

SSC PART-I (9th CLASS)**CHEMISTRY GROUP-I**

TIME ALLOWED: 1.45 Hours

SUBJECTIVE**کیمیئری گروپ - پہلا**

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.

SECTION-I حصار اول**2. Attempt any five parts.**

10 = 2 x 5

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

- (i) Define Organic Chemistry.
- (ii) Write down the chemical formula of Silicon dioxide and Calcium Chloride.
- (iii) Write down the electronic configuration of Cl^{-1} ion.
سینیم Cs (اٹھی نمبر 55) کا پانچ بلنس شیل میں سے "1" الکترون خارج کرنے کے لیے کیوں بہت کم انرجی کی ضرورت ہوتی ہے؟
- (iv) Why Cesium (at. No. 55) requires little energy to release its one electron present in the outermost shell?
- (v) A patient has goiter. How will it be detected?
- (vi) Where does most of the mass of an atom exist?
- (vii) Define Shielding Effect.
- (viii) What is Atomic Radius? Give example.

3. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

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

- (i) Define the Duplet Rule and Octet Rule.
- (ii) Write down two properties of Covalent Compounds.
- (iii) Define Triple Covalent Bond and give an example.
- (iv) Why does Ice float on water?
- (v) Define Diffusion and Effusion.
- (vi) Define Charles's Law.
- (vii) What is meant by Boiling Point?
- (viii) Define Crystalline Solid.

4. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

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

- (i) What is Solution?
- (ii) What is meant by v/v %?
- (iii) Define Oxidation in terms of Electrons.
- (iv) What is meant by Strong Electrolytes?
- (v) Define Electrolysis.
- (vi) Write any two physical properties of Metals.
- (vii) What is meant by Electropositivity or Metallic Character?
- (viii) Why the Second Ionization Energy of Magnesium is higher than the first one?

SECTION-II حصار دوم**NOTE: - Attempt any two questions.**

- 5.(A) Write down five differences between Compound and Mixture. 5
 (B) State any four properties of Canal Rays. 4
 5 (الف) کپاٹ اور سچر کے درمیان پانچ فرق بیان کیجیے۔
 (ب) کیمال ریز کی کوئی چار خصوصیات تحریر کیجیے۔
- 6.(A) Define Hydrogen Bonding. Explain that how these forces affect the physical properties of compounds? 5
 (B) Define Boyle's Law. Give its experimental verification. 4
 6-(الف) ہائیڈروجن بانٹنگ کی تعریف کیجیے۔ اس بات کی وضاحت کیجیے کہ یہ فورم کپاٹری طبعی خصوصیات پر کیوں کراڑا نہ ہوتی ہے؟
 (ب) بوائل کے قانون کی تعریف کیجیے۔ اس کی تحریر باقی تصدیق بیان کریں۔
- 7.(A) Define Solubility. 5
 7-(الف) سولوبلٹی کی تعریف کیجیے۔ سولوبلٹ - سولوبلٹ اٹھا کیشن اس پر کس طرح اثر انداز ہوتا ہے؟
 (B) How solute, solvent interaction effect on it?
- (B) Write any four characteristics of Galvanic Cell. 4
 (ب) گلیواں میل کے کوئی سے چار خواص تحریر کیجیے۔

نوٹ۔ کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

5-(الف) کپاٹ اور سچر کے درمیان پانچ فرق بیان کیجیے۔

(ب) کیمال ریز کی کوئی چار خصوصیات تحریر کیجیے۔

6-(الف) ہائیڈروجن بانٹنگ کی تعریف کیجیے۔ اس بات کی وضاحت کیجیے کہ یہ فورم کپاٹری طبعی خصوصیات پر کیوں کراڑا نہ ہوتی ہے؟

(ب) بوائل کے قانون کی تعریف کیجیے۔ اس کی تحریر باقی تصدیق بیان کریں۔

7-(الف) سولوبلٹ اٹھا کیشن اس پر کس طرح اثر انداز ہوتا ہے؟

(ب) گلیواں میل کے کوئی سے چار خواص تحریر کیجیے۔

SSC PART-I (9th CLASS)

CHEMISTRY GROUP-II

TIME ALLOWED: 1.45 Hours

MAXIMUM MARKS: 48

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

SUBJECTIVE

کیمیئری گروپ - دوسرا

وقت = 1.45 گھنٹے

کل نمبر = 48

حصہ انشائیحصہ اول

2. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

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

3. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

- (i) Why does Ice float on water?
- (ii) Why do atoms react with each other?
- (iii) Ionic compounds are solid. Justify.
- (iv) Metals are good conductor of Electricity. Why?
- (v) What are Amorphous Solids?
- (vi) Define Melting Point.
- (vii) What do you mean by Allotropy? Explain with example.
- (viii) What is Diffusion? Explain with example.

4. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

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

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

فریلک کیمیئری اور بائیو کیمیئری میں فرق تحریر کیجیے۔

ہومو جینس مکچر اور ہیر جینس مکچر کیسے ایک دوسرے سے مختلف ہیں؟

کیٹھوڈریز کی دخوصیات تحریر کیجیے۔

جان ڈائلن کی اٹاک تھیوری بیان کیجیے۔

ٹھائی رائٹ گلینڈز میں گاؤٹر کا پتہ کیسے لگایا جاتا ہے؟

ٹرائی ایٹر زیماں؟ ایک مثال دیجیے۔

شینڈنگ پائینٹ کی تعریف کیجیے۔

سینڈلیف کا یہاں کا پتہ لاء بیان کیجیے۔

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

برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟

ایٹرنس آپس میں کیوں ری ایکٹ کرتے ہیں؟

آئیونک پاٹر نٹر ٹھوس ہوتے ہیں۔ وضاحت کیجیے۔

منہلہ ایٹریٹی کے اچھے کنڈکٹر ہوتے ہیں۔ کیوں؟

ایکورس ٹھوس کیا ہیں؟

میلنگ پائینٹ کی تعریف کیجیے۔

ایٹرودوں کیا ہے؟ مثال سے وضاحت کیجیے۔

ڈیفوڑن کیا ہے؟ مثال سے واضح کیجیے۔

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

1M (مولر) سوڈیم ہائیڈروکسائیڈ کا محلول کیسے تیار کیا جاتا ہے؟

سوں ہیلیٹ کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔

گلیواں کیل کیا ہوتا ہے؟ ایک مثال دیجیے۔

سالٹ برجن کیا ہے؟

کروڑن اور رینگ میں فرق لکھیں۔

میکانیزم کے دو استعمالات لکھیں۔

پلائین کی دخوصیات لکھیں۔

HF ایک کسرو تیزاب کیوں ہے؟

SECTION-II

NOTE: - Attempt any two questions.

نوٹ۔ کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

5-(A) Define Molecular Formula 5 and Empirical Formula. What is relationship found between them? Explain with examples.

(B) شکل کی مدد سے ردرفورڈ کا اٹاک بیان کیجیے۔

6-(A) Define Covalent Bond. 5 Describe types of Covalent Bond with examples.

(B) کوویلینٹ بانڈ کی تعریف کیجیے۔ کوویلینٹ بانڈ کی اقسام کی مثالوں سے وضاحت کیجیے۔

7.(A) Discuss the effect of temperature on solubility. 5 (B) Define Evaporation. Explain the factors affecting the rate of evaporation.

(B) ایوپوریشن کی تعریف کیجیے اور اس پر اثر انداز ہونے والے فیکٹرز کو بیان کیجیے۔

7.(A) Describe the effect of temperature on solubility. 5 (B) Describe the Electrolysis of Water in detail. 4

(A) سولوبلیٹی پٹریچر کے اثر پر بحث کیجیے۔

(B) پانی کی ایکٹرولیٹر کو تفصیل سے بیان کیجیے۔

لٹھ۔ ہر سوال کے چار گزینہ جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ جواب کا لپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق مختصر دائرہ کو مارک ریا ہیں سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو ڈکھانے کا کاٹ کر پوچھنے کی صورت میں مذکورہ جواب خلاصہ تصور ہو گا۔ اس سوالیہ پر چھ سوالات ہر گزینہ 3 مارک ہے۔

SSC PART-I (9th CLASS)

(SESSION 2015-2017)

OBJECTIVE

کیمیسری گروپ - پہلا

وقت = 15 منٹ

کل نمر = 12

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's crust. اپنہ سب سے زیادہ پایا جاتا ہے۔ (1)
 (A) Oxygen اکسیجن (B) Aluminium الیمنیم (C) Silicon سلیکان (D) Iron آئزن
- (2) The molar mass of H_2SO_4 is:- 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. ہیلوجن کی ایکٹر نیگیٹوئی سب سے کم ہے۔ (4)
 (A) Fluorine فلورین (B) Chlorine چلرین (C) Bromine برومین (D) Iodine ایڈئین
- (5) 4th and 5th period of the long form of Periodic Table are called:- لوگ فارم آف پیریڈ ٹیبل کی موجودہ شکل میں چوتھا اور پانچواں پیریڈ کہلاتے ہیں۔ (5)
 (A) Short periods شارت پیریڈز (B) Normal periods نارمل پیریڈز (C) Very long periods ویری لوگ پیریڈز (D) Long periods لوگ پیریڈز
- (6) C_2H_2 molecule have _____ covalent bonds. C_2H_2 کا مالیکول پر مشتمل ہوتا ہے۔ (6)
 (A) Two ,، (B) Three تین (C) Four چار (D) Five پانچ
- (7) _____ is an electrons deficient molecule. کے مالیکول میں الکترودنگ کی 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:- گیزرمادہ کی بلکل ترین حالت ہیں اور ان کی ڈنٹیٹری کو پونٹس 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 لیکوڈ (B) Gas in liquid گیس میں گیس (C) Solid in gas گیس میں سائل (D) Gas in solid سائل میں گیس
- (10) _____ is not an electrolyte. ایکٹرولائٹ نہیں ہے۔ (10)
 (A) Sugar solution شوگر کا سلوشن (B) Lime solution سلیفور کا ایڈن کا سلوشن (C) Sodium Chloride solution سوڈم کلورائیڈ کا سلوشن (D) Lime solution چونے کا سلوشن
- (11) Nelson's cell is used to prepare Caustic Soda along with gases. _____ of the following gas is produced at Cathode. نیلسن سلیل گیسون کے ساتھ کا نیک سوڈا ایٹار کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے۔ درج ذیل میں سے گیس کی تھوڑی پریدا ہوتی ہے۔ (11)
 (A) Cl_2 (B) H_2 (C) O_3 (D) O_2
- (12) Metals can form ions carrying charges:- میٹلز آئزن والا چارن بھائی ہیں۔ (12)
 (A) Uni-positive ٹرائی پاوزیٹو (B) Di-positive ڈائی پاوزیٹو (C) Tri-positive ٹریا پاوزیٹو (D) All of these پیتاں

