2017 (A)

رول نمبر 259

SSC PART-I (9th CLASS)

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

TIME ALLOWED: 1.45 Hours **SUBJECTIVE** حصہ انشائیہ وقت = 1.45 گھنٹے

MAXIMUM MARKS: 48 کل نمبر = 48

NOTE: - Write same question number and its part number on answer book, as given in the question paper.

نوٹ۔ جوابی کاپی پر وہی سوال نمبر اور جزو نمبر درج کیجیے جو کہ سوالیہ پرچے میں درج ہے۔

SECTION-I حصہ اول

2. Attempt any five parts. **10 = 2 x 5** سوال نمبر2۔ کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

(i) Define Chemical Formula with examples. — (i) کیمیائی فارمولا کی تعریف کیجیے اور مثالیں دیں۔

(ii) Differentiate between Atom and Ion. — (ii) ایٹم اور آئن میں فرق کیجیے۔

(iii) Write two properties of Canal Rays. — (iii) کینال ریز کی دو خصوصیات بیان کیجیے۔

(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 کنفگریشن لکھیے۔

(v) Define Isotopes. Give examples. — (v) آئسوٹوپس کی تعریف کیجیے اور مثالیں دیں۔

(vi) What is meant by Electronegativity? — (vi) الیکٹرونیگیٹیویٹی سے کیا مراد ہے؟

(vii) Briefly describe the trend of Atomic Radius in a group. — (vii) اٹامک ریڈیس کا گروپ میں رجحان مختصر طور پر بیان کیجیے۔

(viii) Define Period and Group. — (viii) پیریڈ اور گروپ کی تعریف کیجیے۔

3. Attempt any five parts. **10 = 2 x 5** سوال نمبر3۔ کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

(i) Why a Dipole develops in a Molecule? — (i) ایک مالیکیول میں ڈائی پول کیوں قائم ہو جاتا 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 ٹمپریچر میں تبدیل کریں۔

(vi) What is Diffusion? Give one example. — (vi) ڈفیوژن کیا ہے؟ ایک مثال دیں۔

(vii) Differentiate between Evaporation and Boiling Point. — (vii) ایویپوریشن اور بوائلنگ پوائنٹ میں فرق بیان کریں۔

(viii) Define Boyle's Law of Gases. — (viii) گیسوں کے بارے میں بوائل لا کی تعریف کیجیے۔

4. Attempt any five parts. **10 = 2 x 5** سوال نمبر4۔ کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

(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 الیکٹرولائٹس میں فرق واضح کریں۔

(iv) Why Steel is plated with Nickel electroplating before the electroplating of Chromium? — (iv) سٹیل پر کرومیم کی الیکٹروپلیٹنگ سے پہلے نکل کی الیکٹروپلیٹنگ 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) بجلی کی تاریں بنانے 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 الیکٹروپوزیٹیویٹی کیوں بڑھتی ہے؟

SECTION-II حصہ دوم

NOTE: - Attempt any two questions. نوٹ۔ کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

5.(A) Explain types of Molecules in detail. 5 — 5۔(الف) مالیکیولز کی اقسام تفصیل سے بیان کیجیے۔

(B) Explain results of the experiment of Rutherford's Atomic Model. 4 — (ب) روتھرفورڈ اٹامک ماڈل کے تجربہ کے نتائج بیان کیجیے۔

6.(A) Define Ionic Compound with an example. Give its properties. 5 — 6۔(الف) آئیونک کمپاؤنڈ کی تعریف مثال سے کریں۔ اس کی خصوصیات تحریر کریں۔

(B) Describe Solid state of Matter. Explain its various properties. 4 — (ب) مادے کی ٹھوس حالت بیان کریں۔ اس کی مختلف خصوصیات کی وضاحت کیجیے۔

7.(A) Define Molarity. Write its unit and write its formula to prepare Molar solution. 5 — 7۔(الف) مولیریٹی کی تعریف کیجیے۔ اس کا یونٹ لکھیے اور مولر سلوشن تیار کرنے کے لیے اس کا فارمولا لکھیے۔

(B) Discuss the construction and working of the cell in which electricity is produced. 4 — (ب) الیکٹریسٹی پیدا کرنے کے لیے سیل کی تیاری اور کام بیان کیجیے۔

PAPER CODE NUMBER: 1481

2017 (A)

رول نمبر ______ 560

SSC PART-I (9th CLASS)

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

TIME ALLOWED: 15 Minutes **OBJECTIVE** حصہ معروضی وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12 کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہرسوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہرسوال 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 کاٹ 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 سوالیہ 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 سلیکان (B) Oxygen آکسیجن (C) Aluminium ایلومینیم (D) Iron آئرن — کرۂ ارض میں وزن کے لحاظ سے سب سے زیادہ پائے جانے والے ایلیمنٹ کا نام ہے۔ (1)

(2) One amu (Atomic Mass Unit) is equivalent to:- — ایک amu (اٹامک ماس یونٹ) برابر ہوتا ہے۔ (2)

(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:- — ہائیڈروجن کے آئسوٹوپس ہوتے ہیں۔ (3)

