

نوٹ - جوابی کاپی پر وہی سوال نمبر اور جزو نمبر درج کیجئے جو کہ سوالیہ پرپے 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 کیجئے۔

- (i) Define Chemical Formula with examples. (i) کیمیائی فارمولہ کی تعریف کیجئے اور مثالیں دیں۔
(ii) Differentiate between Atom and Ion. (ii) ایٹم اور آئن میں فرق کیجئے۔
(iii) Write two properties of Canal Rays. (iii) کینال ریز کی دو خصوصیات بیان کیجئے۔
(iv) Write the Electronic Configuration of Argon (At No = 18) and Boron (At No = 5). (iv) آرگون (At No = 18) اور بورون (At No = 5) کی الیکٹرونک کنفیگریشن لکھیے۔
(v) Define Isotopes. Give examples. (v) آئسوٹوپس کی تعریف کیجئے اور مثالیں دیں۔
(vi) What is meant by Electronegativity? (vi) الیکٹرو نیگیٹیوٹی سے کیا مراد ہے؟
(vii) Briefly describe the trend of Atomic Radius in a group. (vii) ایٹمک ریڈیئس کا گروپ میں رجحان مختصر طور پر بیان کیجئے۔
(viii) Define Period and Group. (viii) پیریڈ اور گروپ کی تعریف کیجئے۔

3. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

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

- (i) Why a Dipole develops in a Molecule? (i) ایک مالیکیول میں ڈائپول کیوں قائم ہوتا ہے؟
(ii) What are the Van der Waals Forces? (ii) وان ڈر والز فورسز کیا ہیں؟
(iii) What is a Dative Covalent Bond? (iii) ڈیٹو کوویلنٹ بانڈ سے کیا مراد ہے؟
(iv) Why does Ice float over water? (iv) برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟
(v) Convert -30°C to Kelvin Temperature. (v) -30°C کو کیلون نمبر پر تبدیل کریں۔
(vi) What is Diffusion? Give one example. (vi) ایفیوژن کیا ہے؟ ایک مثال دیں۔
(vii) Differentiate between Evaporation and Boiling Point. (vii) ایپو ریٹیشن اور بوائلنگ پوائنٹ میں فرق بیان کریں۔
(viii) Define Boyle's Law of Gases. (viii) گیسوں کے بارے میں بویل لاء کی تعریف کیجئے۔

4. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

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

- (i) What do you mean by "Like dissolves like"? (i) "Like dissolves like" کا کیا مطلب ہے؟
(ii) Why do we stir paints thoroughly before using? (ii) ہم استعمال سے پہلے پینٹس کو اچھی طرح کیوں ہلاتے ہیں؟
(iii) Differentiate between Strong and Weak Electrolytes. (iii) طاقتور اور کمزور الیکٹرو لائٹس میں فرق واضح کریں۔
(iv) Why Steel is plated with Nickel electroplating before the electroplating of Chromium? (iv) سٹیل پر کرومیم کی الیکٹرو پلٹنگ سے پہلے نکل کی الیکٹرو پلٹنگ کیوں کی جاتی ہے؟
(v) Why an Iron grill is painted frequently? (v) آئرن کی جالی کو اکثر رنگ کیوں کیا جاتا ہے؟
(vi) Why Copper is used for making Electrical Wires? (vi) نکل کی تاریں طے کرنے کے لیے کاپر کیوں استعمال کیا جاتا ہے؟
(vii) Why Magnesium is harder than Sodium? (vii) سوڈیم کی نسبت میگنیشیم کیوں زیادہ سخت ہے؟
(viii) Why does Electropositivity increase from top to bottom in a group? (viii) گروپ میں اوپر سے نیچے جاتے ہوئے الیکٹرو پوزٹیوٹی کیوں بڑھتی ہے؟

SECTION-II حصہ دوم

NOTE: - Attempt any two questions.

