

PAPER CODE 1486

کل نمبر 12

وقت: 15 منٹ

کیمسٹری (معروضی)

نوٹ: ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جو ابلی کالی 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 پکارتے ہوئے صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہو گا۔ جو ابلی کالی کے دونوں اطراف اس سوال پر چہرے پر مطبوعہ PAPER CODE درج کر کے اس کے مطابق دائرے بھر کریں، غلطی کی صورت میں تمام تر ذمہ داری طالب علم پر ہو گی۔ ایک ریورس پاسفید فلیوڈ کا استعمال ممنوع ہے۔

Note:- You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice, which you think, is correct; fill that circle in front of that question number. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question. Write PAPER CODE, which is printed on this question paper, on the both sides of the Answer Sheet and fill bubbles accordingly, otherwise the student will be responsible for the situation. Use of ink remover or white correcting fluid is not allowed

(D)	(C)	(B)	(A)	QUESTIONS	Q-1
ثرائی ایڈز Triads	پیریڈز Periods	بلاکس Blocks	گروپس Groups	لانگ فارم آف پیریڈک ٹیبل میں افقی قطاریں کہلاتی ہیں۔ In long form of periodic table horizontal lines are called.	1.
$Cl_2$ and $O_2$	$N_2$ and $H_2O$	$C_2H_2$ and $H_2O$	$HCl$ and $H_2O$	جو پیریڈک ٹیبل میں پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے۔ The pair which has polar covalent bond.	2.
سیلیکان Silicon	نائٹروجن Nitrogen	ہائیڈروجن Hydrogen	آکسیجن Oxygen	سمندر میں پائے جانے والے ایلیمینٹس میں سب سے زیادہ پایا جانے والا ایلیمینٹ ہے۔ The most abundant element occurring in the ocean.	3.
CH	$C_2H_2$	CHO	$CH_2O$	بنیظین کا امپیریکل فارمولہ ہے۔ Empirical formula of benzene is	4.
4	3	2	1	M shell consists of no. of shells.	5.
$Cl_2$	Zn	$Br_2$	$O_2$	ان میں سے ایک ریڈیوسنگ ایجنٹ کی مثال ہے۔ One is an example of reducing agent.	6.
آئیوڈین Iodine	فلورین Fluorine	برومین Bromine	کلورین Chlorine	ہیلوجن جو روم ٹمپریچر پر مائع حالت میں پائی جاتی ہے۔ The halogen which exists in Liquid form at room temperature is	7.
$1413 C^\circ$	$800 C^\circ$	$100 C^\circ$	$0 C^\circ$	سوڈیم کلورائیڈ کا بوائیگ پوائنٹ ہے۔ Boiling point of NaCl is	8.
کلورین Chlorine	فلورین Fluorine	ہیلیم Helium	ہائیڈروجن Hydrogen	ان میں سے جو گیس تیزی سے ڈیفیوڈ کرتی ہے۔ The following gas diffuses faster.	9.
$v/v \%$	$v/m \%$	$m/v \%$	$m/m \%$	سیلوٹ کی گرامز میں وہ مقدار جو سلوشن کے 100 گرام میں حل ہو کہلاتی ہے۔ Number of grams of solute dissolved in 100 grams of solution is called.	10.
سوڈیم کلورائیڈ NaCl	بنیظین Benzene	کیروسین آئل Kerosine oil	شہد Honey	ان میں سے جو چیز پانی کی تہ میں بیٹھ جاتی ہے۔ One of these settle in water.	11.
$Fe(OH)_3$	$Fe(OH)_3 \cdot n H_2O$	$Fe_2O_3$	$Fe_2O_3 \cdot n H_2O$	زنگ کا فارمولہ ہے۔ Formula of rust is	12.

947-0923-38000 (3)

دارتھک: اس سوالیہ پرچہ پر اپنے رول نمبر کے سوا اور کچھ نہ لکھیں

0923 کیمسٹری (انشائیہ) (جماعت نہم) سینڈری پارٹ I، سیشن 2019-21 to 2022-24 گروپ دوسرا وقت: 1:45 گھنٹے کل نمبر: 48

Part I 540-2-23 اول حصہ

Answer briefly any Five parts from the followings. 5×2=10 سوال نمبر 2۔ درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کریں۔

