

CHEMISTRY (NEW SCHEME) GROUP-I (2015-2017 سیشن) پہلا (نئی اسکیم) گروپ - I

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 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 gases diffuses the fastest? ان میں سے کوئی گیس زیادہ تیزی سے ڈیفیوڈ 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 سولوبیلیٹی پر ٹمپریچر 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 آکسائیڈیشن 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 ایٹمک ماس
 (C) Mendeleev's postulate مینڈلیف کا اصول (D) Atomic number ایٹمک 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 پائلر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟ (12)
 (A) Cl₂ & O₂ (B) N₂ & H₂O (C) C₂H₂ & H₂O (D) HCl & H₂O

SSC PART-I (9th CLASS)

CHEMISTRY (NEW SCHEME) GROUP-I (2015-2017 سیشن) پہلا (نچو 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۔
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. فزیکل کیمسٹری کی تعریف کریں۔ (i)
(ii) What is meant by Physical properties? Give any two examples. طبعی خصوصیات سے کیا مراد ہے؟ کوئی سی دو مثالیں دیں۔ (ii)
(iii) Define Compound. Give example. کمپاؤنڈ کی تعریف کریں۔ مثال بھی دیں۔ (iii)
(iv) Define Plum Pudding Theory. پلم پڈنگ تھیوری کی تعریف کریں۔ (iv)
(v) Write down any two defects of Rutherford's Model. ردرفورڈ ماڈل کے کوئی سے دو نقائص لکھیں۔ (v)
(vi) What is the difference between Groups and Periods? گروپس اور پیریڈز میں کیا فرق ہے؟ (vi)
(vii) What is meant by Alchemy? کیمیاگری سے کیا مراد ہے؟ (vii)
(viii) What is Electronegativity? Write its unit. الیکٹرو نیگیٹیویٹی کیا ہے؟ اس کا یونٹ لکھیں۔ (viii)

3. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

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

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

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

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) مالیکیول Molecule
6. (A) What are Intermolecular forces? 5 (الف) انٹرمالیکیولر فورسز کیا ہیں؟ ہائڈروجن بانڈنگ کو تفصیل سے بیان کریں۔
Discuss Hydrogen bonding in detail.
(B) Discuss Charles's Law of Gases. 4 (ب) گیسز کے بارے میں چارلس کے قانون کی وضاحت کریں۔
7. (A) Discuss the electrolysis of water in detail. 5 (الف) پانی کے الیکٹرو لیسز کو تفصیل سے بیان کیجیے۔

PAPER CODE

NUMBER: 1482

2019 (A)

SSC PART-I (9th CLASS)

MTN = 07II = 9-19

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 کر 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 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 molecules is not triatomic? مندرجہ ذیل میں سے کونسا مالیکول ٹرائی اٹامک نہیں ہے؟
(A) O_3 (B) H_2O (C) CO_2 (D) H_2
- (2) Deuterium is used to make:- 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? درج ذیل میں سے کونسا ہیلوجن کی الیکٹرونگیٹیویٹی سب سے کم ہے؟
(A) Fluorine فلورین (B) Chlorine کلورین (C) Bromine برومین (D) Iodine آیوڈین
- (4) Fourth and fifth period of the long form of periodic table are called:- لوگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کا چوتھا اور پانچواں پیریڈک ٹیبل کھلاتے ہیں۔
(A) Short periods شارٹ پیریڈز (B) Normal periods نارل پیریڈز
(C) Long periods لوگ پیریڈز (D) Very long periods ویری لوگ پیریڈز
- (5) Which one is a good example of Triple Covalent Bond? ٹریپل کوویلیٹ 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? درج ذیل میں سے کس مالیکول 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? درج ذیل میں سے کونسی گیس تیزی سے ڈیفیوژ کرتی ہے؟
(A) Hydrogen ہائیڈروجن (B) Helium ہیلیم (C) Fluorine فلورین (D) Chlorine کلورین
- (8) A good example of Suspension is:- سسپنشن کی اچھی مثال ہے۔
(A) Tooth paste ٹوتھ پیسٹ (B) Milk دودھ (C) Chalk in water پانی میں چاک (D) Blood خون
- (9) Which one of the following solutions contains more water? 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:- رَسٹ کا فارمولا ہے۔
(A) $Fe_2O_3 \cdot nH_2O$ (B) Fe_2O_3 (C) $Fe(OH)_3$ (D) $Fe(OH)_3 \cdot nH_2O$
- (11) Oxidation number of "Cl" in $KClO_3$ is:- $KClO_3$ میں "Cl" کا آکسائیڈیشن نمبر ہے۔
(A) +1 (B) +2 (C) +4 (D) +5