نوٹ - کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجئے۔

- 5.(A) Explain types of Molecules in detail. 5 (الف) مالیکیولز کی اقسام تفصیل سے بیان کیجئے۔
(B) Explain results of the experiment of Rutherford's Atomic Model. 4 (ب) رڈرفورڈ ایٹمک ماڈل کے تجربے کے نتائج بیان کیجئے۔
6.(A) Define Ionic Compound with an example. 5 (الف) آئیونک کیمپاؤنڈ کی تعریف مثال سے کریں۔ اس کی خصوصیات تحریر کریں۔
Give its properties.
(B) Describe Solid state of Matter. 4 (ب) مادے کی گھوس حالت بیان کریں۔ اس کی مختلف خصوصیات کی وضاحت کیجئے۔
Explain its various properties.
7.(A) Define Molarity. 5 (الف) مولیرٹی کی تعریف کیجئے۔ اس کا یونٹ لکھیے اور مولر سلوشن تیار کرنے کے لیے اس کا فارمولہ لکھیے۔
Write its unit and write its formula to prepare Molar solution.
(B) Discuss the construction and working of the cell in which electricity is produced. 4 (ب) الیکٹریسیٹی پیدا کرنے کے لیے سیل کی تیاری اور کام بیان کیجئے۔

PAPER CODE

NUMBER: 1481

2017 (A)

SSC PART-I (9th CLASS)

260 رول نمبر

CHEMISTRY (NEW SCHEME) GROUP-I (2015-2017 سیشن) پہلا (نوسکیم) 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 دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کرنا یا کاٹ کر بھر کرنا کی صورت میں مذکورہ جواب خراب قرار دیا جائے گا۔ اس سوال پرچہ پر سوالات ہرگز 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 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. 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 question on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1-

- (1) The most abundant element occurring in the earth's crust by weight is:- (A) Silicon سیلیکان (B) Oxygen آکسیجن (C) Aluminium ایلیومینیم (D) Iron آئرن
- (2) One amu (Atomic Mass Unit) is equivalent to:- (A) 1.66×10^{-24} mg (B) 1.66×10^{-24} g (C) 1.66×10^{-23} g (D) 1.66×10^{-24} kg
- (3) Isotopes of Hydrogen are:- (A) One ایک (B) Two دو (C) Three تین (D) Four چار
- (4) Modern Periodic Table consists of:- (A) Two blocks دو بلاکس (B) Three blocks تین بلاکس (C) Four blocks چار بلاکس (D) Five blocks پانچ بلاکس
- (5) Alkali metals belong to:- (A) 1st group فرسٹ گروپ سے (B) 2nd group سینڈ گروپ سے (C) Third group تھرڈ گروپ سے (D) 4th group فورٹھ گروپ سے
- (6) Molecule with Double Covalent Bond is:- (A) H_2 (B) O_2 (C) N_2 (D) C_2H_2
- (7) _____ is an example of Amorphous Solid. (A) Sodium Chloride سوڈیم کلورائیڈ (B) Diamond ڈائمنڈ (C) Plastic پلاسٹک (D) Glucose گلوکوز
- (8) Air is an example of a Solution of:- (A) Liquid in gas مائع میں مائع (B) Gas in gas گیس میں گیس (C) Solid in gas گیس میں ٹھوس (D) Gas in liquid مائع میں گیس
- (9) Milk of Magnesia is an example of:- (A) Solution سلوشن (B) True solution ٹریو سلوشن (C) Colloids کولائیڈز (D) Suspension سپینشن
- (10) _____ is a weak electrolyte. (A) NaCl (B) $Ca(OH)_2$ (C) NaOH (D) H_2SO_4
- (11) The gas collected at Cathode is:- (A) Cl_2 (B) O_3 (C) H_2 (D) O_2
- (12) _____ burns with brick red flame. (A) Sodium سوڈیم (B) Potassium پوٹاشیم (C) Calcium کیلشیم (D) Magnesium میگنیشیم

