PAPER CODE NUMBER: 1481

2017 (S)

SSC PART-I (9th CLASS)

رول نمبر 158

CHEMISTRY (NEW SCHEME) (2015-2017 سیشن) کیمسٹری (نیو سکیم)

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) The symbol of Potassium is:-

(1) پوٹاشیم کا سمبل ہے۔

(A) Ag (B) Hg (C) K (D) P

(2) One gram molecule of H_2 is:-

(2) ہائیڈروجن (H_2) کا ایک گرام مالیکیول ہوتا ہے۔

(A) 2.0 g (B) 1.008 g (C) 1.0 g (D) 1.8 g

(3) Electrons can revolve only in those orbits which have fixed angular momentum:-

(3) الیکٹرونز صرف ان آربٹ میں حرکت کر سکتے ہیں جن کا اینگولر مومینٹم ______ فکسڈ ہوتا ہے۔

(A) $mvr = \left[\frac{2nh}{\pi}\right]$ (B) $mvr = \left[\frac{2nh}{3\pi}\right]$ (C) $mvr = \left[\frac{nh}{2\pi}\right]$ (D) $mvr = \left[\frac{nh}{\pi}\right]$

(4) _____ halogen has the lowest electronegativity.

(4) ______ ہیلوجن کی الیکٹرونیگیٹیویٹی سب سے کم ہے۔

(A) Flourine فلورین (B) Chlorine کلورین (C) Bromine برومین (D) Iodine آئیوڈین

(5) Atomic Radius of Carbon (^6C) is:-

(5) کاربن (^6C) کا اٹامک ریڈیس ہے۔

(A) 75 pm (B) 77 pm (C) 88 pm (D) 113 pm

(6) _____ is an electron deficient molecule.

(6) ______ مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے۔

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

(7) The density of Iron is:-

(7) آئرن کی ڈینسٹی ہے۔

(A) $7.86\,g\,cm^{-3}$ (B) $17.86\,g\,cm^{-3}$ (C) $27.86\,g\,cm^{-3}$ (D) $2.70\,g\,cm^{-3}$

(8) $KC\ell$ is soluble in:-

(8) $KC\ell$ ______ میں حل پذیر ہے۔

(A) Ether ایتھر (B) Benzene بینزین (C) Petrol پٹرول (D) Water پانی

(9) The colour of concentrated solution of $KMnO_4$ is:-

(9) $KMnO_4$ کے کنسنٹریٹڈ سلوشن کا رنگ ہوتا ہے۔

(A) Purple پرپل (B) Green سبز (C) Golden سنہری (D) Blue نیلا

(10) The oxidation state of Nitrogen in HNO_3 is:-

(10) HNO_3 میں نائٹروجن کی آکسیڈیشن سٹیٹ ہے۔

(A) +7 (B) +5 (C) +3 (D) +1

(11) _____ is a reduction reaction.

(11) ______ ری ڈکشن ری ایکشن ہے۔

(A) $Fe^{2+} \longrightarrow Fe^{3+} + e^-$ (B) $Zn \longrightarrow Zn^{2+} + 2e^-$ (C) $Na \longrightarrow Na^+ + 1e^-$ (D) $C\ell + 1e^- \longrightarrow C\ell^-$

(12) _____ is non-metal lustrous.

(12) ______ نان میٹل چمکدار ہے۔

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

رول نمبر (159)

2017 (S)

SSC PART-I (9th CLASS)

CHEMISTRY (NEW SCHEME) (2015-2017 سیشن) کیمسٹری (نیو سکیم)

TIME ALLOWED: 1.45 Hours — وقت = 1.45 گھنٹے

SUBJECTIVE حصہ انشائیہ

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 نمبر 2۔ کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

(i) What is the scope of Biochemistry? — بائیوکیمسٹری کا سکوپ کیا ہے؟

(ii) Differentiate between Organic and Inorganic Chemistry. — آرگینک اور ان آرگینک کیمسٹری میں فرق کو واضح کریں۔

(iii) Write down the electronic configuration of Al^{+3}. — Al^{+3} کی الیکٹرانک کنفگریشن لکھیے۔

(iv) What is the nature of charge on Cathode Rays? — کیتھوڈ ریز پر چارج کی نوعیت کیا ہے؟

(v) What are the defects of Rutherford's Atomic Model? — رودرفورڈ کے اٹامک ماڈل کے نقائص کیا ہیں؟