نوت۔ ہر سوال کے چار ممکن جوابات A, B, C اور D دیئے گئے ہیں۔ جواب کا لیپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرة کو مار کر یا ڈین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پھر کرنے یا کاٹ کر پھر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب ظلط تصور ہو گا۔ Bubbles پھر کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پر چھپے 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 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. ایشمند کرہ ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے۔ (1)
 (A) Oxygen آگسٹجن (B) Aluminium الیمنیم (C) Silicon سیلیکان (D) Iron آئزن
- (2) Mass of a Proton is:- پروٹن کا ماس ہوتا ہے۔ (2)
 (A) 1.0073 amu (B) 1.0087 amu (C) 5.486×10^{-4} amu (D) 6.486 amu
- (3) _____ shell consists of three sub shells. شیل تین سب شیلز پر مشتمل ہوتا ہے۔ (3)
 (A) O (B) N (C) L (D) M
- (4) The highest electronegative element is:- سب سے زیادہ الیکٹرونگیویٹی ایشمند ہے۔ (4)
 (A) Fluorine فلورین (B) Chlorine چلرین (C) Bromine برومین (D) Iodine آئیودین
- (5) Mendeleev's Periodic Table was based upon the:- مینڈلیف کے اصل پیریاڑک نمبر کی بنیاد پر۔ (5)
 (A) Electronic configuration ایکٹرونیک کونیکیشن (B) Atomic mass اٹامک ماس (C) Atomic number اٹامک نمبر (D) Completion of sub shell سب شیل کا مکمل ہونا
- (6) Compound _____ is not soluble in water. کپاڈنٹ پانی میں حل پنپنیں ہے۔ (6)
 (A) C_6H_6 (B) NaCl (C) KBr (D) $MgCl_2$
- (7) _____ is an electrons deficient molecule. ماکروول میں ایکٹرونز کی پائی جاتی ہے۔ (7)
 (A) NH_3 (B) BF_3 (C) N_2 (D) O_2
- (8) _____ is not Amorphous solid. ایمورس ٹھوں نہیں ہے۔ (8)
 (A) Rubber رج (B) Plastic پلاسٹک (C) Glass گلس (D) Glucose گلکوز
- (9) _____ will show negligible effect of temperature on its solubility. کی سولوبلیٹی پر ٹمپریچر کا معمولی اثر ہو گا۔ (9)
 (A) KCl (B) KNO_3 (C) $NaNO_3$ (D) NaCl
- (10) The oxidation number of Nitrogen in HNO_3 is:- HNO_3 میں نیتروجن کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔ (10)
 (A) + 4 (B) + 5 (C) + 6 (D) + 7
- (11) The oxidation number of all elements in free state is:- آزاد حالت میں تمام ایکٹرونیٹس کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے۔ (11)
 (A) Zero صفر (B) One ایک (C) Two " (D) Three تین
- (12) The most reactive metal is:- سب سے زیادہ ری ایکٹیو میٹل ہے۔ (12)
 (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 10th/9th Annual Examination, 2016.

Name of Subject Chemistry
 Group: 1st

Session 2015-2017

نحوں پر

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

مرشیکیت با جواب اسکال بر جای اگر کیس

میرزا نہوں کے پروگرام کیلئے 2016 کا سوالہ پرچہ انتسابی / مردوں
 (Subjective & Objective) کو شرکت کیا گی۔ کیا ہے ہر سلسلہ کے عدالت اور کیا کیا۔ اسکے علاوہ ملک کی تحریک کی کوئی
 نہیں۔ ہر کسی کوچ کا نہ کریں اگرچہ Version گزینہ کیا گی۔ اسکے علاوہ مطابقت رکھنے والے اور سلسلہ (Syllabus)
 کے علاقوں کیلئے ہر اس پرچکی Key کی ابتدی تحریک کی جائی ہے کہیں وہ سوت ہوئی گی۔ اسی کی کم کی کم کی کمی کیلئے نہیں۔
 نہیں ہے جلوشی و فخری جانب سے تیار کردہ بڑیات وصولی کر کر ان کا انور مطالعہ کر لیا ہے اور ان کی روشنی میں Key کیلئے ہے۔

PREPARED & CHECKED BY

Sr.No	Name	Designation	Institution	Mobile No.	Signature
1.	Dr. S. A. Ali	Principal	GSS Jalandhar	03007187677	Dr. S. A. Ali
2.	M. A. Islam	Principal	GSS Jalandhar	0300-610470	M. A. Islam
3.	M. Al-e-Maqbool	Principal	GSS Jalandhar	0300-610470	M. Al-e-Maqbool
4.	M. Iqbal Pervaiz	Principal	G. P. H.S	03007349793	M. Iqbal Pervaiz

Rukh.

