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/HSS 10th/[redacted]/SUPPLY EXAMINATION,2018

S/2018

Name of Subject: CHEMISTRY

Session: 2015 – 2017

Group : 1st

Group: 2nd

34

Q. Nos	Paper Code 3481	Paper Code 3483	Paper Code 3485	Paper Code 3487
1	C	D	B	B
2	C	B	D	C
3	A	D	A	C
4	B	B	C	D
5	C	D	C	B
6	C	A	A	D
7	D	C	B	B
8	B	C	C	D
9	D	A	C	A
10	B	B	D	C
11	D	C	B	C
12	A	C	D	A
13				
14				
15				
16				
17				
18				
19				
20				

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				

Result.pk

سرٹیفکیٹ بابت صحیح سوالیہ پرچہ/مارکنگ Key

ہم نے مضمون Chemistry پرچہ II گروپ - سکیم ~~پلو~~ 2015 2017 میٹرک ~~انٹرمیڈیٹ~~/ضمنی امتحان 2018 کا سوالیہ پرچہ انشائیہ ومعروضی (Subjective & Objective) کو بنظر عمیق چیک کرلیا ہے یہ پرچہ Syllabus 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۔نیز اس پرچہ کی معروضی (MCQs) Key کی بابت تصدیق کی جاتی ہے کہ 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۔نیز سب ایگزامینرز کیلئے تفصیلی مارکنگ ہدایات/مارکنگ سکیم/Rubrics بھی تیار کردی گئی ہیں۔

Prepared & Checked By: **Dated:** 17-9-18

S.#	Name	Designation	Institution	Mobile No	Signature
1	M. Alamgir Khan	SST.Sc	Govt. Comp. H/SS Multan	0304-7997624	
2	Ch. Munir Ahmad	SST (Bio)	Govt. Model H.S.S Kh Qureshi	0300688 5877	
3					

Re-Checked By ہم نے درج بالا سوالیہ پرچہ (انشائیہ + معروضی)، معروضی "Key" اور ہدایات کے حوالہ سے مکمل طور پر تسلی کرلی ہے۔کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔

1	Ch. Muhammad Afzal	SSS (Chem)	Govt. Comprehensive H.S.S Multan	03336249502	
2	Muhammad Arif	SST (Sc)	Govt. Model H/S Gulgasht Multan	03077873333	
3					

تاریخ 18-9-18

11

35

10th Chemistry New Scheme (2015-2017)

ثانوی و اعلیٰ ثانوی تعلیمی بورڈ، ملتان

مورخہ: 17-9-18 مضمون: Chemistry پرچہ: II گروپ: ____

جنرل ہدایات برائے مارکنگ Key اور نیو سکیم (مارکنگ سکیم)

میٹرک سالانہ / ضمنی امتحان 2018ء

Sr #	Code	Error Indicated	Sr #	Code	Error Indicated
1.	UN	Un-Necessary	8.	SP	Spelling Error
2.	Ir	Irrelevant	9.	P	Punctuation
3.	IN	Incomplete	10.	Wo	Wrong word error
4.	EX	Extra	11.	Wt	Wrong Tense
5.	Rp	Re-Produced	12.	Wf	Wrong Form
6.	IS	Insufficient	13.	OA	Over Attempt
7.	Gr	Grammar Error			

اہم نوٹ: ہر سوال "Full Award" سے کم نمبر لگانے کی صورت میں وجہ ضرور لکھیں۔

سوال نمبر 2 (i) 1+1 (ii) تعریف 2 نمبر (iii) 1+1 دو خصوصیات

(iv) درست جواب لکھنے پر 2 نمبر (v) تعریف 1+1 نمبر (vi) تعریف 1 نمبر مثال 1 نمبر

(vii) 2 فارمولے لکھنے پر 2 نمبر (viii) دو استعمالات 2 نمبر

سوال نمبر 3: (i) تعریف 1 نمبر مثال 1 نمبر (ii) تعریف 1 نمبر مثال 1 نمبر

(iii) تعریف 1 نمبر مثال 1 نمبر (iv) فرق لکھنے پر 2 نمبر (v) تعریف 1 نمبر مثال 1 نمبر

