

BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION, MULTAN
OBJECTIVE KEY FOR SSC ANNUAL/SUPPLY EXAMINATION, 2019.

Name of Subject: CHEMISTRY.

Session: CHEMISTRY ✓

Group: 1st

Group: 2nd

Q. Nos	Paper Code 1481	Paper Code 1483	Paper Code 1485	Paper Code 1487
1	A	A	B	B
2	C	C	A	B
3	D	C	D	D
4	B	B	A	A
5	B	A	C	C
6	D	D	D	C
7	A	A	B	B
8	C	C	B	A
9	C	D	D	D
10	B	B	A	A
11	A	B	C	C
12	D	D	C	D
13	/			
14	/			
15	/			
16	/			
17	/			
18	/			
19	/			
20	/			

Q. Nos	Paper Code 1482	Paper Code 1484	Paper Code 1486	Paper Code 1488
1	D	A	C	A
2	A	C	A	D
3	D	D	C	C
4	C	A	A	D
5	A	D	C	A
6	C	C	D	D
7	A	D	A	C
8	C	A	D	A
9	D	D	C	C
10	A	C	D	A
11	D	A	A	C
12	C	C	D	D
13	/			
14	/			
15	/			
16	/			
17	/			
18	/			
19	/			
20	/			

مرشدت کی بات صحیح سوالیہ پرچہ امارت Key

ہم نے مضمون کیمسٹری پرچہ Ist & 2nd (9th) کیمسٹری نیم نو سکیم میٹرک سالانہ امتحان 2019 کا سوالیہ پرچہ انشائیہ و معروضی (Subjective & Objective) کو بنظر عمیق چیک کر لیا ہے یہ پرچہ Syllabus کے عین مطابق Set کیا گیا ہے۔ اس سوالیہ پرچہ میں کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔ ہم نے سوالیہ پرچہ کا اردو اور انگریزی Version بھی چیک کر لیا ہے۔ یہ Version آپس میں مطابقت رکھتے ہیں۔ نیز اس پرچہ کی معروضی (MCQs) Key کی بابت تصدیق کی جاتی ہے کہ اس میں بھی کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔ مزید یہ کہ ہم نے Key بنانے سے متعلق دفتر کی جانب سے تیار کردہ ہدایات وصول کر کے ان کا بغور مطالعہ کر لیا ہے اور ان کی روشنی میں Key بنائی ہے۔ نیز سب ایگزیمینرز کیلئے تفصیلی مارکنگ ہدایات امارت کی Rubrics بھی تیار کر دی گئی ہیں۔

Prepared & Checked By:

Dated: 02-4-2019

S.#	Name	Designation	Institution	Mobile No	Signature
1	Ch. M. Afzal	SSS (Chem)	Govt. Comprehensive HSS Multan	0300-711111	Muhammad Afzal
2	Sajjad Hussain Khan	Headmaster	GHS Pakistan Hussain Agahi	0300-711111	Sajjad Hussain Khan
3	Abdul Rauf	SSS (Chem) (R)	Govt. Model H.S.S. Khauwal	0300-711111	Abdul Rauf
4	Ch. Mumir Ahmad	SST (H/O)	Govt. Model H.S.S. Khauwal	0300-711111	Mumir Ahmad
5	Muhammad Arif	SST (Sc)	Govt. Model H/S Gulgasht Multan	0300-711111	Muhammad Arif

Re-Checked By: مضمون کی معروضی "Key" اور ہدایات کے حوالے سے عملدرستی کی جانچ کی گئی ہے۔ کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔

1	Maher Zafar Jabbal	SST (Sc)	Govt. Islamiyah H.S. Am Khatt Bugh	0300-711111	Maher Zafar Jabbal
2	M. Alamgir Khan	SST, Sc	Govt. Compre. H/S Multan	0300-711111	M. Alamgir Khan

2019 (A)

رول نمبر

SSC PART-I (9th CLASS)

CHEMISTRY (NEW SCHEME) GROUP-I (2015-2017 سیشن) پہلا (نیو سکیم) گروپ -

TIME ALLOWED: 1.45 Hours

SUBJECTIVE حصہ انشائیہ

وقت = 1.45 گھنٹے

MAXIMUM MARKS: 48

کل نمبر = 48

نوٹ - جوابی کاپی پر وہی سوال نمبر اور جزو نمبر درج کیجیے جو کہ سوالیہ پرچے میں درج ہے۔
 NOTE: - Write same question number and its part number on answer book, as given in the question paper.

SECTION-I حصہ اول

2. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

سوال نمبر 2- کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔

- (i) Define Physical Chemistry. (i) فزیکل کیمسٹری کی تعریف کریں۔
 (ii) What is meant by Physical properties? Give any two examples. (ii) طبیعی خصوصیات سے کیا مراد ہے؟ کوئی سی دو مثالیں دیں۔
 (iii) Define Compound. Give example. (iii) کمپاؤنڈ کی تعریف کریں۔ مثال بھی دیں۔
 (iv) Define Plum Pudding Theory. (iv) پلم پڈنگ تھیوری کی تعریف کریں۔
 (v) Write down any two defects of Rutherford's Model. (v) ردفورڈ ماڈل کے کوئی سے دو نقائص لکھیں۔
 (vi) What is the difference between Groups and Periods? (vi) گروپس اور پیریڈز میں کیا فرق ہے؟
 (vii) What is meant by Alchemy? (vii) کیمیاگری سے کیا مراد ہے؟
 (viii) What is Electronegativity? Write its unit. (viii) الیکٹرونگیٹیویٹی کیا ہے؟ اس کا یونٹ لکھیں۔

3. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

سوال نمبر 3- کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔

- (i) Define Covalent Bond. (i) کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کیجیے۔
 (ii) Write two properties of non-polar covalent compounds. (ii) نان پولر کوویلنٹ کمپاؤنڈز کی دو خصوصیات تحریر کیجیے۔
 (iii) Why Covalent bond in H₂ is non-polar? (iii) H₂ میں کوویلنٹ بانڈ نان پولر کیوں ہوتا ہے؟
 (iv) Define Crystalline solids. Also give two examples. (iv) کرسٹلائن ٹھوس کی تعریف کیجیے۔ دو مثالیں بھی دیجیے۔
 (v) Describe the effect of external pressure on boiling point. (v) بوائیگ پوائنٹ پر بیرونی پریشر کا اثر بیان کیجیے۔
 (vi) What is meant by Percentage-Volume/Volume? (vi) پرنسٹیج - وائیوم / وائیوم سے کیا مراد ہے؟
 (vii) Write two characteristics of Suspension. (vii) سپنشن کی دو خصوصیات تحریر کیجیے۔
 (viii) Why test tube becomes warm when Li₂SO₄ is dissolved in water? (viii) جب Li₂SO₄ کو پانی میں حل کیا جاتا ہے تو ٹیسٹ ٹیوب گرم کیوں ہو جاتی ہے؟

4. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

سوال نمبر 4- کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔

- (i) Define Oxidation and give an example. (i) آکسڈیشن کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔
 (ii) Why is O₂ necessary for rusting? (ii) رسٹنگ کے لیے آکسیجن (O₂) کیوں ضروری ہے؟
 (iii) What is Electroplating? (iii) الیکٹروپلیٹنگ کیا ہوتی ہے؟
 (iv) Define non-Electrolytes with an example. (iv) نان الیکٹرولائٹس کی تعریف کیجیے اور مثال دیجیے۔
 (v) Write any two chemical properties of Metals. (v) مٹیٹل کی کوئی سی دو کیمیائی خصوصیات تحریر کیجیے۔
 (vi) Give any two examples of very reactive metals. (vi) بہت ری ایکٹیو مٹیٹل کی کوئی سی دو مثالیں دیجیے۔
 (vii) Why is the ionization energy of "Na" more than "K"? (vii) "Na" کی آئیونائزیشن انرجی "K" سے کیوں زیادہ ہے؟
 (viii) Write chemical reaction of H₂ with F₂ and Cl₂. (viii) H₂ کا F₂ اور Cl₂ کے ساتھ کیمیائی ری ایکشن تحریر کیجیے۔

SECTION-II حصہ دوم

NOTE: - Attempt any two questions. 18 = 9 x 2

نوٹ - کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

- 5.(A) Write down any five characteristics of Cathode rays. 5 (الف) کیتھوڈ ریز کی کوئی سی پانچ خصوصیات تحریر کیجیے۔
 (B) Define the following:- 4 (ب) درج ذیل کی تعریف کیجیے۔
 (i) ایٹم Atom (ii) آئن Ion (iii) فری ریڈیکلز Free Radicals (iv) مائیگول Molecule
 6.(A) What are Intermolecular forces? 5 (الف) انٹرمائیگولر فورسز کیا ہیں؟ ہائڈروجن بانڈنگ کو تفصیل سے بیان کریں۔
 Discuss Hydrogen bonding in detail. (ب) گیسز کے بارے میں چارلس کے قانون کی وضاحت کریں۔
 (B) Discuss Charles's Law of Gases. 4 (الف) پانی کے الیکٹرولیسز کو تفصیل سے بیان کیجیے۔
 7.(A) Discuss the electrolysis of water in detail. 5 (ب) کولائڈز کی چار خصوصیات تحریر کیجیے۔
 (B) Give four properties of Colloids. 4

نوٹ - جوابی کاپی پر وہی سوال نمبر اور جزو نمبر درج کیجیے جو کہ سوالیہ پرچے میں درج ہے۔
NOTE: - Write same question number and its part number on answer book, as given in the question paper.

SECTION-I حصہ اول

2. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

سوال نمبر 2- کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔

- (i) Write any two applications of Inorganic Chemistry. (i) ان آرگینک کیمسٹری کے دو استعمالات لکھیے۔
(ii) Differentiate between Homogeneous mixtures and Heterogeneous mixtures. (ii) ہوموجینیٹس مکچرز اور ہیٹروجنیٹس مکچرز میں فرق کیجیے۔
(iii) Define Formula Unit and Formula Mass. (iii) فارمولا یونٹ اور فارمولا ماس کی تعریف کیجیے۔
(iv) Describe two defects in Rutherford's model. (iv) رورفرڈ کے ماڈل کے دو نقائص بیان کیجیے۔
(v) U-235 fission produces two atoms of which elements? (v) U-235 کے فشن سے کون سے دو ایٹم پیدا ہوتے ہیں؟
(vi) Define Atomic Radius. Also write atomic radius of Carbon atom. (vi) ایٹمک ریڈیوس کی تعریف کیجیے۔ کاربن ایٹم کا ایٹمک ریڈیوس بھی لکھیے۔
(vii) Describe any two important features of long form of periodic table. (vii) لونگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کی دو اہم خصوصیات بیان کیجیے۔
(viii) What is Shielding Effect? (viii) شیڈنگ ایفیکٹ کیا ہے؟

3. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

سوال نمبر 3- کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔

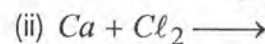
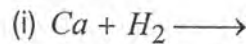
- (i) What is the difference between Lone pair and Bond pair of electrons? (i) الیکٹرونز کے لون پیئر اور بانڈ پیئر میں کیا فرق ہے؟
(ii) What type of Covalent bond is formed in Nitrogen molecules? (ii) نائٹروجن کے مالیکیول میں کس قسم کا کوویلنٹ بانڈ بنتا ہے؟
(iii) Why HCl has dipole-dipole forces of attraction? (iii) HCl کے اندر ڈائی پول-ڈائی پول فورسز کیوں پائی جاتی ہیں؟
(iv) Define the term Allotropy with examples. (iv) ایلیٹروپی کو مثالیں دے کر بیان کریں۔
(v) Is the Boyle's law applicable to liquids? Give reason. (v) کیا بوائے کا قانون مائعوں کے لیے بھی موزوں ہے؟ وجہ بیان کریں۔
(vi) Why does the suspension not form a Homogeneous Mixture? (vi) سسپنشن ہوموجینیٹس مکچر کیوں نہیں بناتے؟
(vii) Give two characteristics of Colloid. (vii) کولائیڈ کی دو خصوصیات تحریر کریں۔
(viii) Define Brine. (viii) برائن کی تعریف کریں۔

4. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

سوال نمبر 4- کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔

- (i) What is meant by Redox Reaction? (i) ریڈاکس ری ایکشن سے کیا مراد ہے؟
(ii) Define Oxidizing agent with one example. (ii) آکسائیڈزنگ ایجنٹ کی تعریف ایک مثال سے کیجیے۔
(iii) Write down two examples of Electrolytic Cells. (iii) الیکٹرولیٹک سیلز کی دو مثالیں تحریر کیجیے۔
(iv) What is meant by Corrosion? (iv) کرورژن سے کیا مراد ہے؟
(v) Write down the names of two very reactive metals. (v) دو بہت ری ایکٹیو میٹلوں کے نام تحریر کیجیے۔
(vi) Give any two uses of Silver. (vi) سلور کے کوئی سے دو استعمالات لکھیے۔
(vii) Write down any two physical properties of non-metals. (vii) نان میٹلوں کی کوئی سے دو طبیعی خصوصیات تحریر کیجیے۔
(viii) Complete the following chemical equations:- (viii) درج ذیل کیمیائی مساواتوں کو مکمل کیجیے۔



SECTION-II حصہ دوم

نوٹ - کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔
NOTE: - Attempt any two questions. 18 = 9 x 2

- 5.(A) Give the applications of Isotopes in the fields of radiotherapy and medicines. 5 (الف) ریڈیوتھراپی اور میڈیسن کے شعبوں میں آئسوٹوپس کے استعمالات بیان کریں۔
(B) Define Atomic number and Mass number with examples. 4 (ب) مثالوں سے ایٹم نمبر اور ماس نمبر کی تعریفیں لکھیں۔
6.(A) What is meant by Covalent Bond? 5 (الف) کوویلنٹ بانڈ سے کیا مراد ہے؟ اس کی تین اقسام کی وضاحت مثالوں سے کریں۔
Explain its three types with examples.
(B) Define Charles's Law and give its experimental verification. 4 (ب) چارلس کا قانون بیان کریں اور اس کی تجرباتی تصدیق کریں۔
7.(A) Define Electroplating and describe electroplating of Zinc and Tin. 5 (الف) الیکٹروپلیٹنگ کی تعریف کیجیے نیز زنک اور ٹین کی الیکٹروپلیٹنگ بیان کیجیے۔

4

(ب) پرنٹیج - ماس/ماس (m/m %) اور پرنٹیج - ولیم/ولیم (v/v %) پرنٹ کی تعریف کیجیے۔


- (B) Write a note on percentage-mass/mass (m/m %) and percentage-volume/volume (v/v %).

PAPER CODE

NUMBER: 1481

2019 (A)

SSC PART-I (9th CLASS)


 رول نمبر

CHEMISTRY (NEW SCHEME) GROUP-I (2015-2017 سیشن) پہلا (نیو سکیم) گروپ -

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ معروضی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ۔ 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 نمبر دیکھئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہر گز حل نہ کریں۔

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 bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1-

