A-PDF Watermark DEMO: Purchase from www.A-PDF.com to remove the watermark

BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION, MULTAN

OBJECTIVE KEY FOR SSC 9th Supply Examination, 2016.

Name of Subject کیمسٹری Session

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

15

سرٹیفکیٹ بابت تصحیح سوالیہ پرچہ / مارکنگ Key

ہم نے مضمون کیمسٹری پرچہ 9th گروپ ___ سیکنڈ 2016 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 کرکے 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.
1	HAMEED ULLAH	SSS	GHSS LAR	0301-7191878	[signature]
2	M. Alamgir Khan	SST.sc	Govt. Compre. H/ss Multan	0304-7997624	
3	Abdul Rauf	SSS Chemistry	Govt, H/S/S Sameejabad	0300-6354713	[signature]
4	M. ASLAM	Principal	GHS Jamia-ul-uloom Multan	0304-2827212	[signature] 7/10/16

Result.pk

PAPER CODE NUMBER: 5487	2016 (S) SSC PART-I (9th CLASS)	رول نمبر ______

CHEMISTRY کیمسٹری

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) Long form of Periodic Table is constructed on the basis of:- لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے۔

(A) Mendeleev Postulate مینڈلیف کا اصول (B) Atomic number اٹامک نمبر
(C) Atomic mass اٹامک ماس (D) Mass number ماس نمبر

(2) ______ has the lowest electronegativity. ہیلوجن ______ کی الیکٹرونیگیٹیویٹی سب سے کم ہے۔

(A) Fluorine فلورین (B) Chlorine کلورین (C) Bromine برومین (D) Iodine آیوڈین

(3) C_2H_2 Molecule has Covalent bonds:- C_2H_2 کا مالیکیول ______ کوویلنٹ بانڈز پر مشتمل ہوتا ہے۔

(A) Two دو (B) Three تین (C) Four چار (D) Five پانچ

(4) ______ is an Electron deficient Molecule. ______ مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے۔

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

(5) ______ gas diffuses fastest. ______ گیس تیزی سے تحلیل ہوجاتی ہے۔

(A) Hydrogen ہائیڈروجن (B) Helium ہیلیم (C) Fluorine فلورین (D) Chlorine کلورین

(6) Mist is an example of solution:- دھند سلوشن کی مثال ہے۔

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

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

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

(8) The most common example of Corrosion is:- کروژن کی سب سے عام مثال ہے۔

(A) Chemical Decay کیمیکل توڑ پھوڑ (B) Rusting of Iron لوہے کو زنگ لگنا
(C) Rusting of Aluminium ایلومینیم کو زنگ لگنا (D) Rusting of Tin ٹن کو زنگ لگنا

(9) Metals are generally good Conductors of Elecricity because:- میٹلز عموماً بجلی کے اچھے کنڈکٹر ہوتے ہیں کیونکہ:۔

(A) Mobile Electrons are present موبائل الیکٹرونز موجود ہوتے ہیں (B) Metal cations are present میٹل کیٹائنز موجود ہوتے ہیں
(C) Mobile Protons are present موبائل پروٹونز موجود ہوتے ہیں (D) They are hard enough یہ کافی سخت ہوتے ہیں۔

(10) The chemical formula of Sodium Hydroxide is:- سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ کا کیمیکل فارمولا ہے۔

(A) NaCl (B) SiO_2 (C) NaOH (D) $CaCO_3$

(11) The mass of one molecule of water is:- پانی کے ایک مالیکیول کا ماس ہے۔

(A) 18 amu (B) 18 g (C) 18 mg (D) 18 kg

(12) The Isotope C-12 is present in abundance of:- آئسوٹوپ C-12 مقدار میں پایا جاتا ہے۔

(A) 96.6% (B) 97.6% (C) 98.9% (D) 99.7%

21(Obj)(☆☆☆☆)-2016(S)-1200 (MULTAN)