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) State Nuclear Chemistry and Analytical Chemistry. نیوکلیئر کیمسٹری اور اینالیٹیکل کیمسٹری کی تعریف کیجیے۔ (i)
(ii) Define Valency with an example. ویلنس کی تعریف کیجیے اور مثال دیجیے۔ (ii)
(iii) Write two differences of Bohr's Atomic Theory and Rutherford's Atomic Theory. بوہر اٹامک تیوری اور رڈرفورڈ اٹامک تیوری میں کوئی سے دو فرق تحریر کیجیے۔ (iii)
(iv) Write any two properties of the Positive Rays. پوزٹیو ریڈز کی دو خصوصیات بیان کیجیے۔ (iv)
(v) What is the nature of Charge on Cathode Rays? Also write its origin. کیتھوڈ ریڈز پر چارج کی نوعیت کیا ہے؟ نیز کہاں سے نکلتی ہیں؟ (v)
(vi) What is the trend of Ionization Energy in a Period? پیریڈ میں آئیونائزیشن انرجی کا رجحان کیا ہے؟ (vi)
(vii) Define Electronegativity. Also write Electronegativity of Chlorine. الیکٹرو نیگیٹیوٹی کی تعریف کیجیے۔ کلورین کی الیکٹرو نیگیٹیوٹی بتائی بھی لکھیں۔ (vii)
(viii) State Shielding Effect. Write its trend in Period. شیڈنگ ایفیکٹ کی تعریف کیجیے۔ پیریڈ میں اس کا رجحان تحریر کیجیے۔ (viii)

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 Duplet and Octet Rule? ڈیپلٹ اور اوکٹیٹ رول میں کیا فرق ہے؟ (i)
(ii) Why Boiling Point of Water is higher than that of Alcohol? پانی کا بوائیگ پوائنٹ الیکول سے کیوں زیادہ ہے؟ (ii)
(iii) Why Noble Gases are Non-reactive? نوبل گیسز نائن ری ایکٹیو کیوں ہوتی ہیں؟ (iii)
(iv) Write down two properties of Non-polar Compounds. نان پولر کمپاؤنڈز کی دو خصوصیات لکھیے۔ (iv)
(v) Define Diffusion and give an example. ڈیفیوژن کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔ (v)
(vi) Write down the names of Allotropic forms of Phosphorus and Sulphur. فاسفورس اور سلفور کی ایلوٹروپک شکلوں کے نام لکھیے۔ (vi)
(vii) Define Boyle's Law. بوائے لاء کی تعریف کیجیے۔ (vii)
(viii) Why Evaporation causes Cooling? ایوپیوریشن سے ٹھنڈک کیوں محسوس ہوتی ہے؟ (viii)

4. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

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

- (i) Define Electrolysis. الیکٹرو لیسز کی تعریف کیجیے۔ (i)
(ii) Define Tyndall Effect. ٹینڈل ایفیکٹ کی تعریف کیجیے۔ (ii)
(iii) Differentiate between Oxidizing Agents and Reducing Agents. آکسائیڈنگ ایجنٹس اور ریڈیوسنگ ایجنٹس میں فرق واضح کیجیے۔ (iii)
(iv) Briefly describe the process of Tin Coating. ٹن کوٹنگ کا طریقہ مختصر طور پر بیان کیجیے۔ (iv)
(v) Find out the Oxidation number of Sulphur in Na₂SO₄. Na₂SO₄ میں سلفور کا آکسائیڈیشن نمبر معلوم کیجیے۔ (v)
(vi) Why Metallic Character decreases along a Period from left to right in a Periodic Table? پیریڈک ٹیبل میں ہیرے کے اندر میٹلک کرکٹیر بائیں سے دائیں کیوں کم ہوتا ہے؟ (vi)
(vii) How will you compare the Electropositivity of Alkali Metals and Alkaline Earth Metals? الیکل میٹلوں اور الکلائن ارضی میٹلوں کی الیکٹرو پوزٹیوٹی میں آپ کیسے موازنہ کریں گے؟ (vii)
(viii) Write chemical reaction of Sodium with Oxygen. سوڈیم کا آکسیجن کے ساتھ کیمیائی عمل لکھیے۔ (viii)

SECTION-II حصہ دوم

NOTE: - Attempt any two questions.