- (1) Which one of the following elements is found in most abundance in earth's crust? مندرجہ ذیل میں سے کونسا ایلیمنٹ کرہ ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے؟ (1)
- (A) Oxygen آکسیجن (B) Aluminium ایلمینیم (C) Silicon سیلیکان (D) Argon آرگون
- (2) Which of the following scientists discovered Proton? درج ذیل سائنسدانوں میں سے پروٹون کس نے دریافت کیا؟ (2)
- (A) Rutherford رڈرفورڈ (B) Bohr بوہر (C) Goldstein گولڈسٹائن (D) Thomson تھامسن
- (3) Long form of periodic table is based on:- لوگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کی بنیاد ہے۔ (3)
- (A) Electronic configuration الیکٹرونک کنفیگریشن (B) Atomic mass ایٹامک ماس (C) Mendeleev's postulate مینڈیلیف کا اصول (D) Atomic number ایٹامک نمبر
- (4) How many elements are there in 5th period of the long form of periodic table? لوگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کے پانچویں پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد کتنی ہے؟ (4)
- (A) 8 (B) 18 (C) 26 (D) 32
- (5) Which one of the following molecule is electron deficient? مندرجہ ذیل میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟ (5)
- (A) NH₃ (B) BF₃ (C) N₂ (D) O₂
- (6) Which one of the following pair contains polar covalent bond? مندرجہ ذیل میں سے کونسا پیئر پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟ (6)
- (A) Cl₂ & O₂ (B) N₂ & H₂O (C) C₂H₂ & H₂O (D) HCl & H₂O
- (7) Which one of the following gases diffuses the fastest? ان میں سے کونسی گیس زیادہ تیزی سے ڈیفیوژ کرتی ہے؟ (7)
- (A) Hydrogen ہائیڈروجن (B) Helium ہیلیم (C) Chlorine کلورین (D) Fluorine فلورین
- (8) Which one of the following will show negligible effect of temperature on its solubility? ان میں سے کس کی سولوبیلیٹی پر ٹمپریچر کا معمولی اثر ہوگا؟ (8)
- (A) KCl (B) KNO₃ (C) NaCl (D) NaNO₃
- (9) Which one of the following is an example of solid in solid solution? ٹھوس میں ٹھوس سلوشن کی مثال مندرجہ ذیل میں سے کونسی ہے؟ (9)
- (A) Butter کھن (B) Fog دھند (C) Brass پیتل (D) Cheese پنیر
- (10) What is the oxidation number of Chromium in K₂Cr₂O₇? K₂Cr₂O₇ میں کرومیم کا آکسائیڈیشن نمبر کیا ہوتا ہے؟ (10)
- (A) +2 (B) +6 (C) +14 (D) +7
- (11) The solution of which of the following salt is called brine? مندرجہ ذیل میں سے کس سالٹ کے آبی سلوشن کو برائن کہتے ہیں؟ (11)
- (A) NaCl (B) KCl (C) KNO₃ (D) KBr
- (12) Which of the following non-metal is lustrous? مندرجہ ذیل میں سے کونسی نان میٹل چمکدار ہے؟ (12)
- (A) Carbon کاربن (B) Sulphur سلفر (C) Phosphorus فاسفورس (D) Iodine آیوڈین

PAPER CODE

NUMBER: 1483

2019 (A)

SSC PART-I (9th CLASS)

رول نمبر 92

CHEMISTRY (NEW SCHEME) GROUP-I (2015-2017 سیشن) (نیو سکیم) گروپ - پہلا

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ معروضی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ۔ 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 پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر

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 bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1-

- (1) Which one of the following gases diffuses the fastest? ان میں سے کوئی گیس زیادہ تیزی سے ڈیفیوژ کرتی ہے؟ (1)
- (A) Hydrogen ہائیڈروجن (B) Helium ہیلیم (C) Chlorine کلورین (D) Fluorine فلورین
- (2) Which one of the following will show negligible effect of temperature on its solubility? ان میں سے کس کی سولوبیلٹی پر ٹیمپریچر کا معمولی اثر ہوگا؟ (2)
- (A) KCl (B) KNO₃ (C) NaCl (D) NaNO₃
- (3) Which one of the following is an example of solid in solid solution? ٹھوس میں ٹھوس سلوشن کی مثال مندرجہ ذیل میں سے کوئی ہے؟ (3)
- (A) Butter مکھن (B) Fog دھند (C) Brass پتیل (D) Cheese پنیر
- (4) What is the oxidation number of Chromium in K₂Cr₂O₇? K₂Cr₂O₇ میں کرومیم کا آکسڈیشن نمبر کیا ہوتا ہے؟ (4)
- (A) +2 (B) +6 (C) +14 (D) +7
- (5) The solution of which of the following salt is called brine? مندرجہ ذیل میں سے کس سالٹ کے آبی سلوشن کو برائن کہتے ہیں؟ (5)
- (A) NaCl (B) KCl (C) KNO₃ (D) KBr
- (6) Which of the following non-metal is lustrous? مندرجہ ذیل میں سے کوئی نان میٹل چمکدار ہے؟ (6)
- (A) Carbon کاربن (B) Sulphur سلفر (C) Phosphorus فاسفورس (D) Iodine آیوڈین
- (7) Which one of the following elements is found in most abundance in earth's crust? مندرجہ ذیل میں سے کونسا ایلیمنٹ کرہ ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے؟ (7)
- (A) Oxygen آکسیجن (B) Aluminium ایلمینیم (C) Silicon سیلیکان (D) Argon آرگون
- (8) Which of the following scientists discovered Proton? درج ذیل سائنسدانوں میں سے پروٹون کس نے دریافت کیا؟ (8)
- (A) Rutherford رورفورڈ (B) Bohr بوہر (C) Goldstein گولڈسٹائن (D) Thomson تھامسن
- (9) Long form of periodic table is based on:- لوگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کی بنیاد ہے۔ (9)
- (A) Electronic configuration الیکٹرونک کنفیگریشن (B) Atomic mass ایٹامک ماس (C) Mendeleev's postulate مینڈیلیف کا اصول (D) Atomic number ایٹامک نمبر
- (10) How many elements are there in 5th period of the long form of periodic table? لوگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کے پانچویں پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد کتنی ہے؟ (10)
- (A) 8 (B) 18 (C) 26 (D) 32
- (11) Which one of the following molecule is electron deficient? مندرجہ ذیل میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟ (11)
- (A) NH₃ (B) BF₃ (C) N₂ (D) O₂
- (12) Which one of the following pair contains polar covalent bond? مندرجہ ذیل میں سے کونسا پیئر پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟ (12)
- (A) Cl₂ & O₂ (B) N₂ & H₂O (C) C₂H₂ & H₂O (D) HCl & H₂O

