₂ O	H ₂
6	ہائیڈروجن بانڈنگ کہا جاتی ہے: Hydrogen bonding is:	انٹرمائیک یولر فورس 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?	نیفتھیلین Naphthalene	پینٹس Paints	گریس Grease	شوگر Sugar
9	مولیرٹی 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 آکسڈیشن 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 ?	سڈیم 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. **F30-92-21** 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) ٹرائی ایٹمک مالیکیول کی تعریف ایک مثال سے کیجئے۔

What is electronic configuration? (iv) الیکٹرانک کنفیگریشن کیا ہے؟

Write two observations of Rutherford's experiment. (v) رورفورڈ کے تجربے کے دو مشاہدات بیان کیجئے۔

Define ionization energy and write its trends in period. (vi) آئیونائزیشن انرجی کی تعریف کیجئے اور پیر یڈ میں رجحان بیان کیجئے۔

Write the trend of atomic radius in periods. (vii) پیر یڈ میں ایٹمک ریڈیوں کا رجحان بیان کیجئے۔

What is the first ionization energy? (viii) پہلی آئیونائزیشن انرجی کیا ہے؟

10 Write short answers to any FIVE parts. 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) دھیر پریشر کی تعریف کیجئے۔

State Charles' Law. (v) چارلس کا قانون بیان کیجئے۔

Define unsaturated solution. (vi) ان سچورینڈ سلوشن کی تعریف کیجئے۔

What do you mean by percentage $\frac{\text{mass}}{\text{mass}}$? give an example. (vii) پرنسینج ہنس سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجئے۔

Define solubility. (viii) سولوبیلیٹی کی تعریف کیجئے۔

10 Write short answers to any FIVE parts. 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 الیکٹرو لائٹس 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) کرڈزن کی تعریف کیجئے۔

Write any two physical properties of metals. (v) میٹلز کی دو طبعی خصوصیات تحریر کیجئے۔

What are transition metals? (vi) ٹرانزیشن میٹلز کیا ہیں؟

Define electropositivity. (vii) الیکٹرو پوزٹیوٹیٹی کی تعریف کیجئے۔

Write the reaction of chlorine with hot conc. NaOH. (viii) کلورین کا گرم کنسنٹرینڈ 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 (الف) رورفورڈ کی ایٹمک تھیوری اور بوہر کی ایٹمک تھیوری کے درمیان کوئی سے پانچ فرق لکھئے۔

05 Write any five differences between Rutherford's Atomic Theory and Bohr's Atomic Theory.

04 (ب) مکیچر کی تعریف کیجئے اور مثالوں کے ساتھ اس کی اقسام بیان کیجئے۔

05 (الف) $NaCl$ کی مثال سے آئیونک بانڈ کی وضاحت کیجئے۔

04 (ب) بوائل کا قانون کیا ہے؟ اس کی مساوات اخذ کیجئے۔

05 (الف) آکسیدیشن کی تفویض کے پانچ قواعد تحریر کیجئے۔

04 (ب) مول کی تعریف کیجئے۔ NaOH کے 1M سلوشن کی تیاری کیسے کی جاتی ہے؟

04 Define mole. How 1M solution of NaOH is prepared?