شناختی و اعلیٰ تاریخی تسلیمی بیوکت، پاکستان

پیشہ کریں 28/03/2016 میں کیا گئی تسلیمی کی تاریخ: گردبند مفرصہ
جزل پذیریات برائے کارکر (کارکر کیم) ۹۷۸
میرک سالانہ 9th اتحان 2016

سوال نمبر ۱: تعریف دہبز (ii) خارجواز (i) اسکیلپر دنیاگیری کی دہبز (iii) براہمیز دہبز (iv) عجز
د) (v) ۱۳۱-۲ کا ذکر دہبز (vi) پیٹھیں کھنپیں پر ۲ دہبز (vii) تعریف ۲ دہبز (viii) ۱۴۱
سوال نمبر ۲: (i) ۱۴۱ (ii) ۱۴۱ (iii) ۱۴۱ (iv) ۱۴۱ (v) ۱۴۱ (vi) ۱۴۱ (vii) ۱۴۱
(viii) تعریف ۲ دہبز (ix) تعریف دہبز

سوال نمبر ۳: تعریف دہبز (ii) تعریف دہبز (iii) تعریف ۲ دہبز (iv) تعریف دہبز
(v) ۱۴۱ (vi) ۱۴۱ (vii) تعریف دہبز (viii) پیٹھیں ماسکن / زیادہ بنوٹھیں ۲ دہبز

سوال نمبر ۴ (الف): ۱x۴ (ب): ۱x۵ (ج): ۱x۴ (د): ۱x۴
سوال نمبر ۵ (الف): تعریف دہبز و تعریف و میقات ۳ دہبز (ب):
سوال نمبر ۶ (الف): تعریف دہبز و تعریف و میقات ۳ دہبز (ب):

1. Saad Adeel Ramkhan 8th C.C.I. Class
H.M. Miller 03007197677
2. M. ASLAM Principal GSS Senior Secondary 0332-646372 M. Sh.
3. Maen Comst Hussain 5th in Govt Public High School
4. M. Alangri Mys. 5th S. Govt. Engg. H.S. Maffin 03007308793
0306-7997624

General Instructions

نامور: ۲۸/۰۳/۲۰۱۵ تاریخ: ۱۷/۰۳/۲۰۱۵ درج خصوصی: گروپ: ساخت

بجزء لـالإمام شيخ ماركوس (ماركوس كييم)

2016.07.06 (Sat) / 9th : 11:00

سالانه ۹th / سالانه ۲۰۱۶ء

جی ۲۰۱۶

— — — — —

جواب ۲) I-13) ایجاد فریضیه های مجزا (iv) ۱+۱ (v) ۱+۱ (vi) ۱+۱ (vii) ۱+۱ (viii) ۱+۱

معلماتیت / خانه‌روزی خانه‌گشی شیراز (از) دنیا (به) شیراز (iii) ۱۰۷ (خواهر) دوچال ایمکنیون
ملطفی سیم شیراز (vii) شرکت شیراز (iii) ۱۰۸ (خواهر) دنیا (به) شیراز

سالانہ ۴ (iii) ایک ۱۰۰٪ کلکٹ کارکب نہر اور ۷۵٪ کلکٹ کارکب نہر (iii) ۱+۱ ۱+۱ (ii) ترقیت چھڑی ۱۰۰٪ ادا نہر

یا ملکہ زوجین بالذمہ کافی سر ۲ عنبرز
سچوالہ نہ کرنے والے

سوال نیکا (لطف) نظریه ۲ نمبر اعنه کم (1×3) (ب) لطف نظریه ۲

سیوال ۷) (الف) خودت حذب برونا د بیرز داردت خانوچ هر چند بیرز شیخچ خوش برونا د یکه بیرز (ب)
و خادمت نی غنی د یاگز کم اون نعم مسایدات د یکه غنی

Received 10-10-1976 G. M. A. Jonah HHS 197677

Malik Ziaur Rehman Govt Pms College 730978
Mr. ASLAM Principal GHS Tariq ul Haq 0332-6733570 J. Lhr.

M. Alamgir grayi SST. 22 front complete 1/2 Tiffen 0304-999762

Leucostoma *leucostoma* *Linn.*

the following day, he was able to get a boat to take him across the river.

general instructions

general instructions

and the last 2500 m. of the river were very rapid.

SSC PART-I (9th CLASS)

(SESSION 2012-2014)

SUBJECTIVE حصہ انسائیٹ**CHEMISTRY GROUP-I**

TIME ALLOWED: 2.45 Hours

MAXIMUM MARKS: 63

کیمیئری گروپ - پہلا

وقت = 2.45 گھنے

کل نمبر = 63

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.**

(i) What is the difference between Organic Chemistry and Inorganic Chemistry?

(ii) Define Gram Molecular Mass.

(iii) Define Free Radicals with examples.

(iv) Write down the electronic configuration of Al^{+3} .(v) What is the use of Isotope of Iodine ($I-131$)?

(vi) Write down the Isotopes of Hydrogen.

(vii) How Dobereiner arranged the elements in triads?

(viii) Define periods and groups of Modern Periodic Table.

3. Attempt any six parts.

(i) Define Electron Affinity.