PAPER CODE

NUMBER: 1485

2019 (A)

SSC PART-I (9th CLASS)

98

رول نمبر

CHEMISTRY (NEW SCHEME) GROUP-I (2015-2017 سیشن) (نیو سکیم) گروپ - پہلا

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ معروضی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ۔ 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 پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہر گز محل نہ کریں۔

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 bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1-

- (1) What is the oxidation number of Chromium in $K_2Cr_2O_7$? (1) $K_2Cr_2O_7$ میں کرومیم کا آکسڈیشن نمبر کیا ہوتا ہے؟
(A) +2 (B) +6 (C) +14 (D) +7
- (2) The solution of which of the following salt is called brine? (2) مندرجہ ذیل میں سے کس سالٹ کے آبی سلوشن کو برائن کہتے ہیں؟
(A) NaCl (B) KCl (C) KNO_3 (D) KBr
- (3) Which of the following non-metal is lustrous? (3) مندرجہ ذیل میں سے کونسی نان میٹل چمکدار ہے؟
(A) Carbon کاربن (B) Sulphur سلفر (C) Phosphorus فاسفورس (D) Iodine آیوڈین
- (4) Which one of the following elements is found in most abundance in earth's crust? (4) مندرجہ ذیل میں سے کونسا ایلیمنٹ کرہ ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے؟
(A) Oxygen آکسیجن (B) Aluminium ایلمینیم (C) Silicon سیلیکان (D) Argon آرگون
- (5) Which of the following scientists discovered Proton? (5) درج ذیل سائنسدانوں میں سے پروٹون کس نے دریافت کیا؟
(A) Rutherford رورفورڈ (B) Bohr بوہر (C) Goldstein گولڈسٹائن (D) Thomson تھامسن
- (6) Long form of periodic table is based on:- (6) لوگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کی بنیاد ہے۔
(A) Electronic configuration الیکٹرونک کنفیگریشن (B) Atomic mass ایٹمک ماس
(C) Mendeleev's postulate مینڈلیف کا اصول (D) Atomic number ایٹمک نمبر
- (7) How many elements are there in 5th period of the long form of periodic table? (7) لوگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کے پانچویں پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد کتنی ہے؟
(A) 8 (B) 18 (C) 26 (D) 32
- (8) Which one of the following molecule is electron deficient? (8) مندرجہ ذیل میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟
(A) NH_3 (B) BF_3 (C) N_2 (D) O_2
- (9) Which one of the following pair contains polar covalent bond? (9) مندرجہ ذیل میں سے کونسا پیئر پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟
(A) Cl_2 & O_2 (B) N_2 & H_2O (C) C_2H_2 & H_2O (D) HCl & H_2O
- (10) Which one of the following gases diffuses the fastest? (10) ان میں سے کونسی گیس زیادہ تیزی سے ڈیفیوژ کرتی ہے؟
(A) Hydrogen ہائیڈروجن (B) Helium ہیلیم (C) Chlorine کلورین (D) Fluorine فلورین
- (11) Which one of the following will show negligible effect of temperature on its solubility? (11) ان میں سے کس کی سولوبیلیٹی پر ٹمپریچر کا معمولی اثر ہوگا؟
(A) KCl (B) KNO_3 (C) NaCl (D) $NaNO_3$
- (12) Which one of the following is an example of solid in solid solution? (12) ٹھوس میں ٹھوس سلوشن کی مثال مندرجہ ذیل میں سے کونسی ہے؟
(A) Butter مکھن (B) Fog دھند (C) Brass پتیل (D) Cheese پنیر

CHEMISTRY (NEW SCHEME) GROUP-I (2015-2017 سیشن) (نیو سکیم) گروپ - پہلا

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ معروضی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ۔ 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 کرنے یا کاٹ کر بھر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو بھر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہر مرحلہ نہ کریں۔

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 bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1-

