

## SSC PART-I (9th CLASS)

## CHEMISTRY GROUP-I

(SESSION 2015-2017)

گروپ - پہلا

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 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 Organic Chemistry. آرگنک کیمسٹری کی تعریف کیجئے۔ (i)
- (ii) Write down the chemical formula of Silicon dioxide and Calcium Chloride. سیلیکان ڈائی آکسائیڈ اور کلسیم کلورائیڈ کا کیمیائی فارمولہ لکھیں۔ (ii)
- (iii) Write down the electronic configuration of  $Cl^{-1}$  ion.  $Cl^{-1}$  آئن کی الیکٹرونک کنفیگریشن لکھیں۔ (iii)
- (iv) Why Cesium (at. No.55) requires little energy to release its one electron present in the outermost shell? سیزیم (اتمی نمبر 55) کو اپنے ویلنس شیل میں سے "1" الیکٹرون خارج کرنے کے لیے کیوں بہت کم انرجی کی ضرورت ہوتی ہے؟ (iv)
- (v) A patient has goiter. How will it be detected? ایک مریض کوکھڑے ہے۔ اس کی تشخیص کیسے کریں گے؟ (v)
- (vi) Where does most of the mass of an atom exist? ایٹم کا زیادہ تر ماس کہاں واقع ہوتا ہے؟ (vi)
- (vii) Define Shielding Effect. شیڈنگ ایفیکٹ کی تعریف کیجئے۔ (vii)
- (viii) What is Atomic Radius? Give example. ایٹم ریڈیوس کیا ہوتا ہے؟ مثال دیجئے۔ (viii)

## 3. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

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

- (i) Define the Duplet Rule and Octet Rule. ڈیپٹ رول اور اوکٹ رول کی تعریف کیجئے۔ (i)
- (ii) Write down two properties of Covalent Compounds. کوویلنٹ کمپاؤنڈز کی دو خصوصیات تحریر کیجئے۔ (ii)
- (iii) Define Triple Covalent Bond and give an example. ٹریپل کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کیجئے اور ایک مثال دیجئے۔ (iii)
- (iv) Why does Ice float on water? برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟ (iv)
- (v) Define Diffusion and Effusion. ڈیفیوژن اور ایفیوژن کی تعریف کیجئے۔ (v)
- (vi) Define Charles's Law. چارلس کے قانون کی تعریف کیجئے۔ (vi)
- (vii) What is meant by Boiling Point? بوائلنگ پوائنٹ سے کیا مراد ہے؟ (vii)
- (viii) Define Crystalline Solid. کرسٹلائن سولڈ کی تعریف کیجئے۔ (viii)

## 4. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

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

- (i) What is Solution? سلوٹن کیا ہے؟ (i)
- (ii) What is meant by v/v %? v/v % سے کیا مراد ہے؟ (ii)
- (iii) Define Oxidation in terms of Electrons. الیکٹرون کے حوالے سے آکسائیڈیشن کی تعریف کیجئے۔ (iii)
- (iv) What is meant by Strong Electrolytes? طاقتور الیکٹرولائٹس سے کیا مراد ہے؟ (iv)
- (v) Define Electrolysis. الیکٹرولیسز کی تعریف کیجئے۔ (v)
- (vi) Write any two physical properties of Metals. متالوں کی دو فزیکل خصوصیات تحریر کیجئے۔ (vi)
- (vii) What is meant by Electropositivity or Metallic Character? الیکٹرو پوزٹیوٹی یا میٹلیک کریکٹر سے کیا مراد ہے؟ (vii)
- (viii) Why the Second Ionization Energy of Magnesium is higher than the first one? میگنیشیم کی دوسری آئیونائزیشن انرجی پہلی سے زیادہ کیوں ہوتی ہے؟ (viii)

## SECTION-II حصہ دوم

NOTE: - Attempt any two questions.