Result.pk

SECTION-II حصہ دوم

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

5.(A) Write Chemical formulae of the following:- 3 ‏5۔(الف) درج ذیل کے کیمیائی فارمولے لکھیں:۔

Ammonia امونیا (iii) Sulphuric Acid سلفیورک ایسڈ (ii) Sugar شوگر (i)

(B) Write four conclusions of Rutherford's Gold Foil Experiment. 4 (ب) ردرفورڈ کے گولڈ فائل تجربہ کے چار نتائج لکھیں۔

6.(A) Write a note on types of Molecules. 3 ‏6۔(الف) مالیکیولز کی اقسام پر نوٹ لکھیں۔

4 (ب) جدید پیریاڈک ٹیبل کی اہم خصوصیات بیان کریں۔

(B) Describe the important features of Modern Periodic Table.

7.(A) Describe the types of Covalent Bonds with examples. 3 ‏7۔(الف) کوویلنٹ بانڈز کی اقسام مثالوں سے بیان کریں۔

(B) What is meant by Solid? 4 (ب) ٹھوس سے کیا مراد ہے؟ اس کی مختلف اقسام کے بارے میں تفصیل سے بیان کریں۔

Describe its different types in detail.

8.(A) What is General Principle of Solubility? 3 ‏8۔(الف) حل پذیری کا جنرل پرنسپل کیا ہے؟ تفصیل سے وضاحت کریں۔

Explain in detail.

4 (ب) کمرشل سکیل پر NaOH کو ہم کس طرح تیار کر سکتے ہیں؟ اس کی کیمسٹری پر تفصیل سے بحث کریں۔

(B) How can we prepare NaOH on commercial scale? Discuss its Chemistry in detail.

9.(A) Write down the Chemical reactions for Electrolysis of Water. 3 ‏9۔(الف) پانی کی الیکٹرولیسز کے لیے کیمیائی تعاملات لکھیں۔

(B) Write down four chemical properties of Non-Metals. 4 (ب) نان میٹلز کی چار کیمیائی خصوصیات تحریر کیجیے۔

SECTION-III حصہ سوم

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

2 (الف) (i) ایسی ٹون مائع کا بوائلنگ پوائنٹ معلوم کرنے کے لیے درکار سامان لکھیں۔

(A) (i) Write material required to determine the Boiling Point of Acetone liquid.

3 (ii) بائی فینائل کا میلٹنگ پوائنٹ معلوم کرنے کا طریقہ لکھیں۔

(ii) Write a procedure to determine the Melting Point of Biphenyle.

(B) (i) Write the material required 2 (ب) (i) سوڈیم کاربونیٹ کا 100 Cm^3 سلوشن تیار کرنے کے لیے درکار سامان لکھیں۔

to prepare 100 Cm^3 solution of Sodium Carbonate(Na_2CO_3).

3 (ii) 0.1M ہائیڈروکلورک ایسڈ (HCl) کا 250 Cm^3 سلوشن تیار کرنے کا طریقہ لکھیں۔

(ii) Write the procedure to prepare 250 Cm^3 of 0.1M Hydrochloric Acid(HCl) solution.

2 (ج) (i) دیئے گئے 0.1M آگزالک ایسڈ سلوشن سے 0.01M 100 Cm^3 سلوشن تیار کرنے کے لیے درکار سامان لکھیں۔

(C) (i) Write material required to prepare 100 Cm^3 of 0.01 M solution from the given 0.1M Oxalic Acid solution.

3 (ii) طریقہ لکھیں جس میں مظاہرہ کریں کہ ٹمپریچر سالوبیلٹی کو متاثر کرتا ہے۔

(ii) Write a procedure to demonstrate that Temperature affacts the Solubility.