(A) One ایک (B) Two دو (C) Three تین (D) Four چار

(4) Modern Periodic Table consists of:- — ماڈرن پیریاڈک ٹیبل ____ پر مشتمل ہے۔ (4)

(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:- — الکلی میٹلز کا تعلق ہے۔ (5)

(A) 1st group فرسٹ گروپ سے (B) 2nd group سیکنڈ گروپ سے (C) Third group تھرڈ گروپ سے (D) 4rth group فورتھ گروپ سے

(6) Molecule with Double Covalent Bond is:- — مالیکیول جس میں ڈبل کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے۔ (6)

(A) H_2 (B) O_2 (C) N_2 (D) C_2H_2

(7) ____ is an example of Amorphous Solid. — ____ امارفس سالڈ کی مثال ہے۔ (7)

(A) Sodium Chloride سوڈیم کلورائیڈ (B) Diamond ڈائمنڈ (C) Plastic پلاسٹک (D) Glucose گلوکوز

(8) Air is an example of a Solution of:- — ہوا ____ سلوشن کی ایک مثال ہے۔ (8)

(A) Liquid in gas گیس 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:- — ملک آف میگنیشیا ____ کی مثال ہے۔ (9)

(A) Solution سلوشن (B) True solution ٹرو سلوشن (C) Colloids کولائڈز (D) Suspension سسپنشن

(10) ____ is a weak electrolyte. — ____ ایک ویک الیکٹرولائٹ ہے۔ (10)

(A) NaCl (B) $Ca(OH)_2$ (C) NaOH (D) H_2SO_4

(11) The gas collected at Cathode is:- — گیس جو کیتھوڈ پر اکٹھی ہوتی ہے۔ (11)

(A) Cl_2 (B) O_3 (C) H_2 (D) O_2

(12) ____ burns with brick red flame. — ____ سرخی مائل شعلے سے جلتی ہے۔ (12)

(A) Sodium سوڈیم (B) Potassium پوٹاشیم (C) Calcium کیلشیم (D) Magnesium میگنیشیم

2017 (A) (261) رول نمبر ________

SSC PART-I (9th CLASS)

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

TIME ALLOWED: 1.45 Hours **SUBJECTIVE** حصہ انشائیہ وقت = 1.45 گھنٹے

MAXIMUM MARKS: 48 کل نمبر = 48

NOTE: - Write same question number and its part number on answer book, as given in the question paper.

نوٹ۔ جوابی کاپی پر وہی سوال نمبر اور جزو نمبر درج کیجیے جو کہ سوالیہ پرچے میں درج ہے۔

SECTION-I حصہ اول

2. Attempt any five parts. 10 = 2 x 5 سوال نمبر2۔ کوئی سے پانچ اجزا 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. ویلنسی کی تعریف کیجیے اور مثال دیجیے۔ (ii)

(iii) Write two differences of Bohr's Atomic Theory and Rutherford's Atomic Theory. بوہر اٹامک تھیوری اور ردرفورڈ اٹامک تھیوری میں کوئی سے دو فرق تحریر کیجیے۔ (iii)

(iv) Write any two properties of the Positive Rays. پوزیٹو ریز کی دو خصوصیات بیان کیجیے۔ (iv)

(v) What is the nature of Charge on Cathode Rays? Also write its origion. کیتھوڈ ریز 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 آیونائزیشن انرجی کا رجحان کیا ہے؟ (vi)

(vii) Define Electronegativity. Also write Electronegativity of Chlorine. الیکٹرونیگیٹیویٹی کی تعریف کیجیے۔ کلورین کی الیکٹرونیگیٹیویٹی بھی لکھیں۔ (vii)

(viii) State Shielding Effect. Write its trend in Period. شیلڈنگ ایفیکٹ کی تعریف کیجیے۔ پیریڈ میں اس کا رجحان تحریر کیجیے۔ (viii)

3. Attempt any five parts. 10 = 2 x 5 سوال نمبر3۔ کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

(i) What is the difference between Duplet and Octet Rule? ڈیپلیٹ اور اوکٹیٹ رول میں کیا فرق ہے؟ (i)

(ii) Why Boiling Point of Water is higher than that of Alcohol? پانی کا بوائلنگ پوائنٹ الکحل سے کیوں زیادہ ہے؟ (ii)

(iii) Why Noble Gases are Non-reactive? نوبل گیسز نان ری ایکٹو 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 سلفر کی ایلوٹروپک شکلوں کے نام لکھیے۔ (vi)

(vii) Define Boyle's Law. بوائلز لا کی تعریف کیجیے۔ (vii)

(viii) Why Evaporation causes Cooling? ایویپوریشن سے ٹھنڈک کیوں محسوس ہوتی ہے؟ (viii)

4. Attempt any five parts. 10 = 2 x 5 سوال نمبر4۔ کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

(i) Define Electrolysis. الیکٹرولیسز کی تعریف کیجیے۔ (i)

(ii) Define Tyndall Effect. ٹنڈل ایفیکٹ کی تعریف کیجیے۔ (ii)

(iii) Differentiate between Oxidizing Agents and Reducing Agents. آکسیڈائزنگ 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 Na_2SO_4. Na_2SO_4 میں سلفر کا آکسیڈیشن نمبر معلوم کیجیے۔ (v)