(ii) Why does Ice float on liquid water?

(iii) What do you know about Triple Covalent Bond? Give one example.

(iv) What is meant by "Duplet rule" and "Octet rule"?

(v) Write a short note on diffusion of gases.

(vi) Write mathematical expression of Charles's Law.

(vii) Briefly describe the effect of intermolecular forces on evaporation.

(viii) Write formula used for the calculation of percentage - $\frac{\text{volume}}{\text{volume}} \left(\% \frac{v}{v} \right)$

(ix) Define Solute. Give one example.

4. Attempt any five parts.

(i) Define Dilute Solution.

(ii) Define Concentration of Solution.

(iii) Define Reduction.

(iv) Calculate the oxidation number of "Cl" in $KClO_3$.

(v) Define Oxidizing Agent.

(vi) Define Electrochemical Cell.

(vii) Write down two chemical properties of Metals.

(viii) Write down the relationship between Electropositivity and Ionization Energy.

(ورق اللہ)

10 = 2 x 5

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

(i) آرگینک کیمیئری اور ان آرگینک کیمیئری میں کیا فرق ہے؟

(ii) گرام مالکیو لمراس کی تعریف کیجیے۔

(iii) فری ریڈ یکٹر کی تعریف کیجیے اور مثالیں بھی دیجیے۔

(iv) Al^{+3} کی الکٹرولوکٹ کافگریشن لکھیں۔(v) آئسونو ٹپ آئیڈین ($I-131$) کا کیا استعمال ہے؟

(vi) ہائیڈروجن کے آئسونو ٹپ تحریر کیجیے۔

(vii) ڈوبراائز نے آئیکٹس کوڑائی ایڈز میں کس طرح ترتیب دیا؟

(viii) جدید دوری جدول کے پیریڈ اور گردوس کی تعریفیں کیجیے۔

سوال نمبر 3۔ کوئی سے چھ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔

(i) الکٹران افینٹی کی تعریف کیجیے۔

(ii) برف مائع پانی کے اوپر کیوں تیرتی ہے؟

(iii) ٹرپل کوولینٹ بانڈ کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟ ایک مثال دیجیے۔

(iv) "ڈپلیٹ روٹ" اور "اوکٹیٹ روٹ" سے کیا مراد ہے؟

(v) گیسز کی ڈیسٹریٹوشن پر مختصر نوٹ تحریر کیجیے۔

(vi) چارلس کے قانون کو حسابی طریقہ سے تحریر کیجیے۔

(vii) ایوپوریشن پر انتر مالکیو لمراس کا اثر مختصر آبیان کیجیے۔

(viii) پرمنٹ - $\frac{\text{واہم}}{\text{واہم}} \left(\% \frac{v}{v} \right)$ کی کیلکولیشن کے لیے فارمولہ تحریر کیجیے۔

(ix) سولیوٹ کی تعریف کیجیے۔ ایک مثال بھی دیجیے۔

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

(i) ڈائلکٹ سلوشن کی تعریف کیجیے۔

(ii) لنسٹریشن آف سلوشن کی تعریف کیجیے۔

(iii) ریڈکشن کی تعریف کیجیے۔

(iv) $KClO_3$ میں "Cl" کا آکسیڈنٹ نمبر معلوم کیجیے۔

(v) آکسیڈنٹ ایجنت کی تعریف کیجیے۔

(vi) الکٹرولیکیل سیل کی تعریف کیجیے۔

(vii) میبلز کی دو کیمیائی خصوصیات لکھیے۔

(viii) الکٹرولو زیٹوئی اور آئیونا نریشن ازرجی میں تعلق تحریر کیجیے۔

SSC PART-I (9th CLASS)**CHEMISTRY GROUP-II**

(SESSION 2012-2014)

کیمیٹری گروپ - دوسرا

TIME ALLOWED: 2.45 Hours

SUBJECTIVE

وقت = 2.45 گھنے

MAXIMUM MARKS: 63

کل نمبر = 63

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.**

$10 = 2 \times 5$

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

- (i) Write the symbols of Sodium and Magnesium.
سوڈیم اور میگنیزیم کے سمبل لکھیں۔
- (ii) Describe the difference between Atomic Number and Mass Number.
اٹاک نمبر اور ماس نمبر میں فرق بیان کیجیے۔
- (iii) Define Compound.
کمپاؤنڈ کی تعریف کیجیے۔
- (iv) Write Electronic Configuration of Carbon.
کاربن کی الکٹرونک کنفریشن لکھیں۔
- (v) Which observations were made by Rutherford from Gold foil experiment?
رادرفورڈ نے سونے کے درق کے تجربہ میں کون سے مشاہدات کیے؟
- (vi) Write the use of Isotopes in Power Generation.
پاور جیزیشن میں آئیزوٹوپس کا استعمال بیان کیجیے۔
- (vii) Describe Newlands Octaves.
نیولینڈز کے آکٹیویٹیز کو بیان کیجیے۔
- (viii) How many number of periods and groups are present in Long form of Periodic Table?
لوگ فارم آف پیریاڈیک ٹیبل میں کتنے پیریاڈ اور گروپس ہیں؟