(vi) درست جواب لکھنے پر 2 نمبر (vii) فرق لکھنے پر 2 نمبر (viii) تعریف 1 نمبر مثال 1 نمبر

سوال نمبر 4 (i) تعریف 1 نمبر مثال 1 نمبر (ii) درست جواب لکھنے پر 2 نمبر

(iii) درست جواب لکھنے پر 2 نمبر (iv) 2 نقصانات لکھنے پر 2 نمبر

(v) 2 نقصانات لکھنے پر 2 نمبر (vi) تعریف 2 نمبر (vii) دو استعمالات 2 نمبر (viii) کیمیائی مساوات لکھنے پر 2 نمبر

سوال نمبر 5 (a) تعریف 2 نمبر کوئی سے 2 ری ایکشن کی وضاحت پر 3 نمبر

(b) چار خصوصیات 1×4 = 4 نمبر

سوال نمبر 6 (a) 5 ری ایکشن لکھنے پر 1×5 = 5 نمبر

(b) چار سورسز اور استعمالات 1×4 = 4 نمبر

سوال نمبر 7 (a) پانچ نقصانات لکھنے پر 1×5 = 5 نمبر (b) چار اثرات 1×4 نمبر

1- مہر عالمگیر خان SST گورنمنٹ ڈگری سینئر سیکنڈری سکول ملتان 0304-7997624

2- چوہدری میر احمد SST گورنمنٹ ماڈل H.S.S کاہنوال 0300688587

Result.pk

PAPER CODE NUMBER: 3481

2018 (S)

SSC PART-II (10th CLASS)

رول نمبر _____

36

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۔ دائروں کو 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 bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles 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 questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1۔

(1) Law of Mass Action put forward in:- (1) لاء آف ماس ایکشن _____ پیش کیا گیا۔

(A) 1867ء میں (B) 1868ء میں (C) 1869ء میں (D) 1870ء میں

(2) For a reaction between $PC\ell_3$ and $C\ell_2$ to form $PC\ell_5$, the units of K_C are:- (2) $PC\ell_3$ اور $C\ell_2$ سے $PC\ell_5$ بنانے کے لیے ری ایکشن میں K_C کے یونٹس ہیں۔

(A) $mol\,dm^{-3}$ (B) $mol^{-1}\,dm^{-3}$ (C) $mol^{-1}\,dm^{3}$ (D) $mol\,dm^{3}$

(3) The first acid known to man was:- (3) سب سے پہلے دریافت ہونے والا ایسڈ تھا۔

(A) Acetic Acid ایسیٹک ایسڈ (B) Hydrochloric Acid ہائڈروکلورک ایسڈ

(C) Nitric Acid نائٹرک ایسڈ (D) Sulphuric Acid سلفیورک ایسڈ

(4) Dilute acids react with Carbonates to produce the given products except. (4) ایسڈز کاربونیٹس کے ساتھ ری ایکشن کر کے مندرجہ ذیل میں سے کون سا پراڈکٹ نہیں بناتے؟

(A) Carbon dioxide کاربن ڈائی اکسائیڈ (B) Hydrogen ہائڈروجن (C) Salt سالٹ (D) Water پانی

(5) Coal gas is mixture of:- (5) کول گیس مکسچر ہے۔

(A) CO, CH_4 (B) CO, CH_4, CO_2 (C) CO, CH_4, H_2 (D) CO, H_2, CO_2

(6) The chemical formula of Chloroform is:- (6) کلوروفارم کا کیمیائی فارمولا ہے۔

(A) $CH_3C\ell$ (B) $CH_2C\ell_2$ (C) $CHC\ell_3$ (D) $CC\ell_4$

(7) The most important oligosaccharide is:- (7) سب سے اہم اولیگوسکرائڈ ہے۔

(A) Fructose فرکٹوز (B) Glucose گلوکوز (C) Maltose مالٹوز (D) Sucrose سکروز

(8) _____ is a triglyceride. (8) _____ ٹرائی گلیسرائڈ ہے۔

(A) Carbohydrates کاربوہائڈریٹس (B) Lipids لپڈز (C) Proteins پروٹینز (D) Vitamins وٹامنز