(vi) Why Metallic Character decreases along a Period from left to right in a Periodic Table? پیریاڈک ٹیبل میں پیریڈ کے اندر میٹلک کریکٹر بائیں سے دائیں کیوں کم ہوتا ہے؟ (vi)

(vii) How will you compare the Electropositivity of Alkali Metals and Alkaline Earth Metals? الکلی میٹلز اور الکلائن ارتھ میٹلز کی الیکٹروپوزیٹیویٹی 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 — 5۔(الف) مالیکیولز کی اقسام مثالوں کے ساتھ بیان کیجیے۔

(B) Describe the Isotopes of Hydrogen and Carbon with diagram. 4 — (ب) ڈایاگرام کے ذریعے ہائڈروجن اور کاربن کے آئسوٹوپس بیان کریں۔

6.(A) State and explain Coordinate Covalent Bond with examples. 5 — 6۔(الف) کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کیجیے اور اس کی وضاحت مثالوں کے ساتھ کیجیے۔

(B) What is Vapour Pressure? How it is affected by different factors? 4 — (ب) ویپر پریشر کیا ہے؟ اس پر مختلف فیکٹرز کیسے اثر انداز ہوتے ہیں؟

7.(A) Define Solubility and explain general principle of Solubility. 5 — 7۔(الف) سولیوبلٹی کی تعریف کیجیے اور سولیوبلٹی کا عمومی اصول بیان کیجیے۔

(B) Write down the rules for assigning the Oxidation state. 4 — (ب) آکسیڈیشن سٹیٹ کی تفویض کے لیے قواعد تحریر کیجیے۔

PAPER CODE NUMBER: 1482	2017 (A) SSC PART-I (9th CLASS)	رول نمبر 562

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

TIME ALLOWED: 15 Minutes **OBJECTIVE** حصہ معروضی وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12 کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہرسوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہرسوال کے سامنے دیے 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 کاٹ 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 سوالیہ 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) Mass number of an Element is represented by:- ایلیمنٹ کے ماس نمبر کو ظاہر کیا جاتا ہے۔ (1)

(A) Z (B) A (C) N (D) K

(2) The Empirical formula of Glucose is:- گلوکوز کا امپیریکل فارمولا ہے۔ (2)

(A) H_2CO_3 (B) CH (C) CH_2O (D) HO

(3) M Shell can accommodate number of electrons - M شیل میں الیکٹرونز کی تعداد سما سکتی ہے۔ (3)

(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:- پیریاڈک ٹیبل کے انتہائی بائیں جانب پائے جانے والے ایلیمنٹس کہلاتے ہیں۔ (4)

(A) Alkali metals الکلی میٹلز (B) Alkaline earth metals الکلائن ارتھ میٹلز (C) Halogen group ہیلوجن گروپ (D) Noble gases نوبل گیسز

(5) The number of elements in Sixth Period is:- چھٹے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے۔ (5)

(A) 8 (B) 18 (C) 22 (D) 32

(6) Hydrogen bond is represented by:- ہائیڈروجن بانڈ کو ظاہر کیا جاتا ہے۔ (6)

(A) Dotted line نقطہ دار لائن سے (B) Single line سنگل لائن سے (C) Double lines ڈبل لائنز سے (D) Triple lines ٹرپل لائنز سے

(7) The unit of Pressure is:- پریشر کا یونٹ ہے۔ (7)

(A) Joule جول (B) Pascal پاسکل (C) Ampere ایمپئر (D) Gram گرام

(8) Butter is an example of Solution:- مکھن سلوشن کی مثال ہے۔ (8)

(A) Liquid in gas گیس میں مائع (B) Gas in liquid مائع میں گیس (C) Liquid in solid ٹھوس میں مائع (D) Solid in liquid مائع میں ٹھوس

(9) Sea water is a resource of naturally occurring elements:- سمندری پانی قدرتی طور پر پائے جانے والے ایلیمنٹس کا ماخذ ہے۔ (9)

(A) 43 (B) 63 (C) 71 (D) 92

(10) The chemical formula of Rust is:- زنگ کا کیمیائی فارمولا ہے۔ (10)

(A) $FeSO_4.10H_2O$ (B) $Fe_2O_3.AlCl_2$ (C) $Fe_2O_3.nH_2O$ (D) $Fe(OH)_3.4H_2O$

(11) The oxidation number of Nitrogen in Nitric Acid(HNO_3) is:- نائٹرک ایسڈ میں نائٹروجن کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔ (11)

(A) +5 (B) +4 (C) +3 (D) +2

(12) _____ metal is brittle. _____ میٹل آسانی سے ٹوٹ جاتی ہے۔ (12)

(A) Magnesium میگنیشیم (B) Barium بیریم (C) Aluminium ایلومینیم (D) Sodium سوڈیم

BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION,
MULTAN

OBJECTIVE KEY FOR S.S.C (10th / 9th) Annual Examination, 2017.

Name of Subject Chemistry

Session 2015 - 2017

Group: 1st

Q. Nos.	Paper Code 1481	Paper Code 1483	Paper Code 1485	Paper Code 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.				