- (1) How many elements are there in 5th period of the long form of periodic table? (1) لوگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کے پانچویں پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد کتنی ہے؟
- (A) 8 (B) 18 (C) 26 (D) 32
- (2) Which one of the following molecule is electron deficient? (2) مندرجہ ذیل میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟
- (A) NH₃ (B) BF₃ (C) N₂ (D) O₂
- (3) Which one of the following pair contains polar covalent bond? (3) مندرجہ ذیل میں سے کونسا پیر پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟
- (A) Cl₂ & O₂ (B) N₂ & H₂O (C) C₂H₂ & H₂O (D) HCl & H₂O
- (4) Which one of the following gases diffuses the fastest? (4) ان میں سے کونسی گیس زیادہ تیزی سے ڈیفیوژ کرتی ہے؟
- (A) Hydrogen ہائیڈروجن (B) Helium ہیلیم (C) Chlorine کلورین (D) Fluorine فلورین
- (5) Which one of the following will show negligible effect of temperature on its solubility? (5) ان میں سے کس کی سولوبیلیٹی پر ٹمپریچر کا معمولی اثر ہوگا؟
- (A) KCl (B) KNO₃ (C) NaCl (D) NaNO₃
- (6) Which one of the following is an example of solid in solid solution? (6) ٹھوس میں ٹھوس سلوشن کی مثال مندرجہ ذیل میں سے کونسی ہے؟
- (A) Butter مکھن (B) Fog دھند (C) Brass پیتل (D) Cheese پنیر
- (7) What is the oxidation number of Chromium in K₂Cr₂O₇? (7) K₂Cr₂O₇ میں کرومیم کا آکسڈیشن نمبر کیا ہوتا ہے؟
- (A) +2 (B) +6 (C) +14 (D) +7
- (8) The solution of which of the following salt is called brine? (8) مندرجہ ذیل میں سے کس سالٹ کے آبی سلوشن کو برائن کہتے ہیں؟
- (A) NaCl (B) KCl (C) KNO₃ (D) KBr
- (9) Which of the following non-metal is lustrous? (9) مندرجہ ذیل میں سے کونسی نان میٹل چمکدار ہے؟
- (A) Carbon کاربن (B) Sulphur سلفر (C) Phosphorus فاسفورس (D) Iodine آیوڈین
- (10) Which one of the following elements is found in most abundance in earth's crust? (10) مندرجہ ذیل میں سے کونسا ایلیمنٹ کرہ ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے؟
- (A) Oxygen آکسیجن (B) Aluminium ایلمینیم (C) Silicon سیلیکان (D) Argon آرگون
- (11) Which of the following scientists discovered Proton? (11) درج ذیل سائنسدانوں میں سے پروٹون کس نے دریافت کیا؟
- (A) Rutherford رڈرفورڈ (B) Bohr بوہر (C) Goldstein گولڈسٹائن (D) Thomson تھامسن
- (12) Long form of periodic table is based on:- (12) لوگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے۔
- (A) Electronic configuration الیکٹرونک کنفیگریشن (B) Atomic mass ایٹامک ماس
- (C) Mendeleev's postulate مینڈیلیف کا اصول (D) Atomic number ایٹامک نمبر

PAPER CODE

NUMBER: 1482

2019 (A)

SSC PART-I (9th CLASS)

140

رول نمبر

CHEMISTRY (NEW SCHEME) GROUP-II (2015-2017 سیشن) (نیو اسکیم) گروپ - دوسرا

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ معروضی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ - 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 بھرنے یا کاٹ کر پھرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پھرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر

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 bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1-

- (1) Which one of the following molecules is not triatomic? (1) مندرجہ ذیل میں سے کونسا مالیکیول ٹری ایٹامک نہیں ہے؟
(A) O_3 (B) H_2O (C) CO_2 (D) H_2
- (2) Deuterium is used to make:- (2) ڈیوٹیریم ان میں سے کیا بنانے کے لیے استعمال ہوتا ہے؟
(A) Heavy water ہیوی واٹر (B) Light water لائٹ واٹر (C) Soft water سوفٹ واٹر (D) Hard water ہارڈ واٹر
- (3) Which one of the following Halogens has lowest Electronegativity? (3) درج ذیل میں سے کون سے ہیلوجن کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی سب سے کم ہے؟
(A) Fluorine فلورین (B) Chlorine کلورین (C) Bromine برومین (D) Iodine آئیوڈین
- (4) Fourth and fifth period of the long form of periodic table are called:- (4) لوگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کا چوتھا اور پانچواں پیریڈک ٹیبل کبلا تے ہیں۔
(A) Short periods شارٹ پیریڈز (B) Normal periods نارمل پیریڈز (C) Long periods لوگ پیریڈز (D) Very long periods ویری لوگ پیریڈز
- (5) Which one is a good example of Triple Covalent Bond? (5) ٹریپل کوویلنٹ بانڈ کی اچھی مثال کونسی ہے؟
(A) N_2 (B) O_2 (C) H_2 (D) Cl_2
- (6) Which one of the following is an electron deficient molecule? (6) درج ذیل میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟
(A) NH_3 (B) N_2 (C) BF_3 (D) O_2
- (7) Which one of the following gases diffuses the fastest? (7) درج ذیل میں سے کونسی گیس تیزی سے ڈیفیوژن کرتی ہے؟
(A) Hydrogen ہائیڈروجن (B) Helium ہیلیم (C) Fluorine فلورین (D) Chlorine کلورین
- (8) A good example of Suspension is:- (8) سسپنشن کی اچھی مثال ہے۔
(A) Tooth paste ٹوتھ پیسٹ (B) Milk دودھ (C) Chalk in water چاک پانی میں چاک (D) Blood خون
- (9) Which one of the following solutions contains more water? (9) درج ذیل میں سے کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے؟
(A) 2 M (B) 1 M (C) 0.5 M (D) 0.25 M
- (10) The formula of rust is:- (10) رَسٹ کا فارمولا ہے۔
(A) $Fe_2O_3.nH_2O$ (B) Fe_2O_3 (C) $Fe(OH)_3$ (D) $Fe(OH)_3.nH_2O$
- (11) Oxidation number of "Cl" in $KClO_3$ is:- (11) $KClO_3$ میں "Cl" کا آکسائیڈیشن نمبر ہے۔
(A) +1 (B) +2 (C) +4 (D) +5
- (12) Which one of the following non-metal is lustrous? (12) درج ذیل میں سے کونسی نان میٹل چمکدار ہے؟
(A) Sulphur سلفر (B) Phosphorus فاسفورس (C) Iodine آئیوڈین (D) Carbon کاربن