3. Attempt any six parts.

$12 = 2 \times 6$

سوال نمبر 3۔ کوئی سے چھا اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔

- (i) What is meant by Shielding Effect?
شلائیڈنگ ایفیکٹ سے کیا مراد ہے؟
- (ii) Differentiate between Duplet and Octet rule.
ڈپلیٹ اور اوکٹیٹ رول کے درمیان فرق لکھیں۔
- (iii) Define Ionic Bond.
آئیونک بانڈ کی تعریف کیجیے۔
- (iv) Why Metals are good conductor of Electricity?
میٹالز بکلی کی اچھی کنڈکٹری کیوں ہوتی ہیں؟
- (v) Define Effusion with example.
ایفیوشن کی تعریف کیجیے اور مثال بھی لکھیں۔
- (vi) Define Melting Point.
میلنٹنگ پوائنٹ کی تعریف کیجیے۔
- (vii) Define Amorphous Solids.
ایمورفس سولیڈس کی تعریف کیجیے۔
- (viii) What are Unsaturated Solutions?
ان سچو ریڈیسلوشنز سے کیا مراد ہے؟
- (ix) Define Solubility.
سولوబلٹی کی تعریف کیجیے۔

4. Attempt any five parts.

$10 = 2 \times 5$

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

- (i) Define Colloid.
کولائید کی تعریف کیجیے۔
- (ii) Why do we stir paints thoroughly before using?
ہم پینٹس کا استعمال سے پہلے اچھی طرح ہلاتے کیوں ہیں؟
- (iii) Define Electrochemistry.
الکٹرودیکیمی کی تعریف کیجیے۔
- (iv) What is an Oxidizing Agent?
اکسیڈائزنگ اجنسٹ کیا ہے؟
- (v) What is the difference between Valency and Oxidation state?
دیلنسی اور اکسیڈیشن سٹیٹ میں کیا فرق ہے؟
- (vi) Why is O₂ necessary for rusting?
زنگ لگنے کے لیے O₂ کیوں ضروری ہے؟
- (vii) Write two uses of Sodium.
سوڈیم کے دو استعمالات لکھیں۔
- (viii) Why is Copper used for making Electrical Wires?
بھی کی تاریں بنانے کے لیے کاپر کیوں استعمال کیا جاتا ہے؟

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکن 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 مختلاطہ دائروں کو مار کر یا بنن سے برداشت کرنے کے لئے کاٹ کر پورے کرنے کی صورت میں نکوہ جواب غلط تصویر ہو گا۔ اسی طبق بubbles پورے کرنے کی صورت میں کوئی نہیں دیا جائے گا۔

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 molar mass of H_2SO_4 is:-(1) H_2SO_4 کا مولر ماس ہے۔

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

(2) The most abundant element occurring in the Ocean is:-

(2) سمندر میں سب سے زیادہ پایا جانے والا اлемент ہے۔

- (A) Oxygen آگئن (B) Hydrogen ہائیڈروجن (C) Nitrogen نیتروجن (D) Silicon سیلیکان

(3) _____ discovered Neutron.

(3) نیਊtron _____ نے دریافت کیا۔

- (A) Rutherford رودنفورڈ (B) Chadwick چیڈوک (C) Max Planck میکس پلانکس (D) J.J. Thomson جے۔ جے ٹھامسون

(4) Mendeleev's Periodic Table was based upon the:-

(4) مینڈلیف کے پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد _____ پر ہے۔

- (A) Electronic configuration الکترونیک کنفریگیشن (B) Atomic mass اٹاک ماس (C) Atomic number اٹاک نمبر (D) Completion of a subshell سب شیل کامل ہونا

(5) Long form of Periodic Table is based upon:-

(5) لوگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے۔

- (A) Mendeleev's Postulates مینڈلیف کا اصول (B) Atomic mass اٹاک ماس (C) Atomic number اٹاک نمبر (D) Mass number ماس نمبر

(6) _____ is an electrons deficient molecule.

(6) مائیکروول میں الکترونیکی کی پائی جاتی ہے۔

- (A) NH_3 (B) BF_3 (C) N_2 (D) O_2

(7) Triple Covalent Bond involves _____ electrons.

(7) ٹریپل کوولینٹ بائٹھ میں _____ الکٹران حصہ لیتے ہیں۔

- (A) Eight آٹھ (B) Four چار (C) Six جوڑے (D) Only three صرف تین

(8) _____ is not Amorphous solid.

(8) ایمورفس ٹھوس نہیں ہے۔

- (A) Rubber رج (B) Plastic پلاسٹک (C) Glass گلس (D) Glucose گلکوز

(9) _____ solution contains more water.

(9) سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے۔

- (A) 2 M (B) 1 M (C) 0.5 M (D) 0.25 M

(10) Spontaneous chemical reaction takes place in:-

(10) از خود واقع ہونے والے کیمیکل ری ایکشن _____ میں ہوتا ہے۔

- (A) Electrolytic Cell الکٹرولائیک سیل (B) Galvanic Cell گلیوانیک سیل (C) Nelson's Cell نیلسن سیل (D) Downs Cell ڈاؤنز سیل

(11) Formation of water from Hydrogen and Oxygen is _____

(11) ہائیڈروجن اور آکسیجن سے پانی کا بننا _____ کیمیکل ری ایکشن ہے۔

chemical reaction.