- Define free radical, how it is represented? (i) فری ریڈیکل کی تعریف کیجئے اسے کس طرح ظاہر کیا جاتا ہے؟
- What is the nature of charge on cathode rays? (iii) Define organic chemistry. (ii) آرگینک کیمسٹری کی تعریف کیجئے۔ (iii) کیتھوڈ ریز پر چارج کی نوعیت کیا ہے؟
- How many protons and neutrons are present in an phosphorus atom  $^{31}_{15}P$  (iv)  $^{31}_{15}P$  فاسفورس ایٹم میں کتنے پروٹون اور نیوٹرون ہیں۔
- Which periods are considered as normal periods? (v) کون سے پیریڈ نارمل پیریڈ تصور کیے جاتے ہیں۔
- Define electronegativity. (vii) الیکٹرو نیگیٹیوٹی کی تعریف کیجئے۔
- Define atomic radius. (vi) ایٹمک ریڈیئس کی تعریف کیجئے۔
- Why the size of atoms decreases in a period from left to right. (viii) پیریڈ میں بائیں سے دائیں طرف ایٹمک سائز کیوں کم ہوتا ہے۔
- Answer briefly any Five parts from the followings. 5×2=10 سوال نمبر 3۔ درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کریں۔
- More electronegative element can form bonds between themselves justify. (i) دلیل سے ثابت کریں کہ زیادہ الیکٹرو نیگیٹیو ایلیمنٹس آپس میں بانڈ بنا سکتے ہیں۔
- Why does sodium form a chemical bond with chlorine. (ii) سوڈیم کلورین کے ساتھ کیمیکل بانڈ کیوں بناتا ہے۔
- Define solvent with an example. (iv) سالوینٹ کی تعریف کیجئے اور مثال بیان کریں۔
- Define chemical bond. (iii) کیمیکل بانڈ کی تعریف کیجئے۔
- What is transition temperature? Give an example. (v) ٹرانزیشن ٹمپریچر سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیں۔
- Define the term Allotropy with an example. (vi) ایلوٹروپی کو مثال دے کر بیان کریں۔
- Differentiate between solution and suspension. (vii) سولوشن اور سپینشن میں کیا فرق ہے؟
- Why does colloid show tyndall effect. (viii) کولائیڈ ٹینڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کیوں کرتے ہیں۔

Answer briefly any Five parts from the followings. 5×2=10 سوال نمبر 4۔ درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کریں۔

- Define oxidation in terms of electrons. Give an example. (i) الیکٹر ویز کے حوالے سے آکسڈیشن کی تعریف کیجئے مثال دیجئے۔
- Find oxidation number of Nitrogen in  $HNO_2$  (ii)  $HNO_2$  میں نائٹروجن کا آکسڈیشن نمبر معلوم کیجئے۔
- Oxidation number of H = +1 Oxidation number of O = -2 (iii) H = +1 کا آکسڈیشن نمبر O = -2 کا آکسڈیشن نمبر
- What is the difference between valency and oxidation state? (iv) وینسٹی اور آکسڈیشن سٹیٹ میں کیا فرق ہے؟
- State the best method for protection of metal from corrosion. (v) کرڈن سے بچاؤ کا سب سے بہترین طریقہ کون سا ہے۔
- What is the nature of metal oxide? (vi) مٹیلک آکسائیڈ کی فطرت کیسے ہے؟
- What is trends of electropositivity in periodic table? (vii) پیریڈک ٹیبل میں الیکٹرو پوزٹیوٹی کا رجحان کیا ہے؟
- Write any two uses of Platinum. (viii) 24 قیرا سونے کا کیا مطلب ہے؟

Part II

Note: Attempt any Two Questions.

- 5(a) Define element and its unique property "Valency". (a) 5 لوٹ: کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کریں۔
- How this valency become positive or negative. (b) 5 ایلمنٹ اور اس کی منفرد خاصیت "وینسٹی" کی تعریف کریں یہ وینسٹی پازیٹیو یا نیگیٹیو کیسے ہو جاتی ہے۔
- (b) What is an Isotope? Write its three uses. (b) 4 آکسوٹوپ سے کیا مراد ہے اس کے تین استعمالات لکھیں۔
- 6(a) Define Ionic bond? Explain it with an example? (a) 6 آئیونک بانڈ کی تعریف کیجئے؟ ایک مثال سے اس کی وضاحت کریں؟
- (b) Define evaporation? Explain various factors affecting it? (b) 4 ایوپیوریشن کی تعریف کیجئے؟ اس پر اثر انداز ہونے والے فیکٹرز کی وضاحت کریں؟
- 7(a) What is the principle of Electroplating? How is electroplating of Chromium carried out? (a) 7 الیکٹرو پلینٹنگ کا بنیادی اصول کیا ہے؟ کرومیم کی الیکٹرو پلینٹنگ کیسے کی جاتی ہے؟
- (b) Write atleast four characteristics of suspension. (b) 4 سپینشنز کی کم از کم چار خصوصیات بیان کیجئے۔