نوٹ - کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجئے۔

- 5.(A) Write down five differences between Compound and Mixture. 5 (الف) کہاؤ اور کھچر کے درمیان پانچ فرق بیان کیجئے۔
- (B) State any four properties of Canal Rays. 4 (ب) کینال ریز کی کوئی سی چار خصوصیات تحریر کیجئے۔
- 6.(A) Define Hydrogen Bonding. Explain that how these forces affect the physical properties of compounds? 5 (الف) ہائیڈروجن بانڈنگ کی تعریف کیجئے۔ اس بات کی وضاحت کیجئے کہ یہ فورسز کہاؤ اور کھچر کی فزیکل خصوصیات پر کیوں کراڑا انداز ہوتی ہیں؟
- (B) Define Boyle's Law. Give its experimental verification. 4 (ب) بوائل کے قانون کی تعریف کیجئے۔ اس کی تجرباتی تصدیق بیان کریں۔
- 7.(A) Define Solubility. 5 (الف) سولیوبٹی کی تعریف کیجئے۔ سولیوبٹ۔ سولیوبٹ انٹرایکشن اس پر کس طرح اثر انداز ہوتا ہے؟
- How solute, solvent interaction effect on it?
- (B) Write any four characteristics of Galvanic Cell. 4 (ب) گیلوانک سیل کے کوئی سے چار خصوصیات تحریر کیجئے۔

## SSC PART-I (9th CLASS)

CHEMISTRY GROUP-II

(SESSION 2015-2017)

کیمسٹری 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 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۔

- Distinguish between Physical Chemistry and Biochemistry.
- How does Homogeneous Mixture differ from Heterogeneous Mixture?
- Write two properties of Cathode Rays.
- State John Dalton's Atomic Theory.
- How is Goiter in Thyroid Glands detected?
- What are Triads? Give an example.
- Define Shielding Effect.
- State Mendeleev's Periodic Law.

- فزیکل کیمسٹری اور بائیو کیمسٹری میں فرق تحریر کیجئے۔
- ہوموجینس میسر اور ہتروجنس میسر کیسے ایک دوسرے سے مختلف ہیں؟
- کیتھوڈ ریز کی دو خصوصیات تحریر کیجئے۔
- جان ڈالٹن کی اٹامک تھیوری بیان کیجئے۔
- تھائائی رائڈ گھنڈر میں گوئٹر کا پتہ کیسے لگایا جاتا ہے؟
- ٹرائڈ کیا ہیں؟ ایک مثال دیجئے۔
- شیلڈنگ ایفیکٹ کی تعریف کیجئے۔
- مینڈلیف کا پیریڈک لاء بیان کیجئے۔

3. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

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

- Why does Ice float on water?
- Why do atoms react with each other?
- Ionic compounds are solid. Justify.
- Metals are good conductor of Electricity. Why?
- What are Amorphous Solids?
- Define Melting Point.
- What do you mean by Allotropy? Explain with example.
- What is Diffusion? Explain with example.

- برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟
- ایٹمز آپس میں کیوں ری ایکٹ کرتے ہیں؟
- آئیونک کمپاؤنڈز ٹھوس ہوتے ہیں۔ وضاحت کیجئے۔
- میٹلز الیکٹریسیٹی کے اچھے کنڈکٹرز ہوتے ہیں۔ کیوں؟
- ایمورفوس ٹھوس کیا ہیں؟
- میلٹنگ پوائنٹ کی تعریف کیجئے۔
- الیٹروپی کیا ہے؟ مثال سے وضاحت کیجئے۔
- ڈیفیوژن کیا ہے؟ مثال سے واضح کیجئے۔

4. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

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

- How is prepared 1M(Molar) solution of NaOH?
- Define Solubility. Give one example.
- What is Galvanic Cell? Give one example.
- What is Salt Bridge?
- What is the difference between Corrosion and Rusting?
- Write two uses of Magnesium.
- Write two properties of Platinum.
- Why is HF a weak acid?

- 1M (مولر) سولوشن تیار کرنے کا طریقہ بیان کیجئے؟
- سولوبیلیٹی کی تعریف کیجئے اور ایک مثال دیجئے۔
- گیالوانک سیل کیا ہوتا ہے؟ ایک مثال دیجئے۔
- سالت برج کیا ہے؟
- کروڈن اور رسٹنگ میں فرق لکھیں۔
- مگنیسیئم کے دو استعمالات لکھیں۔
- پلاٹینم کی دو خصوصیات لکھیں۔
- HF ایک کمزور تیزاب کیوں ہے؟

## SECTION-II حصہ دوم

NOTE: - Attempt any two questions.