- (A) Redox ریڈاکس (B) Acid-base تیزاب-اساس (C) Neutralization نیوٹرالائزیشن (D) Decomposition تحلیل

(12) _____ metal gives Golden yellow flame on burning in air.

(12) میٹل ہوائیں جلنے پر گولدن ہیلو (سمری پیلا) شعلہ دیتی ہے۔

- (A) Sodium سودیم (B) Calcium کیلیم (C) Magnesium میگنیسیم (D) Iron آئزن

نوٹ۔ ہر سوال کے چار مکنہ جوابات A، B، C اور D دیے گئے ہیں۔ جواب کا کپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق مختلف دائرے کو مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پہنچ کرنے یا کاٹ کر پہنچ کرنے کی صورت میں ذکورہ جواب غلط تصور ہو گا۔ Bubbles پہنچ کرنے کی صورت میں کوئی نہیں دیا جائے گا۔ اس

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. سوالات ہر کو چھ گزینے 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 ۱ -

- (1) The molar mass of H_2SO_4 is:- H_2SO_4 کا مولر ماس ہے۔ (1)

(A) 98 g (B) 98 amu (C) 9.8 g (D) 9.8 amu
جیئم کا سبک ہے۔ (2)

(2) The symbol of Barium is:-
(A) Ba (B) Bi (C) Br (D) B

(3) The concept of Atom's Orbit was given by:- جے۔ جے تھامن نے ایتم کے آربٹ کا تصویر پیش کیا۔ (3)
(A) J.J Thomson (B) Rutherford (C) Neil Bohr (D) Max Planckس پلکس نے میکس پلکس نے بیڈیاڑک نیبل میں عوادی کام کھلاتے ہیں۔ (4)

(4) The vertical columns in the Periodic Table are called:-
(A) Periods (B) Groups (C) Rows (D) Blocks
جیئز گروپس قطاریں بلاکس

(5) The atomic number of Potassium is:- پوتاشیم کا ایتمک نمبر ہے۔ (5)
(A) 11 (B) 15 (C) 18 (D) 19

(6) Octet Rule is:- اولٹیت رول ہے۔ (6)
(A) Description of eight electrons (B) Picture of electronic configuration آٹھ ایکٹرونز کی شکل (C) Pattern of electronic configuration (D) Attaining of eight electrons آٹھ ایکٹرونز کا حصول

(7) _____ is an electrons deficient molecule. مائیکل میں ایکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے۔ (7)
(A) NH₃ (B) BF₃ (C) N₂ (D) O₂

(8) _____ gas diffuses fastest. گیس تیزی سے ڈیفیوٹ کرتی ہے۔ (8)
(A) Hydrogen (B) Helium ہیلیم (C) Chlorine کلورین (D) Fluorine فلورین

(9) Tyndall effect is due to:- ٹنڈل ایفیکٹ ہے۔ (9)
(A) Non scattering of beam of light (B) Blockage of beam of light روشنی کی شعاعوں کے رکنے کی وجہ سے روشنی کی شعاعوں کے منتشر نہ ہونے کی وجہ سے (C) Scattering of beam of light (D) Passing through beam of light روشنی کی شعاعوں کے گزرنے کی وجہ سے روشنی کی شعاعوں کے منتشر ہونے کی وجہ سے (10)

Nelson's cell is used to _____ نیلسن سیل گیسوں کے ساتھ کا سبک سوڈا تیار کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے۔ درج ذیل میں سے _____ گیس کی تھوڑی پر پیدا ہوتی ہے۔
prepare Caustic Soda along with gases. Among these _____ gas is produced at Cathode.
(A) Cl₂ (B) H₂ (C) O₃ (D) O₂

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

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

Name of Subject Chemistry
Group: 1st

Session 2012 - 2014
Group: 2nd

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

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

تصحیح کیکٹ سوالیہ پرچہ امارگنگ Key

ہم نے مضمون 9th Class پرچہ امارگنگ 2016 کی گروپ A کی سوالیہ پرچہ انتہائی / مرضی (Subjective & Objective) کو نظریتیں چک کر لیا ہے یہ پرچہ سلسہ کے عین مطابق Set کیا گیا ہے۔ اس سوالیہ پرچہ میں کسی قسم کی کوئی تغییر نہ ہے، ہم نے سوالیہ پرچہ کا اور انگریزی Version ہمیں چک کر لیا ہے یہ Version آپس میں مطابقت دکھتے ہیں اور سلسہ (Syllabus) کے مطابق بھی ہیں۔ نہ اس پرچہ کی ابتدی بھی تصدیق کی جاتی ہے کہ یہ بھی درست ہائی گئی ہے۔ اس میں بھی کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔ مزید یہ کہ ہم نے Key بنانے سے متعلق دفتر کی جانب سے تیارہ کردہ ہدایات وصول کر کے ان کا انخور مطالعہ کر لیا ہے اور ان کی روشنی میں Key ہائی ہے۔

PREPARED & CHECKED BY

Sr.No Name

Designation

Institution

Mobile No.

Signature.