(vi) Define Dobereiner's Triads. — ڈوبرائنرز کے ٹرائی ایڈز کی تعریف کریں۔

(vii) Write down any two salient features of long form of Periodic Table. — لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی کوئی سی دو نمایاں خصوصیات بیان کیجیے۔

(viii) What is meant by Groups and Periods in the Periodic Table? — پیریاڈک ٹیبل میں گروپس اور پیریڈز سے کیا مراد ہے؟

3. Attempt any five parts. 10 = 2 x 5

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

(i) Define Chemical Bond. — کیمیکل بانڈ کی تعریف کریں۔

(ii) Why is Chlorine bound to accept only one Electron? — کلورین صرف 1 الیکٹرون قبول کرنے کا پابند کیوں ہے؟

(iii) Define Bond Pair of Electrons. — بانڈ پیئر الیکٹرونز کی تعریف کریں۔

(iv) Define Non-Polar Covalent Bond. — نان پولر کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کریں۔

(v) Why the density of gases increases on Cooling? — ٹھنڈا ہونے پر گیسز کی ڈینسٹی کیوں بڑھتی ہے؟

(vi) What is Absolute Temperature? — ایبسولیوٹ ٹمپریچر کیا ہے؟

(vii) In which units body temperature is measured? — جسم کے ٹمپریچر کی پیمائش کن یونٹس میں کی جاتی ہے؟

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

4. Attempt any five parts. 10 = 2 x 5

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

(i) Define Solvent. Give an example also. — سولوینٹ کی تعریف کیجیے۔ مثال بھی دیجیے۔

(ii) What is meant by % V/V? Give an example also. — % V/V سے کیا مراد ہے؟ مثال بھی دیجیے۔

(iii) Define Oxidizing and Reducing Agent. — آکسیڈائزنگ اور ریڈیوسنگ ایجنٹ کی تعریف کیجیے۔

(iv) What is the difference between Corrosion and Rusting? — کروژن اور زنگ لگنے میں کیا فرق ہے؟

(v) What is Alloy? Give an example also. — الائے سے کیا مراد ہے؟ مثال بھی دیجیے۔

(vi) Write the names of two elements which exist in liquid form. — دو ایلیمنٹس کے نام لکھیے جو مائع شکل میں موجود ہوتے ہیں۔

(vii) Write any two uses of Platinum. — پلاٹینم کے کوئی سے دو استعمالات لکھیے۔

(viii) Write the chemical reaction of Sodium with Cl_2. — سوڈیم کا Cl_2 کے ساتھ کیمیکل ری ایکشن تحریر کیجیے۔

SECTION-II حصہ دوم

NOTE: - Attempt any two questions.

نوٹ۔ کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

5.(A) Write down five differences between Compound and Mixture. 5 — 5۔(الف) کمپاؤنڈ اور مکسچر کے درمیان پانچ فرق بیان کیجیے۔

(B) Explain postulates of Bohr's Atomic Model. 4 — (ب) بوہر اٹامک ماڈل کے مفروضوں کو بیان کیجیے۔

6.(A) What are Intermolecular Forces? Explain its types with examples. 5 — 6۔(الف) انٹر مالیکیولر فورسز سے کیا مراد ہے؟ اس کی اقسام کی وضاحت کیجیے۔

(B) Define Evaporation. Explain various factors on which it depends. 4 — (ب) ایویپوریشن کی تعریف کریں۔ اس پر اثرانداز ہونے والے مختلف فیکٹرز کی وضاحت کریں۔

7.(A) State and explain Saturated, Unsaturated and Supersaturated solutions. 5 — 7۔(الف) سیچوریٹڈ سلوشن، ان سیچوریٹڈ سلوشن اور سپر سیچوریٹڈ سلوشن کی تعریف اور وضاحت کیجیے۔

(B) Describe any four rules for assigning the Oxidation State or number. 4 — (ب) آکسیڈیشن سٹیٹ یا نمبر کی تفویض کے لیے کوئی سے چار قواعد بیان کیجیے۔

رول نمبر 160

2017 (S)

SSC PART-I (9th CLASS)

CHEMISTRY (OLD SCHEME) **(2012-2014 سیشن)** **کیمسٹری (اولڈ سکیم)**

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 لکھیں۔ (i)

(ii) Define Mixture and write names of its types. — مکسچر کی تعریف کریں اور اس کی اقسام کے نام لکھیں۔ (ii)