نوٹ - کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجئے۔

- (A) Define Molecular Formula and Empirical Formula. What is relationship found between them? Explain with examples. 5  
(B) Describe Rutherford's Atomic Model with the help of diagram. 4
- (A) Define Covalent Bond. Describe types of Covalent Bond with examples. 5  
(B) Define Evaporation. Explain the factors affecting the rate of evaporation. 4
- (A) Discuss the effect of temperature on solubility. 5  
(B) Describe the Electrolysis of Water in detail. 4

## CHEMISTRY GROUP-I

(SESSION 2015-2017)

کیمیشتری گروپ - پہلا

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE محصہ 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 مختلف دائروں کو مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھرنے یا کاٹ کر پڑھنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ Bubbles پڑھنے 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 محل 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) \_\_\_\_\_ element is found in most abundance in the earth's crust. \_\_\_\_\_ اہمیت کردہ ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے۔ (1)
- (A) Oxygen آکسیجن (B) Aluminium ایلمینیم (C) Silicon سیلیکان (D) Iron آئرن
- (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) \_\_\_\_\_ shell consists of three sub shells. \_\_\_\_\_ شیل تین سب شیلز پر مشتمل ہے۔ (3)
- (A) O (B) N (C) L (D) M
- (4) \_\_\_\_\_ halogen has lowest electronegativity. \_\_\_\_\_ ہالوجن کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی سب سے کم ہے۔ (4)
- (A) Fluorine فلورین (B) Chlorine کلورین (C) Bromine برومین (D) Iodine آئیڈین
- (5) 4th and 5th period of the long form of Periodic Table are called:- لوگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کی موجودہ شکل میں چوتھا اور پانچواں پیریڈک ٹیبل کہلاتے ہیں۔ (5)
- (A) Short periods شارٹ پیریڈز (B) Normal periods نارمل پیریڈز (C) Long periods لوگ پیریڈز (D) Very long periods ویری لوگ پیریڈز
- (6)  $C_2H_2$  molecule have \_\_\_\_\_ covalent bonds.  $C_2H_2$  کا مالیکیول \_\_\_\_\_ کوویلنٹ بانڈز پر مشتمل ہوتا ہے۔ (6)
- (A) Two دو (B) Three تین (C) Four چار (D) Five پانچ
- (7) \_\_\_\_\_ is an electrons deficient molecule. \_\_\_\_\_ کے مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے۔ (7)
- (A)  $NH_3$  (B)  $BF_3$  (C)  $N_2$  (D)  $O_2$
- (8) Gases are the lightest form of matter and their densities are expressed in terms of:- گیسز مادہ کی ہلکی ترین حالت ہیں اور ان کی ڈینسٹی کو \_\_\_\_\_ یونٹس میں ظاہر کیا جاتا ہے۔ (8)
- (A)  $mg\ cm^{-3}$  (B)  $g\ cm^{-3}$  (C)  $g\ dm^{-3}$  (D)  $kg\ dm^{-3}$
- (9) Mist is an example of solution. دھند \_\_\_\_\_ سلوشن کی مثال ہے۔ (9)
- (A) Liquid in gas گیس میں مائع (B) Gas in liquid مائع میں گیس (C) Solid in gas گیس میں ٹھوس (D) Gas in solid ٹھوس میں گیس
- (10) \_\_\_\_\_ is not an electrolyte. \_\_\_\_\_ ایکٹرو لائٹ نہیں ہے۔ (10)
- (A) Sugar solution شوگر کا سلوشن (B) Sulphuric acid solution سلفیورک ایسڈ کا سلوشن (C) Lime solution چونے کا سلوشن (D) Sodium Chloride solution سوڈیم کلورائیڈ کا سلوشن
- (11) Nelson's cell is used to \_\_\_\_\_ گیس کی تیار کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے۔ درج ذیل میں سے \_\_\_\_\_ گیس کی تیار کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے۔ (11)
- prepare Caustic Soda along with gases. \_\_\_\_\_ of the following gas is produced at Cathode.
- (A)  $Cl_2$  (B)  $H_2$  (C)  $O_3$  (D)  $O_2$
- (12) Metals can form ions carrying charges:- (12) میٹلز \_\_\_\_\_ آئن والا چارج بناتی ہیں۔
- (A) Uni-positive یونی پازیو (B) Di-positive ڈی پازیو (C) Tri-positive ٹری پازیو (D) All of these یہ تمام