Result.pk

2016 (S)

رول نمبر ________

SSC PART-I (9th CLASS)

CHEMISTRY کیمسٹری

TIME ALLOWED: 2.45 Hours وقت = 2.45 گھنٹے

SUBJECTIVE حصہ انشائیہ

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. (i) آرگینک کیمسٹری کی تعریف کیجیے۔

(ii) What are Physical properties? (ii) طبعی خصوصیات کیا ہوتی ہیں؟

(iii) Define symbols of an Element. (iii) ایلیمنٹ کے سمبلز کی تعریف کیجیے۔

(iv) Cathode rays are deflected towards Positive Plate in an Electric field, Why? (iv) الیکٹرک فیلڈ میں کیتھوڈ ریز کا جھکاؤ پوزیٹو پلیٹ کی جانب کیوں ہوتا ہے؟

(v) Write Electronic Configuration of Chlorine(Cl). (Atomic No. of Cl is 17) (v) کلورین (Cl) کی الیکٹرانک کنفگریشن لکھیں۔(Cl کا ایٹمی نمبر 17 ہے)۔

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

(vii) What is Mendeleev's Periodic Law? (vii) مینڈلیف کے پیریاڈک لا سے کیا مراد ہے؟

(viii) Why bigger size Atom has more Shielding effect than that of smaller size Atom? (viii) بڑے سائز کے ایٹم کا شیلڈنگ ایفیکٹ چھوٹے سائز کے ایٹم کی نسبت کیوں زیادہ ہوتا ہے؟

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

(i) Differentiate between Atomic Size and atomic Radius. (i) ایٹمی سائز اور ایٹمی ریڈیس میں فرق بیان کیجیے۔

(ii) Metals are good Conductors of Electricity why? (ii) میٹلز بجلی کے اچھے موصل کیوں ہیں؟

(iii) Why a Covalent Bond becomes Polar? (iii) ایک کوویلنٹ بانڈ پولر کیوں بن جاتا ہے؟

(iv) What is Octet Rule? (iv) اوکٹیٹ رول کیا ہے؟

(v) Why Solids are rigid and denser than liquids? (v) سولڈز مائعات سے سخت (ریجیڈ) اور ڈینسر کیوں ہیں؟

(vi) Explain Evaporation is affected by surface area and Intermolecular forces. (vi) وضاحت کیجیے کہ ایویپوریشن پر سرفیس ایریا اور انٹرمالیکیولر فورسز کا اثر ہوتا ہے۔

(vii) What is meant by $\frac{Volume}{Volume}$ % ? (vii) $\frac{V}{V}$ % سے کیا مراد ہے؟

(viii) What is Tyndall Effect? Give an example. (viii) ٹنڈل ایفیکٹ کیا ہے؟ ایک مثال دیں۔

(ix) Explain two types of Solids. (ix) سولڈز کی دو اقسام کی وضاحت کیجیے۔

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

(i) Write the example of Solution of Solid in a Liquid. (i) ٹھوس کی مائع میں سلوشن کی مثال تحریر کریں۔

(ii) Explain $\frac{Mass}{Mass}$% (ii) پرسنٹیج۔ $\frac{\text{ماس}}{\text{ماس}}$ % کی وضاحت کریں۔

(iii) Define Oxidation in terms of Electrons and give an example. (iii) الیکٹرونز کے حوالے سے آکسیڈیشن کی تعریف کریں اور ایک مثال دیں۔

(iv) What is the difference between Valency and Oxidation State? (iv) ویلنسی اور آکسیڈیشن سٹیٹ میں کیا فرق ہے؟

(v) For what purpose Nelson's cell is used? (v) نیلسن سیل کس مقصد کے لیے استعمال ہوتا ہے؟

(vi) Why Galvanizing is done? (vi) گیلوانائزنگ کیوں کی جاتی ہے؟

(vii) Why Silver and Gold are least reactive Metals? (vii) سلور اور گولڈ نہایت کم ری ایکٹو میٹلز کیوں ہیں؟

(viii) What is relationship between Electropositivity and Ionization Energy? (viii) الیکٹرو پوزیٹویٹی اور آئیونائزیشن انرجی میں کیا تعلق ہے؟

(ورق الٹئے)

Result.pk