(iii) Define Atomic Number and Mass Number. — اٹامک نمبر اور ماس نمبر کی تعریفیں تحریر کریں۔ (iii)

(iv) Write any four properties of Cathode Rays. — کیتھوڈ ریز کی کوئی سی چار خصوصیات تحریر کریں۔ (iv)

(v) For what purpose U-235 is used? — 235۔یورینیم کو کس مقصد کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟ (v)

(vi) Give three properties of Positive Rays. — پوزیٹو ریز کی تین خصوصیات بیان کریں۔ (vi)

(vii) Define Ionization Energy. — آئیونائزیشن انرجی کی تعریف لکھیں۔ (vii)

(viii) What is the difference between Mendeleev's Periodic Law and Modern Periodic Law? — مینڈلیف کے پیریاڈک لا اور جدید پیریاڈک لا میں کیا فرق ہے؟ (viii)

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

(i) Write any two physical properties of Metals. — میٹلز کی کوئی سی دو طبعی خصوصیات لکھیے۔ (i)

(ii) Write the names of four least reactive metals. — سب سے کم ری ایکٹو چار میٹلز کے نام لکھیے۔ (ii)

(iii) Write the name and density of the lightest metal. — سب سے ہلکی میٹل کا نام اور اس کی ڈینسٹی لکھیے۔ (iii)

(iv) How do Atoms implement on the Octet Rule? — ایٹمز کس طرح اوکٹیٹ رول پر عمل کرتے ہیں؟ (iv)

(v) Write the names of types of Chemical Bond. — کیمیکل بانڈ کی اقسام کے نام لکھیے۔ (v)

(vi) Why Chlorine accepts only one Electron? — کلورین صرف ایک الیکٹرون قبول کرنے کا پابند کیوں ہے؟ (vi)

(vii) Differentiate between Diffusion and Effusion. — ڈیفیوژن اور ایفیوژن میں فرق بیان کریں۔ (vii)

(viii) Why Gases are compressible? — گیسز کمپریسیبل کیوں ہوتی ہیں؟ (viii)

(ix) What is meant by Pascal? How many Pascal's are found in one atm? — پاسکل سے کیا مراد ہے؟ 01 atm کتنے پاسکل کے مساوی ہے؟ (ix)

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

(i) Define Aqueous solution. Give one example. — ایکوئس سلوشن کی تعریف کریں اور ایک مثال دیں۔ (i)

(ii) What is the difference between Dilute and Concentrated Solution? — ڈائیلوٹ اور کنسنٹریٹڈ سلوشن میں کیا فرق ہے؟ (ii)

(iii) What is Tyndall Effect? Give one example. — ٹنڈل ایفیکٹ کیا ہے؟ ایک مثال دیں۔ (iii)

(iv) What is meant by Like dissolve like? — Like dissolve like سے کیا مراد ہے؟ (iv)

(v) What is Reduction? Give one example. — ریڈکشن کیا ہے؟ ایک مثال دیں۔ (v)

(vi) What is the difference between Strong and Weak Electrolytes? — طاقتور اور کمزور الیکٹرولائٹس میں کیا فرق ہے؟ (vi)

(vii) Give two characteristics of Galvanic Cell. — گیلوانک سیل کی دو خصوصیات لکھیں۔ (vii)

(viii) Explain the role of O_2 in Rusting. — رسٹنگ میں آکسیجن کے کردار کی وضاحت کریں۔ (viii)

(ورق الٹئے)

SECTION-II حصہ دوم

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

5.(A) Write four steps to write the chemical formula of a compound. 4 — 5۔(الف) کسی مرکب کا کیمیکل فارمولا لکھنے کے لیے چار مراحل تحریر کریں۔

(B) Write three differences between Atom and Ion. 3 — (ب) ایٹم اور آئن کے درمیان تین فرق بیان کریں۔

6.(A) Give the applications of isotopes in the field of radiotherapy and medicines. 4 — 6۔(الف) ریڈیوتھراپی اور میڈیسن کے شعبوں میں آئسوٹوپس کا استعمال بیان کریں۔

(B) Explain the trend of electronegativity in a period and in a group. 3 — (ب) پیریڈ اور گروپ میں الیکٹرونیگیٹیویٹی کے رجحان کی وضاحت کریں۔

7.(A) Write four properties of Ionic Compounds. 4 — 7۔(الف) آئیونک کمپاؤنڈز کی چار خصوصیات لکھیں۔