SSC PART-I (9th CLASS)

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

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

3. Attempt any five parts.

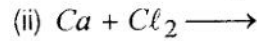
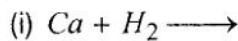
10 = 2 x 5

- سوال نمبر 3- کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔
- What is the difference between Lone pair and Bond pair of electrons? (i) الیکٹرونز کے لون پیئر اور بانڈ پیئر میں کیا فرق ہے؟
 - What type of Covalent bond is formed in Nitrogen molecules? (ii) نائٹروجن کے مالیکول میں کس قسم کا کوویلنٹ بانڈ بنتا ہے؟
 - Why HCl has dipole-dipole forces of attraction? (iii) HCl کے اندر ڈائی پول-ڈائی پول فورسز کیوں پائی جاتی ہیں؟
 - Define the term Allotropy with examples. (iv) ایلوٹروپی کو مثالیں دے کر بیان کریں۔
 - Is the Boyle's law applicable to liquids? Give reason. (v) کیا بوائے کا قانون مائعوں کے لیے بھی موزوں ہے؟ وجہ بیان کریں۔
 - Why does the suspension not form a Homogeneous Mixture? (vi) سسپنشن ہوموجینیس مکسچر کیوں نہیں بناتے؟
 - Give two characteristics of Colloid. (vii) کولائیڈ کی دو خصوصیات تحریر کریں۔
 - 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۔
- What is meant by Redox Reaction? (i) ریڈاکس ری ایکشن سے کیا مراد ہے؟
 - Define Oxidizing agent with one example. (ii) آکسائیڈائزنگ ایجنٹ کی تعریف ایک مثال سے کیجیے۔
 - Write down two examples of Electrolytic Cells. (iii) الیکٹرولیٹک سیلز کی دو مثالیں تحریر کیجیے۔
 - What is meant by Corrosion? (iv) کروڈن سے کیا مراد ہے؟
 - Write down the names of two very reactive metals. (v) دو بہت ری ایکٹیو میٹلوں کے نام تحریر کیجیے۔
 - Give any two uses of Silver. (vi) سلور کے کوئی سے دو استعمالات لکھیے۔
 - Write down any two physical properties of non-metals. (vii) نان میٹلوں کی کوئی سے دو طبیعی خصوصیات تحریر کیجیے۔
 - Complete the following chemical equations:- (viii) درج ذیل کیمیائی مساواتوں کو مکمل کیجیے۔



SECTION-II حصہ دوم

NOTE: - Attempt any two questions.

18 = 9 x 2

نوٹ - کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

- (الف) 5- ریڈیو تھرائی اور میڈیسن کے شعبوں میں آئسوٹوپس کے استعمالات بیان کریں۔ 5
- (ب) مثالوں سے ایٹمک نمبر اور ماس نمبر کی تعریفیں لکھیں۔ 4
- (الف) 6- کوویلنٹ بانڈ سے کیا مراد ہے؟ اس کی تین اقسام کی وضاحت مثالوں سے کریں۔ 5
- (ب) چارلس کا قانون بیان کریں اور اس کی تجرباتی تصدیق کریں۔ 4
- (الف) 7- الیکٹروپلیٹنگ کی تعریف کیجیے نیز زنک اورشن کی الیکٹروپلیٹنگ بیان کیجیے۔ 5

Zinc and Tin