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 مار کر یا چین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کرنے یا کاٹ کر بھر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ Bubbles بھرنے 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 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) \_\_\_\_\_ element is found in most abundance in the earth crust. \_\_\_\_\_ اہمیت کرہ ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے۔  
 (A) Oxygen آکسیجن (B) Aluminium ایلمینیم (C) Silicon سیلیکان (D) Iron آئرن
- (2) Mass of a Proton is:- پروٹان کا اس ہوتا ہے۔  
 (A) 1.0073 amu (B) 1.0087 amu (C)  $5.486 \times 10^{-4}$  amu (D) 6.486 amu
- (3) \_\_\_\_\_ shell consists of three sub shells. \_\_\_\_\_ شیل میں سب شیلز پر مشتمل ہوتا ہے۔  
 (A) O (B) N (C) L (D) M
- (4) The highest electronegative element is:- سب سے زیادہ الیکٹرو نیگیو اہمیت ہے۔  
 (A) Fluorine فلورین (B) Chlorine کلورین (C) Bromine برومین (D) Iodine آئیوڈین
- (5) Mendeleev's Periodic Table was based upon the:- مینڈلیف کے اصل پریڈک ٹیبل کی بنیاد تھی۔  
 (A) Electronic configuration الیکٹرونک کنفیگریشن (B) Atomic mass ایٹمک ماس  
 (C) Atomic number ایٹمک نمبر (D) Completion of sub shell سب شیل کا مکمل ہونا
- (6) Compound \_\_\_\_\_ is not soluble in water. \_\_\_\_\_ کیا وض پانی میں حل نہ ہوتی ہے۔  
 (A)  $C_6H_6$  (B) NaCl (C) KBr (D)  $MgCl_2$
- (7) \_\_\_\_\_ is an electrons deficient molecule. \_\_\_\_\_ مالیکول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے۔  
 (A)  $NH_3$  (B)  $BF_3$  (C)  $N_2$  (D)  $O_2$
- (8) \_\_\_\_\_ is not Amorphous solid. \_\_\_\_\_ ایمرفس ٹھوس نہیں ہے۔  
 (A) Rubber ربر (B) Plastic پلاسٹک (C) Glass گلاس (D) Glucose گلوکوز
- (9) \_\_\_\_\_ will show negligible effect of temperature on its solubility. \_\_\_\_\_ کی سولوبیلیٹی پر ٹیمپریچر کا معمولی اثر ہوگا۔  
 (A) KCl (B)  $KNO_3$  (C)  $NaNO_3$  (D) NaCl
- (10) The oxidation number of Nitrogen in  $HNO_3$  is:-  $HNO_3$  میں نائٹروجن کا آکسیڈیشن نمبر \_\_\_\_\_ ہے۔  
 (A) +4 (B) +5 (C) +6 (D) +7
- (11) The oxidation number of all elements in free state is:- آزاد حالت میں تمام ایلیمنٹس کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے۔  
 (A) Zero صفر (B) One ایک (C) Two دو (D) Three تین
- (12) The most reactive metal is:- سب سے زیادہ ری ایکٹیو میٹل ہے۔  
 (A) Na (B) Li (C) Cs (D) Ca

Paper Chemistry 9th (New) 2016 (Annual)  
 BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION,  
 MULTAN

OBJECTIVE KEY FOR SSC 10<sup>th</sup>/9<sup>th</sup> Annual Examination, 2016.

Name of Subject: Chemistry

Session: 2015-2017

Group: 1st

Group: 2nd

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

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

مہر سنجیت ہاسٹنس سوالیہ پر جوابی کلید

مہر سنجیت ہاسٹنس سوالیہ پر جوابی کلید کے لیے درخواست دہانے والے افراد کو مطلع کیا جا رہا ہے۔  
 (Subjective & Objective) کے سوالوں کے جوابات لکھ کر منسلک شدہ فارم میں بھیج دیے جائیں گے۔  
 (Syllabus) کے مطابق اس ورژن کی کتاب کو استعمال کرنا ہے۔ اس ورژن کی کتاب کو استعمال کرنے سے پہلے اس کی کاپی منسلک شدہ فارم میں بھیج دی جائے۔  
 اس Key کے ساتھ ساتھ اس کے جوابات بھی منسلک شدہ فارم میں بھیج دیے جائیں گے۔

PREPARED & CHECKED BY

- | Sr.No | Name                | Designation      | Institution        | Mobile No.         | Signature          |
|-------|---------------------|------------------|--------------------|--------------------|--------------------|
| 1-    | <u>Govardhan</u>    | <u>Principal</u> | <u>Govardhan</u>   | <u>03007111677</u> | <u>[Signature]</u> |
| 2-    | <u>M. ASLAM</u>     | <u>Principal</u> | <u>CPS Jamiana</u> | <u>03007111677</u> | <u>[Signature]</u> |
| 3-    | <u>M. Arshad</u>    | <u>Principal</u> | <u>CPS Jamiana</u> | <u>03007111677</u> | <u>[Signature]</u> |
| 4-    | <u>M. I. Asghar</u> | <u>Principal</u> | <u>C. P. H. S.</u> | <u>0300739799</u>  | <u>[Signature]</u> |