Group: 2nd

Q. Nos.	Paper Code 1482	Paper Code 1484	Paper Code 1486	Paper Code 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

رول نمبر 264

2017 (A)

SSC PART-I (9th CLASS)

CHEMISTRY (OLD SCHEME) GROUP-I (2012-2014 سیشن) کیمسٹری (اولڈ سکیم) گروپ - پہلا

TIME ALLOWED: 2.45 Hours — **SUBJECTIVE حصہ انشائیہ** — وقت = 2.45 گھنٹے

MAXIMUM MARKS: 63 — کل نمبر = 63

NOTE: - Write same question number and its part number on answer book, as given in the question paper.

نوٹ۔ جوابی کاپی پر وہی سوال نمبر اور جزو نمبر درج کیجیے جو کہ سوالیہ پرچے میں درج ہے۔

SECTION-I حصہ اول

2. Attempt any five parts. 10 = 2 x 5 — سوال نمبر2۔ کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

(i) Define Organic Chemistry. — آرگینک کیمسٹری کی تعریف کیجیے۔

(ii) Differentiate between Matter and Substance. — مادہ اور شے میں فرق تحریر کریں۔

(iii) Write the symbols of the following elements:- — مندرجہ ذیل عناصر کے سمبلز تحریر کریں۔

(i) Calcium کیلیم (ii) Sodium سوڈیم (iii) Nitrogen نائٹروجن (iv) Carbon کاربن

(iv) What is meant by Electronic Configuration? — الیکٹرونک کنفگریشن سے کیا مراد ہے؟

(v) How is the Goiter in Thyroid Gland be detected? — تھائی رائیڈ گلینڈز میں گوئٹر کی تشخیص کیسے کی جاتی ہے؟

(vi) Write two defects of Rutherford Atomic Model. — ردرفورڈ اٹامک ماڈل کے دو نقائص تحریر کریں۔

(vii) What is meant by Periodic Law? — پیریاڈک لاء سے کیا مراد ہے؟

(viii) Write the number of groups and periods in PeriodicTable. — پیریاڈک ٹیبل کے گروپس اور پیریڈز کی تعداد لکھیے۔

3. Attempt any six parts. 12 = 2 x 6 — سوال نمبر3۔ کوئی سے چھ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

(i) Define Covalent Bond and write the names of its types. — کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کریں اور اس کی اقسام کے نام تحریر کیجیے۔

(ii) Why does Ice float on liquid water? — برف مائع پانی کے اوپر کیوں تیرتی ہے؟

(iii) Why Ionic compounds are good conductor of electricity in solution or in fused state? — آئیونک کمپاؤنڈز سلوشن یا پگھلی ہوئی شکل میں الیکٹریسٹی کے کنڈکٹر ہوتے ہیں۔ کیوں؟

(iv) Define Standard Atmospheric Pressure. — سٹینڈرڈ ایٹموسفیرک پریشر کی تعریف کیجیے۔

(v) What is meant by Rigidity of Solids? — ٹھوس کی ریجیڈیٹی سے کیا مراد ہے؟

(vi) Define Effusion. Also write its one example. — افیوژن کی تعریف کریں اور اس کی ایک مثال بھی دیں۔

(vii) Write down the chemical properties of Metals. — میٹلز کی کیمیائی خصوصیات تحریر کریں۔

(viii) Define Metallic Character. — میٹلک کریکٹر کی تعریف کریں۔

(ix) What is meant by Malleable and Ductile? — میلیبل اور ڈکٹائل سے کیا مراد ہے؟

4. Attempt any five parts. 10 = 2 x 5 — سوال نمبر4۔ کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

(i) Define Unsaturated Solution. — اَن سیچوریٹڈ سلوشن کی تعریف کیجیے۔

(ii) What is meant by Mass/Volume Percentage? — ماس/والیم پرسنٹیج سے کیا مراد ہے؟

(iii) Define Colloid and write its two examples. — کولائڈ کی تعریف کیجیے اور دو مثالیں لکھیے۔

(iv) Why Benzene and Petrol are insoluble in Water? — بینزین اور پٹرول پانی میں کیوں حل نہیں ہوتے؟

(v) Define Oxidation on the basis of Electronic concept and write its one example. — الیکٹرونک نظریہ کی بنیاد پر آکسیڈیشن کی تعریف کیجیے اور ایک مثال لکھیے۔

(vi) Define Redox reaction and write one example. — ریڈاکس ری ایکشن کی تعریف کیجیے اور ایک مثال لکھیے۔

(vii) Determine the Oxidation number of Nitrogen in HNO_3. — HNO_3 میں نائٹروجن کا آکسیڈیشن نمبر معلوم کریں۔

(viii) Define Oxidising Agent. — آکسیڈائزنگ ایجنٹ کی تعریف کریں۔

(ورق الٹیے)

SECTION-II حصہ دوم

NOTE: - Attempt any three questions. **نوٹ۔ کوئی سے تین سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔**

5.(A) Differentiate between Molecule and Molecular Ion at least with four points. 4
5۔(الف) کم از کم چار نکات سے مالیکیول اور مالیکیولر آئن میں فرق لکھیں۔