PAPER CODE

NUMBER: 1484

2019 (A)

SSC PART-I (9th CLASS)

رول نمبر (101)

CHEMISTRY (NEW SCHEME) GROUP-II (2015-2017 سیشن) (نیو اسکیم) گروپ - دوسرا

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ معروضی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ - 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 مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کر یا کٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice

soalatt her ger hal ne karein -

which you think is correct, fill that bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen

to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as

many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded

in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1-

- (1) Which one of the following gases diffuses the fastest? (1) درج ذیل میں سے کوئی گیس تیزی سے ڈیفیوژن کرتی ہے؟
(A) Hydrogen ہائیڈروجن (B) Helium ہیلیم (C) Fluorine فلورین (D) Chlorine کلورین
- (2) A good example of Suspension is:- (2) سسپنشن کی اچھی مثال ہے۔
(A) Tooth paste ٹوتھ پیسٹ (B) Milk دودھ (C) Chalk in water پانی میں چاک (D) Blood خون
- (3) Which one of the following solutions contains more water? (3) درج ذیل میں سے کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے؟
(A) 2 M (B) 1 M (C) 0.5 M (D) 0.25 M
- (4) The formula of rust is:- (4) رَسٹ کا فارمولہ ہے۔
(A) $Fe_2O_3 \cdot nH_2O$ (B) Fe_2O_3 (C) $Fe(OH)_3$ (D) $Fe(OH)_3 \cdot nH_2O$
- (5) Oxidation number of "Cl" in $KClO_3$ is:- (5) $KClO_3$ میں "Cl" کا آکسڈیشن نمبر ہے۔
(A) +1 (B) +2 (C) +4 (D) +5
- (6) Which one of the following non-metal is lustrous? (6) درج ذیل میں سے کوئی نان میٹل چمکدار ہے؟
(A) Sulphur سلفر (B) Phosphorus فاسفورس (C) Iodine آیوڈین (D) Carbon کاربن
- (7) Which one of the following molecules is not triatomic? (7) مندرجہ ذیل میں سے کونسا مالیکیول ٹرائی ایٹامک نہیں ہے؟
(A) O_3 (B) H_2O (C) CO_2 (D) H_2
- (8) Deuterium is used to make:- (8) ڈیوٹیریم ان میں سے کیا بنانے کے لیے استعمال ہوتا ہے؟
(A) Heavy water ہیوی واٹر (B) Light water لائٹ واٹر (C) Soft water سوفٹ واٹر (D) Hard water ہارڈ واٹر
- (9) Which one of the following Halogens has lowest Electronegativity? (9) درج ذیل میں سے کونسے ہیلوجن کی الیکٹرونگیٹیویٹی سب سے کم ہے؟
(A) Fluorine فلورین (B) Chlorine کلورین (C) Bromine برومین (D) Iodine آیوڈین
- (10) Fourth and fifth period of the long form of periodic table are called:- (10) لوگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کا چوتھا اور پانچواں پیریڈک ہلاتے ہیں۔
(A) Short periods شارٹ پیریڈز (B) Normal periods نارمل پیریڈز (C) Long periods لوگ پیریڈز (D) Very long periods ویری لوگ پیریڈز
- (11) Which one is a good example of Triple Covalent Bond? (11) ٹریپل کوویلنٹ بانڈ کی اچھی مثال کونسی ہے؟
(A) N_2 (B) O_2 (C) H_2 (D) Cl_2
- (12) Which one of the following is an electron deficient molecule? (12) درج ذیل میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟
(A) NH_3 (B) N_2 (C) BF_3 (D) O_2

PAPER CODE

NUMBER: 1486

2019 (A)

SSC PART-I (9th CLASS)

102

رول نمبر

CHEMISTRY (NEW SCHEME) GROUP-II (2015-2017 سیشن) (نیو اسکیم) گروپ - دوسرا

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ معروضی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ - 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 کرنے یا کاٹ کر پڑھنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پڑھنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر

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 bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1-