تاریخ: 28/03/2016 نمبر: کیمیا/9/1/1000 گریڈ: گریڈ فرسٹ

جزل ہدایات برائے مارکنگ Key (مارکنگ اسکیم)

میٹرک سالانہ 9th / 10th امتحان 2016ء

نمبر ڈرائی  
۹۳۸  
گرپ I

- سوال نمبر 2 (i) تشریف 2 نمبر (ii) فادولاز 1+1 (iii) اسٹیڈی اسٹیٹ کنڈیشن 2 نمبر (iv) پراساسنر ڈرائی 2 نمبر  
(v) I-131 کا ذکر 2 نمبر (vi) نیوکلیس کثیف 2 نمبر (vii) لوزیف 2 نمبر (viii) 1+1
- سوال نمبر 3 (i) 1+1 (ii) 1+1 (iii) 1+1 (iv) ڈیفینیشن / یاد دہانی / تشریح 2 نمبر (v) 1+1 (vi) لوزیف 2 نمبر  
(vii) لوزیف 2 نمبر (viii) لوزیف 2 نمبر
- سوال نمبر 4 لوزیف 2 نمبر (ii) تشریف 2 نمبر (iii) لوزیف 2 نمبر (iv) لوزیف 2 نمبر (v) لوزیف 2 نمبر  
(vi) 1+1 (vii) لوزیف 2 نمبر (viii) پراساسنر / زیادہ بنیادی عناصر 2 نمبر
- سوال نمبر 5 (الف) 1x5 (ب) 1x4 (ج) 1x4 (د) 1x4  
(1) (2) (3) (4)
- سوال نمبر 6 (الف) لوزیف 2 نمبر (ب) لوزیف 2 نمبر (ج) لوزیف 2 نمبر (د) لوزیف 2 نمبر  
2+1+1
- سوال نمبر 7 (الف) لوزیف 2 نمبر (ب) لوزیف 3 نمبر (ج) 1x4

1. Saad Aslam (Candidate) SST (C) G. M. A. Jinnah  
H. Mulla  
03007197679
2. M. ASLAM Principal GHS Jamshoro-20000 0332-616570  
H. Mulla M. Aslam
3. Malik Comrat Hussain Soifan Govt Public H.S. Kori  
03007309793
4. M. Alamgir Mags. SST. S. Govt. College-11/55  
0304-7997624

یونٹ نمبر 199 / 2016

سوال نمبر (i) 1+1 (ii) 1+1 (iii) 1+1 (iv) 1+1 (v) 1+1 (vi) 1+1 (vii) 1+1 (viii) 1+1 (ix) 1+1 (x) 1+1

سوال نمبر 1 (i) 1+1 (ii) 1+1 (iii) 1+1 (iv) 1+1 (v) 1+1 (vi) 1+1 (vii) 1+1 (viii) 1+1 (ix) 1+1 (x) 1+1

سوال نمبر 2 (i) 1+1 (ii) 1+1 (iii) 1+1 (iv) 1+1 (v) 1+1 (vi) 1+1 (vii) 1+1 (viii) 1+1 (ix) 1+1 (x) 1+1

سوال نمبر 3 (i) 1+1 (ii) 1+1 (iii) 1+1 (iv) 1+1 (v) 1+1 (vi) 1+1 (vii) 1+1 (viii) 1+1 (ix) 1+1 (x) 1+1

سوال نمبر 4 (i) 1+1 (ii) 1+1 (iii) 1+1 (iv) 1+1 (v) 1+1 (vi) 1+1 (vii) 1+1 (viii) 1+1 (ix) 1+1 (x) 1+1

سوال نمبر 5 (i) 1+1 (ii) 1+1 (iii) 1+1 (iv) 1+1 (v) 1+1 (vi) 1+1 (vii) 1+1 (viii) 1+1 (ix) 1+1 (x) 1+1

سوال نمبر 6 (i) 1+1 (ii) 1+1 (iii) 1+1 (iv) 1+1 (v) 1+1 (vi) 1+1 (vii) 1+1 (viii) 1+1 (ix) 1+1 (x) 1+1

- 1- Saeed Akbar, Cscd, G. M. A. Jinnah H.S. Multan 0300 197677
- 2- Malik Usman, G. M. A. Jinnah H.S. Multan 0300 7309793
- 3- M. ASLAM Principal, GHS Jinnah H.S. Multan 0300 197677
- 4- M. Alamgir Mayo, SST, G. M. A. Jinnah H.S. Multan 0300 7997624