(9) _____ gas protects the earth's surface from ultraviolet radiations. (9) _____ گیس زمین کی سطح کو الٹرا وائلٹ ریڈی ایشنز سے محفوظ رکھتی ہے۔

(A) CO (B) CO_2 (C) N_2 (D) O_3

(10) Permanent hardness of water is removed by adding:- (10) پانی کی پرمانینٹ ہارڈنیس کو _____ کے استعمال سے ختم کیا جاتا ہے۔

(A) Lime water چونے کا پانی (B) Na_2 Zeolite سوڈیم زیولائٹ (C) Soda lime سوڈا لائم (D) Quick lime ان بجھا چونا

(11) The heat capacity of water is:- (11) پانی کی ہیٹ کپیسٹی ہوتی ہے۔

(A) $2.4\,Jg^{-1}K^{-1}$ (B) $2.4\,kJ^{-1}K^{-1}$ (C) $4.2\,kJg^{-1}K^{-1}$ (D) $4.2\,Jg^{-1}K^{-1}$

(12) When $NaHCO_3$ is heated it forms:- (12) جب $NaHCO_3$ کو گرم کیا جاتا ہے تو یہ بناتا ہے۔

(A) CO_2 (B) CaO (C) $CaCO_3$ (D) $Ca(OH)_2$

Result.pk

2018 (S) رول نمبر _____

SSC PART-II (10th CLASS)

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

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 جز 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) Differentiate between Reversible and Irreversible Reactions. (i) ریورسیبل اور اریورسیبل ری ایکشنز میں فرق بیان کیجیے۔

(ii) Define Equilibrium Constant. (ii) ایکوی لبریم کونسٹنٹ کی تعریف کیجیے۔

(iii) Write two characteristics of Reverse Reaction. (iii) ریورس ری ایکشن کی دو خصوصیات تحریر کیجیے۔

(iv) How direction of a reaction can be predicted? (iv) ری ایکشن کی سمت کی پیش گوئی کیسے کی جاسکتی ہے؟

(v) Define Bronsted-Lowry concept of Acids and Bases. (v) ایسڈز اور بیسز کے برونسٹڈ۔لوری نظریہ کی تعریف کریں۔

(vi) Define Neutralization reaction with an example. (vi) مثال کی مدد سے نیوٹرلائزیشن ری ایکشن کی تعریف کریں۔

(vii) Write the formulae of two normal salts. (vii) دو نارمل سالٹس کے فارمولے تحریر کریں۔

(viii) Give uses of any two bases. (viii) کوئی سے دو بیسز کے استعمالات لکھیے۔

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

(i) Define Condensed formula with one example. (i) کنڈینسڈ فارمولے کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔

(ii) Define Functional group with one example. (ii) فنکشنل گروپ کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔

(iii) Define an Aromatic compounds and give one example. (iii) ایرومیٹک کمپاؤنڈ کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔

(iv) What is the difference between Saturated and Unsaturated Hydrocarbons? (iv) سیچوریٹڈ اور اَن سیچوریٹڈ ہائیڈروکاربنز میں کیا فرق ہے؟

(v) Define Petrochemicals and give two examples. (v) پٹروکیمیکلز کی تعریف کیجیے اور دو مثالیں دیجیے۔

(vi) What is meant by Peptide Linkage? (vi) پیپٹائڈ لنکیج سے کیا مراد ہے؟

(vii) What is the difference between Essential and Non-essential Amino Acids? (vii) ایسینشل اور نان ایسینشل امائنو ایسڈز میں کیا فرق ہے؟

(viii) Define Monosaccharides with one example. (viii) مونوسکرائیڈز کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔

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

(i) What are Pollutants? Give an example of Secondary Pollutants. (i) پلوٹینٹس کیا ہیں؟ سیکنڈری پلوٹینٹس کی ایک مثال دیجیے۔