(B) State Boyle's Law. Derive its equation. 3 — (ب) بوائل لا بیان کریں۔ اس کی مساوات اخذ کریں۔

8.(A) Write four rules for assigning the Oxidation Number. 4 — 8۔(الف) آکسیڈیشن نمبر تفویض کرنے کے چار اصول تحریر کریں۔

(B) Write uses of Sodium. 3 — (ب) سوڈیم کے استعمالات لکھیے۔

9.(A) Compare the properties of Solution and Colloids. 4 — 9۔(الف) سلوشن اور کولائڈز کی خصوصیات کا موازنہ کیجیے۔

(B) Describe the effects of temperature on Solubility. 3 — (ب) سولوبیلٹی پر ٹمپریچر کے اثرات کی وضاحت کیجیے۔

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 the material required to separate the mixture of iron filings and sand by Physical Method. 2 — (الف) (i) آئرن فلنگز اور ریت کے مکسچر کو طبعی طریقہ سے علیحدہ کرنے کے لیے درکار سامان تحریر کیجیے۔

(ii) Write a procedure to determine melting point of biphenyl. 3 — (ii) بائی فینائل کا میلٹنگ پوائنٹ معلوم کرنے کا طریقہ تحریر کیجیے۔

(ب) (i) سوڈیم کاربونیٹ (Na_2CO_3) کا 0.1 M. 100 cm^3 سلوشن تیار کرنے کے لیے درکار سامان تحریر کیجیے۔ 2

(B) (i) Write the material required to prepare 100 cm^3 of 0.1 M Sodium Carbonate (Na_2CO_3) solution.

(ii) Write a procedure to prepare 100 cm^3 of 0.1 M Hydrochloric acid(HCl) solution. 3 — (ii) 100cm^3 ، HCl 0.1M سلوشن تیار کرنے کا طریقہ تحریر کیجیے۔

(ج) (i) آگزالک ایسڈ کا 0.1M 100cm^3 سلوشن تیار کرنے کے لیے درکار سامان تحریر کیجیے۔ 2

(C) (i) Write the material requried to prepare 100 cm^3 of 0.1 M Oxalic acid $(H_2C_2O_4.2H_2O)$ solution.

(ii) کچھ مائع اشیا ایک دوسرے میں حل ہو جاتی ہیں اور کچھ حل نہیں ہوتیں۔ اس تجربہ کو ثابت کرنے کا طریقہ کار تحریر کیجیے۔ 3

(ii) Write a procedure to demonstrate that miscible liquids dissolve each other and immiscible liquids do not.

PAPER CODE NUMBER: 5485	2017 (S) SSC PART-I (9th CLASS)	(162) رول نمبر ________

CHEMISTRY (OLD SCHEME) (سیشن 2012-2014) کیمسٹری (اولڈ سکیم)

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) ____ gas diffuses fastest. ____ گیس تیزی سے ڈیفیوز کرتی ہے۔ (1)

(A) Hydrogen ہائیڈروجن (B) Helium ہیلیئم (C) Chlorine کلورین (D) Flourine فلورین

(2) _____ solution contains more water. _____ سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے۔ (2)

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

(3) ____ will show negligible effect of temperature on its solubility. ____ کی سولوبیلٹی پر ٹمپریچر کا معمولی اثر ہوگا۔ (3)

(A) KCl (B) KNO_3 (C) $NaNO_3$ (D) NaCl

(4) Oxidation number of Chlorine in $KClO_3$ is:- $KClO_3$ میں کلورین کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔ (4)

(A) + 3 (B) + 5 (C) + 6 (D) + 7

(5) The formula of Rust is:- زنگ کا فارمولا ہے۔ (5)

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

(6) Valency of Sodium is:- سوڈیم کی ویلنسی ہے۔ (6)

(A) 1 + (B) 1 - (C) 2 + (D) 2 -

(7) Chemical formula of Caustic Soda is:- کاسٹک سوڈا کا کیمیائی فارمولا ہے۔ (7)

(A) NaCl (B) NaOH (C) CaO (D) SiO_2

(8) Empirical formula of Benzene is:- بینزین کا امپیریکل فارمولا ہے۔ (8)

(A) HO (B) CH (C) CH_2O (D) H_2O_2

(9) _____ shell consists of three subshells. ____ شیل تین سب شیلز پر مشتمل ہے۔ (9)