نوٹ: - کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

- 5.(A) Explain types of Molecules with examples. 5 مائیکولیکیلز کی اقسام مثالوں کے ساتھ بیان کیجیے۔ (الف)
(B) Describe the Isotopes of Hydrogen and Carbon with diagram. 4 ڈیوٹیریم اور کاربن کے آئسوٹوپس بیان کریں۔ (ب)
6.(A) State and explain Coordinate Covalent Bond with examples. 5 کوآرڈینیٹ کوویلنٹ باؤنڈ کی تعریف کیجیے اور اس کی وضاحت مثالوں کے ساتھ کیجیے۔ (الف)
(B) What is Vapour Pressure? How it is affected by different factors? 4 وہپر پریشر کیا ہے؟ اس پر مختلف فیکٹرز کیسے اثر انداز ہوتے ہیں؟ (ب)
7.(A) Define Solubility and explain general principle of Solubility. 5 سولوبیلیٹی کی تعریف کیجیے اور سولوبیلیٹی کا عمومی اصول بیان کیجیے۔ (الف)
(B) Write down the rules for assigning the Oxidation state. 4 آکسائیڈیشن اسٹیٹ کی تفویض کے لیے قواعد تحریر کیجیے۔ (ب)

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

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۔ جو اپنی 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 پُر کرنے یا کٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ Bubbles پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. سوالیہ پرچہ پر سوالات ہرگز حل نہ کریں۔

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. 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 question on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1-

- (1) Mass number of an Element is represented by:- (1) ایٹمی نمبر کے ماس نمبر کو ظاہر کیا جاتا ہے۔
(A) Z (B) A (C) N (D) K
- (2) The Empirical formula of Glucose is:- (2) گلوکوز کا ایسرینکل فارمولا ہے۔
(A) H_2CO_3 (B) CH (C) CH_2O (D) HO
- (3) M Shell can accommodate number of electrons - (3) M شیل میں الیکٹرونز کی تعداد ناممکن ہے۔
(A) 32 (B) 18 (C) 08 (D) 02
- (4) The elements which are present on the extreme left side of the periodic table are called:- (4) پیریاڈک ٹیبل کے انتہائی بائیں جانب پائے جانے والے ایلیمنٹس کہا جاتے ہیں۔
(A) Alkali metals (B) Alkaline earth metals (C) Halogen group (D) Noble gases
- (5) The number of elements in Sixth Period is:- (5) چھٹے پیریاڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے۔
(A) 8 (B) 18 (C) 22 (D) 32
- (6) Hydrogen bond is represented by:- (6) ہائیڈروجن بانڈ کو ظاہر کیا جاتا ہے۔
(A) Dotted line (B) Single line (C) Double lines (D) Triple lines
- (7) The unit of Pressure is:- (7) پریشر کا یونٹ ہے۔
(A) Joule (B) Pascal (C) Ampere (D) Gram
- (8) Butter is an example of Solution:- (8) مکھن سٹوشن کی مثال ہے۔
(A) Liquid in gas (B) Gas in liquid (C) Liquid in solid (D) Solid in liquid
- (9) Sea water is a resource of naturally occurring elements:- (9) سمندری پانی قدرتی طور پر پائے جانے والے ایلیمنٹس کا ماخذ ہے۔
(A) 43 (B) 63 (C) 71 (D) 92
- (10) The chemical formula of Rust is:- (10) رزک کا کیمیائی فارمولا ہے۔
(A) $FeSO_4 \cdot 10H_2O$ (B) $Fe_2O_3 \cdot AlCl_3$ (C) $Fe_2O_3 \cdot nH_2O$ (D) $Fe(OH)_3 \cdot 4H_2O$
- (11) The oxidation number of Nitrogen in Nitric Acid (HNO_3) is:- (11) نائٹریک ایسڈ میں نائٹروجن کا آکسائیڈیشن نمبر ہے۔
(A) +5 (B) +4 (C) +3 (D) +2
- (12) _____ metal is brittle. (12) _____ میٹل آسانی سے ٹوٹ جاتی ہے۔
(A) Magnesium (B) Barium (C) Aluminium (D) Sodium

Name of Subject Chemistry

Group: 1st

Session 2015-2017

Group: 2nd

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

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

نوٹ: Z سے مراد تمام
جوابات درست ہیں