(B) Write three differences between Compound and Mixture. 3
(ب) کمپاؤنڈ اور مکسچر میں تین فرق لکھیں۔

6.(A) Write four properties of Canal Rays. 4
6۔(الف) کینال ریز کی چار خصوصیات تحریر کیجیے۔

(B) Define Electron Affinity. Describe its trend in group and period. 3
(ب) الیکٹرون افینٹی کی تعریف کریں۔ گروپ اور پیریڈ میں اس کا رجحان بیان کریں۔

7۔(الف) ہائیڈروجن بانڈنگ کی تعریف کریں۔ اس بات کی وضاحت کریں کہ یہ فورسز کمپاؤنڈ کی طبعی خصوصیات پر کیسے اثرانداز ہوتی ہیں؟ 4
7.(A) Define Hydrogen Bonding. Explain that how these forces affect the physical properties of compound?

(B) Differentiate between Crystalline solids and Amorphous Solids. 3
(ب) کرسٹلائن ٹھوس اور ایمورفس ٹھوس اجسام میں فرق واضح کریں۔

8.(A) What is Electroplating? Write down its procedure in detail. 4
8۔(الف) الیکٹروپلیٹنگ کیا ہے؟ اس کے طریقہ کار کی وضاحت کریں۔

(B) Write three uses of Sodium. 3
(ب) سوڈیم کے تین استعمالات تحریر کریں۔

9.(A) Differentiate between Suspension and Colloid. 4
9۔(الف) سسپنشن اور کولائڈز میں فرق بیان کریں۔

(ب) "Like dissolves Like" کا کیا مطلب ہے؟ مثالوں سے وضاحت کریں۔ 3
(B) What is meant by "Like dissolves Like"? Explain with examples.

SECTION-III حصہ سوم

10. NOTE: - Attempt any two parts. 5 + 5 **10۔ (پریکٹیکل حصہ) کوئی سے دو اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔**

(الف) (i) ایتھائل الکوحل کا بوائلنگ پوائنٹ معلوم کرنے کے لیے درکار سامان تحریر کیجیے۔ 2
(A) (i) Write down the apparatus required to determine the boiling point of Ethyl Alcohol.

(ii) Write down the procedure to observe sublimation process by using Ammonium Chloride. 3
(ii) امونیم کلورائڈ کی تصعید کے مشاہدے کے لیے تجربہ کا طریقہ کار تحریر کیجیے۔

(ب) (i) سوڈیم کاربونیٹ (Na_2CO_3) کا $100\ cm^3$ 0.1 M سلوشن مولیریٹی تیار کرنے کے لیے درکار سامان تحریر کیجیے۔ 2
(B) (i) Write down the apparatus required for the preparation of $100\ cm^3$ of 0.1 M Sodium Carbonate(Na_2CO_3) solution.

(ii) الکوحل اور پانی کے آمیزہ کو عمل کشید کے ذریعے علیحدہ کرنے کا طریقہ کار تحریر کیجیے۔ 3
(ii) Write down the procedure to separate the mixture of Alcohol and Water by distillation.

(ج) (i) 0.1M ہائیڈروکلورک ایسڈ (HCl) سلوشن سے 0.01 M, $100\ cm^3$ سلوشن تیار کرنے کے لیے درکار سامان تحریر کیجیے۔ 2
(C) (i) Write down the apparatus required to prepare $100\ cm^3$ solution of 0.01 M from given 0.1 M Hydrochloric Acid solution.

(ii) ناخالص کاپر سلفیٹ سے خالص کاپر سلفیٹ کی قلمیں تیار کرنے کا طریقہ کار تحریر کیجیے۔ 3
(ii) Write the procedure for the preparation of Pure Copper Sulphate Crystals from the given Impure Copper Sulphate.

PAPER CODE NUMBER: 5481

2017 (A)

رول نمبر 266

SSC PART-I (9th CLASS)

CHEMISTRY (OLD SCHEME) GROUP-I (2012-2014 سیشن) کیمسٹری (اولڈ 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 مارکر 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۔ Bubbles پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ 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) Empirical formula of Hydrogen Peroxide is:- ہائیڈروجن پرآکسائڈ کا امپریکل فارمولا ہے۔ (1)

(A) HO (B) H_2O (C) HO_2 (D) H_2O_2

(2) The molar mass of H_2SO_4 is:- H_2SO_4 کا مولر ماس ہے۔ (2)

(A) 98 g (B) 98 amu (C) 9.8 g (D) 9.8 amu

(3) The maximum number of Electrons in L-Shell is:- L شیل میں الیکٹرونز کی زیادہ سے زیادہ تعداد ہے۔ (3)

(A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32

(4) The number of groups in Periodic Table is:- پیریاڈک ٹیبل میں گروپس کی تعداد ہے۔ (4)

(A) 8 (B) 9 (C) 18 (D) 27

(5) The concept of Triads was presented by:- ٹرائیڈز (Triads) کا تصور پیش کیا۔ (5)

(A) Dobereiner ڈوبرائنر (B) Newlands نیولینڈز (C) Mendeleeve مینڈلیف (D) H. Mosely ایچ موزلے