(A) O shell O شیل (B) N shell N شیل (C) L shell L شیل (D) M shell M شیل

(10) Number of Periods in Modern Periodic Table is:- جدید پیریاڈک ٹیبل میں پیریڈز کی تعداد ہے۔ (10)

(A) 05 (B) 07 (C) 09 (D) 12

(11) Transition elements are:- ٹرانزیشن ایلیمنٹس ہوتے ہیں۔ (11)

(A) All gases تمام گیسز (B) All Metals تمام میٹلز (C) All Non-metals تمام نان میٹلز (D) All metalloids تمام میٹالائڈز

(12) _____ is an electron deficient molecule. _____ مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے۔ (12)

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

نہم ضمنی old

163

Key ... old scheme

1c

BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION, MULTAN Supply

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

Name of Subject Chem

Session 2012 - 2014

Group: 1st

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

Group: 2nd

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

سرٹیفیکیٹ بابت تصحیح سوالیہ پرچہ / مارکنگ Key

ہم نے مضمون: کیمسٹری پرچہ: نہم گروپ: — سکیم: اولڈ میٹرک سالانہ ضمنی امتحان 2017 کا سوالیہ پرچہ انشائیہ / معروضی (Subjective & Objevtive) کو بنظر عمیق چیک کرلیا ہے یہ پرچہ سلیبس کے عین مطابق Set کیا گیا ہے۔ اس سوالیہ پرچہ میں کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔ ہم نے سوالیہ پرچہ کا اردو اور انگریزی Version بھی چیک کرلیا ہے یہ Version آپس میں مطابقت رکھتے ہیں اور سلیبس (Syllabus) کے مطابق بھی ہیں۔ نیز اس پرچہ کی Key کی بابت بھی تصدیق کی جاتی ہے کہ یہ بھی درست بنائی 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 تیار کردہ ہدایات وصول کر کے ان کا بغور مطالعہ کرلیا ہے اور ان کی روشنی میں Key بنائی ہے۔

PREPARED & CHECKED BY

Sr.No	Name	Designation	Institution	Mobile No.	Signature.
01	M. Alamgir Khan	SST	Govt-Compre. H/ss Multan	03047997624	[signature]
02	Ch. M. Afzal	SSS	" " " "	03336249502	[signature]
03	Rana M. Tariq	SST	Govt Model H/S Gulgasht Multan	03006341514	[signature]
04	Ch. Munir Ahmad	SST (Bio)	Govt. Model H.S.S Khanewal	03006885877	[signature]
05	Abdul Rauf	SSS (Chem)	Govt. HSS Sameejabad Multan.	03006354713	[signature]

2015-17 نیو سکیم نہم

KEY

(164)

BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION, MULTAN

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

Name of Subject کمپیوٹری **Session** [illegible]

Group: 1st

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

Group: 2nd

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

سرٹیفیکیٹ بابت تصحیح سوالیہ پرچہ/ مارکنگ Key

ضمنی

ہم نے مضمون: کمپیوٹری پرچہ: نہم گروپ: — سکیم: نیو میٹرک [redacted] امتحان 2017 کا سوالیہ پرچہ انشائیہ / معروضی (Subjective & Objevtive) کو بنظر عمیق چیک کرلیا ہے یہ پرچہ سلیبس کے عین مطابق Set کیا گیا ہے۔اس سوالیہ پرچہ میں کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔ہم نے سوالیہ پرچہ کا اردو اور انگریزی Version بھی چیک کرلیا ہے یہ Version آپس میں مطابقت رکھتے ہیں اور سلیبس (Syllabus) کے مطابق بھی ہیں۔نیز اس پرچہ کی Key کی بابت بھی تصدیق کی جاتی ہے کہ یہ بھی درست بنائی 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 بغور مطالعہ کرلیا ہے اوران کی روشنی میں Key بنائی ہے۔

PREPARED & CHECKED BY

Sr.No	Name	Designation	Institution	Mobile No.	Signature.
I	Ch. M. AFZAL	SSS	Govt. Comprehensive HSS Multan	03336243502	[signature]
2	Ch. MUNIR AHMAD	SST	Govt. Model H.S.S. Khanewal	03006885877	[signature]
3	Rana M. Tariq	SST	Govt Model H/S Gulgasht Multan	03006341514	[signature]
4	M Alamgir Khan	SST sc	Govt. Comprehensive H/SS Multan	0304-7997624	[signature]