- 1- Saeed Afzal (Set C) C. No. A. I. H. S. Multan 0300719767
- 2- M. ASLAM Principal GHS Jamia ul uloom 0332-6006570
- 3- M. Aleemgr (Set C) C. C. H. S. Multan 0304729624
- 4- M. Tariq (Set C) C. P. H. S. K. M. 03007309793

Paper Chemistry (Old) 9th Annual

ثانوي وأولي شانوي 2016 بدوش ملتقى

موعد 28/03/16 مدون: كمبيوتر بجهة خصوصية كود:

جزل بيانات برائحة مارك (ماركت) Key (ماركت)

ميترك سال 110th / 9th مارس 2016

110th / 9th

سؤال رقم 1(i) لغز مبهر (ii) اسلوب کرنک تسلیم مکمل 25251

(iii) گوئی کی تجھیں 2 مبهر (iv) قیمت کھنے پر مبهر (v) لاہور اپنے نام اپنے مبهر (vi) مبهر (vii) 1+1

(z) لغز مبهر (ان) ذہنی / ایڈیشن بالرائے مبهر (ii) (iv) 1+1 (v) 1+1 (vii) 1+1

(viii) مادوالا 2 غیر (vii) اسٹریکسوز فوس فادر (v) 2 مبهر (iii) (v) مادوالا مبهر (ix) 1+1

سؤال رقم 4(ii) لغز 2 غیر (iii) لغز 2 غیر (iv) لغز 2 غیر (v) کیا کوئی لغز 2 غیر (vi) لغز 2 مبهر (vii) لغز 2

سؤال رقم (الف) 1x3 (ب) 1x4

سؤال رقم (الف) 1x3 (ب) 1x4

سؤال رقم 2 (الف) اس (ب) لغز + تحریک لغز 2

سؤال رقم 8 (الف) بھلابھیک 3 مبهر (ب) بھلابھیک 3 مبهر

سؤال رقم 9 (الف) طریق 2 غیر دیاگ (ا) مبهر (ب) 1x4

سؤال رقم 11 (الف) (i) عبارت میں کام 2 مبهر (ii) طریق کار کنک 3 مبهر

(b)

(c) (i) عبارت میں کام 3 مبهر (ii) طریق کار کنک 3 مبهر

(d) (i) عبارت میں کام 3 مبهر (ii) طریق کار کنک 3 مبهر

1. Faizel Akber & M.A.J. HSS Multan Date: 19767

2. M. Alamgir Khan msp. Govt. compre - Hss Multan 0306-7997624

3. M. ASLAM Principal GHS Jamianwala New Multan 0332-6004570

4. Muzaffar Hussain So Hsn Govt PHS Rawalpindi

General Instructions

ثانوي و انتقالي تعلیمی نمونہ لیورپول، ولٹن

موعد: 28/03/16 مقرر: کمیٹی فوجی پرچار خدمت کوڈ: ۱۰۷

جزل پریاٹس برے کلک کی (مارک سیم)

اول اور دوسرا نمبر میزک رالانڈ ۹th / ۱۰th آگسٹ 2016ء

سوال نمبر ۱ (i) ۱+۱ (ii) ۱+۱ (iii) تریف ۲ عنبر (iv) کاربونیک اسید ۲ عنبر (v) ۲ عنبر

سوال نمبر ۲ (vi) ۱+۱ (vii) دیکاربینیک اسید ۲ عنبر (viii) تریف ۲ عنبر (ix) ۲ عنبر

سوال نمبر ۳ (i) تریف ۲ عنبر (ii) ۱+۱ (iii) تریف ۲ عنبر (iv) گازاد/عوائل اسید ۲ عنبر (v) ۲ عنبر

سوال نمبر ۴ (vi) ۱+۱ (vii) تریف ۲ عنبر (viii) تریف ۲ عنبر (ix) تریف ۲ عنبر

سوال نمبر ۵ (i) تریف ۲ عنبر (ii) سینیشی/سینیان عنبر تکنیک ۲ عنبر (iii) تریف ۲ عنبر (iv) تریف ۲ عنبر

سوال نمبر ۶ (v) ۱+۱ (vi) بیولجیکل ۲ عنبر (vii) ۱+۱ (viii) اندھیر ۲ عنبر (ix) تریف ۲ عنبر

سوال نمبر ۷ (الف) ۱×۳ (ب) ۱×۴ سوال نمبر ۸ (الف) ۳×۱ (ب) تریف + رجحان ۲+۲

سوال نمبر ۹ (الف) ۱ (ب) سینیشی + تریف ۲

سوال نمبر ۱۰ (الف) ۱×۳ (ب) ۱×۴

سوال نمبر ۱۱ (الف) (i) چاراں سوئن کام ۲ عنبر (ii) طریق کاربونیک ۲ عنبر

(b) (i) چاراں سوئن کام ۲ عنبر (ii) طریق کاربونیک ۲ عنبر

(c) (i) چاراں سوئن کام ۲ عنبر (ii) طریق کاربونیک ۲ عنبر

Dated Mch 28 (sc) Cont for Ajmal 5/2
Mobile 03007197677

M. Aleangji Khan maje. S.S.C. Govt. Compt. HSS Multan
0344-7997624

3. Malik Gisort Hassan 60 ۱۷۰ Post Public H/S 0302 7309793

4. M. ASLAM Principal 645 Jamia ul Islam 0332 6004570 M. Aslam

general instructions