(6) The compound which is non-directional in bonding is:- کمپاؤنڈ جو بانڈنگ کے لحاظ سے غیر سمتی ہے۔ (6)

(A) CH_4 (B) KBr (C) CO_2 (D) H_2O

(7) Blood pressure of a healthy person is:- ایک صحت مند آدمی کا بلڈ پریشر ہوتا ہے۔ (7)

(A) 140/90 mmHg (B) 110/100 mmHg (C) 120/80 mmHg (D) 150/70 mmHg

(8) Solution which has more water is:- سلوشن جس میں پانی زیادہ ہے۔ (8)

(A) 1 M (B) 2 M (C) 0.50 M (D) 0.25 M

(9) A Universal Solvent on Earth is:- کرہ ارض پر یونیورسل سالوینٹ ہے۔ (9)

(A) Ether ایتھر (B) Ammonia امونیا (C) Alcohol الکحل (D) Water پانی

(10) Oxidation number of Hydrogen in HCl is:- HCl میں ہائیڈروجن کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔ (10)

(A) +1 (B) -1 (C) Zero صفر (D) -2

(11) The chemical formula of Rusting is:- زنگ کا کیمیائی فارمولا ہے۔ (11)

(A) Fe_3O_4 (B) $Fe_2O_3 . nH_2O$ (C) $Fe(OH)_3$ (D) $Fe(OH)_3 . nH_2O$

(12) The Lustrous non-metal is:- ____ نان میٹل چمکدار ہے۔ (12)

(A) Sulphur سلفر (B) Carbon کاربن (C) Phosphorus فاسفورس (D) Iodine آیوڈین

2017 (A) رول نمبر 267

SSC PART-I (9th CLASS)

CHEMISTRY (OLD SCHEME) GROUP-II (2012-2014 (سیشن کیمسٹری (اولڈ سکیم) گروپ - دوسرا

TIME ALLOWED: 2.45 Hours **SUBJECTIVE** حصہ انشائیہ وقت = 2.45 گھنٹے

MAXIMUM MARKS: 63 کل نمبر = 63

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

SECTION-I حصہ اول

2. Attempt any five parts. **10 = 2 x 5** سوال نمبر 2۔ کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

(i) Define Atomic Number and give two examples. اٹامک نمبر کی تعریف کریں اور دو مثالیں دیں۔ (i)

(ii) Write Electronic Configuration of Carbon. کاربن کی الیکٹرونک کنفگریشن لکھیں۔ (ii)

(iii) Define Cations and Anions. Give one example in each. کیٹائنز اور اینائنز کی تعریف کریں۔ ہر ایک کی ایک مثال دیں۔ (iii)

(iv) For what purpose U - 235 is used? یورینیم-235 (U - 235) کس مقصد کے لیے استعمال ہوتی ہے؟ (iv)

(v) Differentiate between Shell and Subshell with examples of each. شیل اور سب شیل میں فرق مثالوں سے لکھیں۔ (v)

(vi) Define Isotope with an example. ایک مثال کے ساتھ آئسوٹوپ کی تعریف کریں۔ (vi)

(vii) Define Electron Affinity. الیکٹرون افینٹی کی تعریف کریں۔ (vii)

(viii) Define Period and Group. پیریڈ اور گروپ کی تعریف کریں۔ (viii)

3. Attempt any six parts. **12 = 2 x 6** سوال نمبر 3۔ کوئی سے چھ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

(i) Why Water has Polar Covalent Bond? پانی میں پولر کوویلنٹ بانڈ کیوں ہوتا ہے؟ (i)

(ii) Define Octet Rule. اوکٹیٹ رُول کی تعریف کریں۔ (ii)

(iii) Write two properties of Metals. میٹلز کی دو خصوصیات تحریر کریں۔ (iii)

(iv) Density of Gases is less than Liquids. Why? گیسوں کی ڈینسٹی مائع کے مقابلہ میں کم ہوتی ہے۔ کیوں؟ (iv)

(v) Convert 700 mmHg into atm. 700 mmHg کو atm میں تبدیل کریں۔ (v)

(vi) Evaporation causes Cooling. Why? ایویپوریشن سے ٹھنڈک پیدا ہوتی ہے۔ کیوں؟ (vi)

(vii) Write two uses of Sodium. سوڈیم کے دو استعمال لکھیں۔ (vii)

(viii) Write down the reaction of Magnesium with Oxygen. میگنیشیم کا آکسیجن کے ساتھ ری ایکشن لکھیں۔ (viii)

(ix) Why the Alkali Metals are Reactive? الکلی میٹلز کیوں ری ایکٹو ہوتی ہیں؟ (ix)

4. Attempt any five parts. **10 = 2 x 5** سوال نمبر 4۔ کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

(i) What is the reason for the difference between Solutions, Colloids and Suspensions? سلوشنز، کولائڈز اور سسپنشنز میں فرق کی کیا وجہ ہے؟ (i)

(ii) How will you explain the Solute - Solvent interaction to prepare a NaCl solution. NaCl کا سلوشن تیار کرنے کے لیے آپ سولیوٹ - سولوینٹ کی انٹریکشن کی وضاحت کیسے کریں گے؟ (ii)