- (1) Fourth and fifth period of the long form of periodic table are called:- لوگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کا چوتھا اور پانچواں پیریاڈ کہلاتے ہیں۔ (1)
- (A) Short periods شارٹ پیریاڈز (B) Normal periods نارمل پیریاڈز
(C) Long periods لوگ پیریاڈز (D) Very long periods ویری لوگ پیریاڈز
- (2) Which one is a good example of Triple Covalent Bond? ٹریپل کوویلنٹ بانڈ کی اچھی مثال کونسی ہے؟ (2)
- (A) N_2 (B) O_2 (C) H_2 (D) Cl_2
- (3) Which one of the following is an electron deficient molecule? درج ذیل میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟ (3)
- (A) NH_3 (B) N_2 (C) BF_3 (D) O_2
- (4) Which one of the following gases diffuses the fastest? درج ذیل میں سے کونسی گیس تیزی سے ڈیفیوژ کرتی ہے؟ (4)
- (A) Hydrogen ہائیڈروجن (B) Helium ہیلیم (C) Fluorine فلورین (D) Chlorine کلورین
- (5) A good example of Suspension is:- سسپنشن کی اچھی مثال ہے۔ (5)
- (A) Tooth paste ٹوتھ پیسٹ (B) Milk دودھ (C) Chalk in water پانی میں چاک (D) Blood خون
- (6) Which one of the following solutions contains more water? درج ذیل میں سے کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے؟ (6)
- (A) 2 M (B) 1 M (C) 0.5 M (D) 0.25 M
- (7) The formula of rust is:- رَسٹ کا فارمولا ہے۔ (7)
- (A) $Fe_2O_3 \cdot nH_2O$ (B) Fe_2O_3 (C) $Fe(OH)_3$ (D) $Fe(OH)_3 \cdot nH_2O$
- (8) Oxidation number of "Cl" in $KClO_3$ is:- $KClO_3$ میں "Cl" کا آکسڈیشن نمبر ہے۔ (8)
- (A) +1 (B) +2 (C) +4 (D) +5
- (9) Which one of the following non-metal is lustrous? درج ذیل میں سے کونسی نان میٹل چمکدار ہے؟ (9)
- (A) Sulphur سلفر (B) Phosphorus فاسفورس (C) Iodine آیوڈین (D) Carbon کاربن
- (10) Which one of the following molecules is not triatomic? مندرجہ ذیل میں سے کونسا مالیکیول ٹری ایٹامک نہیں ہے؟ (10)
- (A) O_3 (B) H_2O (C) CO_2 (D) H_2
- (11) Deuterium is used to make:- ڈیوٹیریم ان میں سے کیا بنانے کے لیے استعمال ہوتا ہے؟ (11)
- (A) Heavy water ہیوی واٹر (B) Light water لائٹ واٹر (C) Soft water سوفٹ واٹر (D) Hard water ہارڈ واٹر
- (12) Which one of the following Halogens has lowest Electronegativity? درج ذیل میں سے کونسی ہیلوجن کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی سب سے کم ہے؟ (12)
- (A) Fluorine فلورین (B) Chlorine کلورین (C) Bromine برومین (D) Iodine آیوڈین

PAPER CODE

NUMBER: 1488

2019 (A)

SSC PART-I (9th CLASS)

153 رول نمبر

CHEMISTRY (NEW SCHEME) GROUP-II (2015-2017 سیشن) (نیو سکیم) گروپ - دوسرا

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ معروضی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ - 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 دیتے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کرنے یا کاٹ کر بھر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو بھر کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر

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 bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen

to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as

many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded

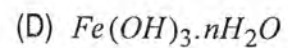
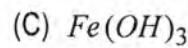
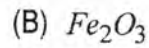
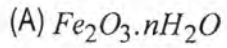
in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1-

(1) The formula of rust is:-

(1) رَسٹ کا فارمولہ ہے۔



(2) Oxidation number of "Cl" in $KClO_3$ is:-

(2) $KClO_3$ میں "Cl" کا آکسڈیشن نمبر ہے۔

(A) +1

(B) +2

(C) +4

(D) +5

(3) Which one of the following non-metal is lustrous?

(3) درج ذیل میں سے کونسی نان میٹل چمکدار ہے؟

(A) Sulphur سلفر

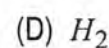
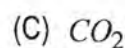
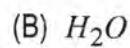
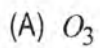
(B) Phosphorus فاسفورس

(C) Iodine آیوڈین

(D) Carbon کاربن

(4) Which one of the following molecules is not triatomic?

(4) مندرجہ ذیل میں سے کونسا مالیکیول ٹرائی ایٹامک نہیں ہے؟



(5) Deuterium is used to make:-

(5) ڈیوٹیریم ان میں سے کیا بنانے کے لیے استعمال ہوتا ہے؟

(A) Heavy water ہیوی واٹر

(B) Light water لائٹ واٹر

(C) Soft water سوفٹ واٹر

(D) Hard water ہارڈ واٹر

(6) Which one of the following Halogens has lowest Electronegativity?

(6) درج ذیل میں سے کون سے ہیلوجن کی الیکٹرونگیٹیویٹی سب سے کم ہے؟

(A) Fluorine فلورین

(B) Chlorine کلورین

(C) Bromine برومین

(D) Iodine آیوڈین

(7) Fourth and fifth period of the long form of periodic table are called:-

(7) لونگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کا چوتھا اور پانچواں پیریڈک کہلاتے ہیں۔

(A) Short periods شارٹ پیریڈز

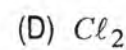
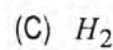
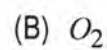
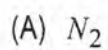
(B) Normal periods نارمل پیریڈز

(C) Long periods لوگ پیریڈز

(D) Very long periods ویری لوگ پیریڈز

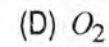
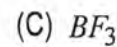
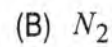
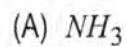
(8) Which one is a good example of Triple Covalent Bond?

(8) ٹریپل کوویلیٹ بانڈ کی اچھی مثال کونسی ہے؟



(9) Which one of the following is an electron deficient molecule?

(9) درج ذیل میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟



(10) Which one of the following gases diffuses the fastest?

(10) درج ذیل میں سے کونسی گیس تیزی سے ڈیفیوژ کرتی ہے؟

(A) Hydrogen ہائیڈروجن

(B) Helium ہیلیم

(C) Fluorine فلورین

(D) Chlorine کلورین

(11) A good example of Suspension is:-

(11) سسپنشن کی اچھی مثال ہے۔

(A) Tooth paste ٹوتھ پیسٹ

(B) Milk دودھ

(C) Chalk in water پانی میں چاک

(D) Blood خون

(12) Which one of the following solutions contains more water?

(12) درج ذیل میں سے کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے؟

(A) 2 M

(B) 1 M

(C) 0.5 M

(D) 0.25 M