(iii) Justify with an example that solubility of a salt increases with the increase in temperature. ایک مثال دے کر ثابت کریں کہ ٹمپریچر میں اضافے سے سالٹ کی سولوبیلیٹی بڑھتی ہے۔ (iii)

(iv) Why is O_2 necessary for rusting? زنگ لگنے کے لیے O_2 کیوں ضروری ہے؟ (iv)

(v) Which products are produced in Nelson's Cell? نیلسن سیل میں کون سے بائی پراڈکٹس بنتے ہیں؟ (v)

(vi) Differentiate between Strong and Weak Electrolytes. طاقتور اور کمزور الیکٹرولائٹس میں فرق واضح کریں۔ (vi)

(vii) What is the nature of Cathode used in Electroplating of Chromium? کرومیم کی الیکٹروپلیٹنگ کے دوران استعمال ہونے والا کیتھوڈ کیسا ہوتا ہے؟ (vii)

(viii) Why an Iron grill is painted frequently? آئرن کی جالی کو اکثر رنگ کیوں کیا جاتا ہے؟ (viii)

(ورق الٹیے)

SECTION-II حصہ دوم

NOTE: - Attempt any three questions. نوٹ۔ کوئی سے تین سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

5.(A) Define Chemistry. Explain any three branches of Chemistry. 4
5۔(الف) کیمسٹری کی تعریف کریں اور اس کی کوئی سی تین شاخوں کی وضاحت کریں۔

(B) Write down the chemical formulas of the following:- 3
(ب) مندرجہ ذیل کے کیمیائی فارمولے لکھیں۔

(i) Water پانی (ii) Sodium Chloride سوڈیم کلورائڈ (iii) Sodium Hydroxide سوڈیم ہائڈروآکسائڈ
(iv) Carbon dioxide کاربن ڈائی آکسائڈ (v) Carbon Monoxide کاربن مونوآکسائڈ (vi) Ammonia امونیا

6.(A) Write any four uses of Isotopes. 4
6۔(الف) آئسوٹوپس کے کوئی سے چار استعمالات لکھیے۔

(B) Write the features of Modern Periodic Table. 3
(ب) جدید پیریاڈک ٹیبل کی خصوصیات لکھیے۔

7.(A) Explain Coordinate Covalent Bond with examples. 4
7۔(الف) کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ کی مثالوں سے وضاحت کیجیے۔

(B) Explain what are the factors on which diffusion of liquid depends upon? 3
(ب) مائع کی ڈیفیوژن کا انحصار کن فیکٹرز پر ہے؟ وضاحت کیجیے۔

8.(A) Define Electroplating. Explain the Electroplating of Silver. 4
8۔(الف) الیکٹروپلیٹنگ کی تعریف کیجیے۔ سلور کی الیکٹروپلیٹنگ بیان کیجیے۔

(B) Describe three uses of Sodium. 3
(ب) سوڈیم کے تین استعمالات بیان کیجیے۔

9.(A) Explain the process of dissolution of Sodium Chloride in water. 4
9۔(الف) سوڈیم کلورائڈ کے پانی میں حل ہونے کے عمل کی وضاحت کریں۔

(B) Explain three points of general principle of Solubility "Like dissolves like". 3
(ب) سولوبیلٹی کے عمومی اصول "Like dissolves like" کے تین نکات کی وضاحت کریں۔

SECTION-III حصہ سوم

10. NOTE: - Attempt any two parts. 5 + 5
10۔ (پریکٹیکل حصہ) کوئی سے دو اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

(A) (i) Write down the apparatus to demonstrate Sublimation using Ammonium Chloride. 2
(الف) (i) امونیم کلورائڈ کو استعمال کرتے ہوئے عمل تصعید (Sublimation) کے لیے درکار سامان تحریر کریں۔

(ii) Write down the procedure to determine the melting point of the Naphthalene. 3
(ii) نیفتھلین کا میلٹنگ پوائنٹ معلوم کرنے کا طریقہ کار تحریر کریں۔

(B) (i) Write down the material required to separate Naphthalene from a given mixture of Sand and Naphthalene by sublimation. 2
(ب) (i) عمل تصعید کی مدد سے دیے گئے ریت اور نیفتھلین کے آمیزہ میں سے نیفتھلین کو علیحدہ کرنے کے لیے درکار سامان تحریر کریں۔

(ii) Write down the procedure to prepare 100 cm^3 of 0.1M Sodium Hydroxide(NaOH) solution. 3
(ii) 0.1M سوڈیم ہائڈروآکسائڈ کا 100 cm^3 سلوشن تیار کرنے کا طریقہ کار تحریر کریں۔

(C) (i) Write down the required material to prepare 100 cm^3 of 0.01 M Oxalic acid solution from the given 0.1 M soluiton. 2
(ج) (i) دیے گئے 0.1 M آگزیلک ایسڈ سلوشن سے 0.01 M کے 100 cm^3 سلوشن کی تیاری کے لیے درکار سامان تحریر کریں۔

(ii) Write the procedure to prepare 100 cm^3 of 0.1 M Sodium Hydroxide (NaOH) solution from given 1 M solution. 3
(ii) دیے گئے سوڈیم ہائڈروآکسائڈ کے ایک مولر (1 M NaOH) سلوشن سے 0.1 M کے 100 cm^3 سلوشن کی تیاری کا طریقہ تحریر کریں۔

PAPER CODE NUMBER: 5486

2017 (A)

SSC PART-I (9th CLASS)

رول نمبر 269

CHEMISTRY (OLD SCHEME) GROUP-II (2012-2014 (سیشن **کیمسٹری (اولڈ سکیم) گروپ - دوسرا**

TIME ALLOWED: 15 Minutes **OBJECTIVE حصہ معروضی** وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12 کل نمبر = 12

نوٹ- ہرسوال 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 پُر کرنے یا کاٹ 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 سوالیہ 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 atomic numbr of Aluminium is:- ایلومینیم کا اٹامک نمبر ہے۔ (1)

(A) 10 (B) 11 (C) 12 (D) 13

(2) The number of elements in Fourth Period is:- چوتھے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے۔ (2)

(A) 08 (B) 18 (C) 32 (D) 23

(3) ____ Covalent Bond is present in C_2H_2. C_2H_2 میں ____ کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے۔ (3)

(A) Single سنگل (B) Double ڈبل (C) Triple ٹرپل (D) Coordinate کوآرڈینیٹ

(4) The density of O_2 gas at 20^oC is:- 20^oC پر آکسیجن گیس کی ڈینسٹی ہوتی ہے۔ (4)

(A) 1.4 gdm^{-3} (B) 1.5 gcm^{-3} (C) 1.8 gdm^{-3} (D) 1.0 gdm^{-3}

(5) Butter is an example of a solution of:- مکھن ____ سلوشن کی مثال ہے۔ (5)

(A) Liquid in liquid مائع میں مائع (B) Liquid in solid ٹھوس میں مائع (C) Solid in liquid مائع میں ٹھوس (D) Solid in solid ٹھوس میں ٹھوس

(6) ____ is heterogeneous mixture. ____ ہیٹروجینیس مکسچر ہے۔ (6)

(A) Milk دودھ (B) Ink روشنائی (C) Sugar solution شوگر سلوشن (D) Milk of Magnesia ملک آف میگنیشیا

(7) The formula of Aluminium Oxide is:- ایلومینیم آکسائڈ کا فارمولا ہے۔ (7)

(A) AlO_3 (B) Al_2O_3 (C) Al_2O_5 (D) AlO

(8) The formation of water from O_2 and H_2 is a type of chemical reaction:- ہائڈروجن اور آکسیجن سے پانی کا بننا ____ کیمیکل ری ایکشن ہے۔ (8)

(A) Redox ریڈاکس (B) Decomposition تحلیل (C) Neutralization نیوٹرلائزیشن (D) None of these ان میں سے کوئی بھی نہیں

(9) The extremely used metal is:- سب سے زیادہ استعمال ہونے والی میٹل ہے۔ (9)

(A) Cesium سیزیم (B) Iron آئرن (C) Lead لیڈ (D) Silver سلور

(10) The percentage value of O_2 by weight in atmosphere is:- کرہ ہوائی میں آکسیجن کی بلحاظ وزن فی صد مقدار ہے۔ (10)

(A) 86 % (B) 47 % (C) 78 % (D) 21 %

(11) The element which is present in liquid state at room temperature is:- روم ٹمپریچر پر مائع حالت میں پایا جانے والا ایلیمنٹ ہے۔ (11)

(A) Nitrogen نائٹروجن (B) Chlorine کلورین (C) Bromine برومین (D) Phosphorous فاسفورس

(12) Neil Bohr presented the Atomic Model in:- نیل بوہر نے اٹامک ماڈل پیش کیا۔ (12)

(A) 1915 میں (B) 1927 میں (C) 1892 میں (D) 1913 میں

(270)

BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION, MULTAN

OBJECTIVE KEY FOR S.S.C (~~10th~~ / 9th) Annual Examination, 2017.

Name of Subject: Chemistry

Session: (2012 – 2014) old

Group: 1st

Q. Nos.	Paper Code 5481	Paper Code 5483	Paper Code 5485	Paper Code 5487
1.	A	C	A	C
2.	B	A	B	D
3.	B	B	D	D
4.	C	C	A	A
5.	A	D	B	B
6.	B	D	B	D
7.	C	A	C	A
8.	D	B	A	B
9.	D	D	B	B
10.	A	A	C	C
11.	B	B	D	A
12.	D	B	D	B
13.				
14.				
15.				
16.				
17.				
18.				
19.				
20.				

Group: 2nd

Q. Nos.	Paper Code 5482	Paper Code 5484	Paper Code 5486	Paper Code 5488
1.	D	A	D	B
2.	C	B	B	A
3.	D	D	C	B
4.	D	B	A	D
5.	B	A	B	C
6.	C	B	D	D
7.	A	D	B	D
8.	B	C	A	B
9.	D	D	B	C
10.	B	D	D	A
11.	A	B	C	B
12.	B	C	D	D
13.				
14.				
15.				
16.				
17.				
18.				
19.				
20.				