(ii) Describe the effect of CO on human health. Explain. (ii) CO کا انسانی صحت پر کیا اثر ہوتا ہے؟ وضاحت کیجیے۔

(iii) How does Acid rain damage buildings? (iii) ایسڈ رین بلڈنگز کو کس طرح نقصان دیتی ہے؟

(iv) Write down two disadvantages of Hard water. (iv) ہارڈ واٹر کے دو نقصانات لکھیے۔

(v) Write down two harmful effects of Boiler Scales. (v) بوائلر سکیلز کے دو نقصان دہ اثرات لکھیے۔

(vi) Define Fractional Distillation. (vi) فریکشنل ڈسٹیلیشن کی تعریف لکھیے۔

(vii) Write down two uses of Petroleum Ether. (vii) پٹرولیم ایتھر کے دو استعمالات لکھیے۔

(viii) How $NaHCO_3$ is converted to Na_2CO_3? Give complete and balanced equation. (viii) $NaHCO_3$ کو Na_2CO_3 میں کیسے تبدیل کیا جاتا ہے؟ مکمل اور متوازن مساوات لکھیے۔

SECTION-II حصہ دوم

NOTE: - Attempt any two questions. **18 = 9 x 2** **نوٹ۔ کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔**

5.(A) Define extent of chemical reaction. How extent of chemical reaction is predicted? 5 5۔(الف) کیمیکل ری ایکشن کی حد کی تعریف کیجیے۔ کیمیکل ری ایکشن کی حد کی پیش گوئی کیسے کی جاتی ہے؟

(B) Write four important properties of salts. 4 (ب) سالٹس کی چار اہم خصوصیات تحریر کیجیے۔

6.(A) Write a detail note on Halogenation of Alkanes with the help of chemical equations. 5 6۔(الف) کیمیائی مساواتوں (chemical equaitons) کی مدد سے الکینز (Alkanes) کی ہیلوجینیشن پر نوٹ تحریر کیجیے۔

(B) Give four uses and sources of Lipids. 4 (ب) لپڈز کے چار سورسز اور استعمالات تحریر کیجیے۔

7.(A) Write down five points for the importance of Urea. 5 7۔(الف) یوریا کی اہمیت کے پانچ نکات تحریر کیجیے۔

(B) Write down four effects of Water Pollution. 4 (ب) واٹر پلوشن کے چار اثرات تحریر کیجیے۔

Result.pk

CODE
MBER: 3483

2018 (S)

SSC PART-II (10th CLASS)

رول نمبر _____

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۔ دائروں کو 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 bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles 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 questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1۔

(1) The most important oligosaccharide is:- سب سے اہم اولیگوسکرائڈ ہے۔
(A) Fructose فرکٹوز (B) Glucose گلوکوز (C) Maltose مالٹوز (D) Sucrose سکروز

(2) _____ is a triglyceride. _____ ٹرائی گلیسرائڈ ہے۔
(A) Carbohydrates کاربوہائڈریٹس (B) Lipids لپڈز (C) Proteins پروٹینز (D) Vitamins وٹامنز

(3) _____ gas protects the earth's surface from ultraviolet radiations. _____ گیس زمین کی سطح کو الٹرا وائلٹ ریڈی ایشنز سے محفوظ رکھتی ہے۔
(A) CO (B) CO_2 (C) N_2 (D) O_3

(4) Permanent hardness of water is removed by adding:- پانی کی پرمانینٹ ہارڈنیس کو _____ کے استعمال سے ختم کیا جاتا ہے۔
(A) Lime water چونے کا پانی (B) Na_2 Zeolite سوڈیم زیولائٹ (C) Soda lime سوڈا لائم (D) Quick lime ان بجھا چونا

(5) The heat capacity of water is:- پانی کی ہیٹ کپیسٹی ہوتی ہے۔
(A) $2.4\,Jg^{-1}K^{-1}$ (B) $2.4\,kJ^{-1}K^{-1}$ (C) $4.2\,kJg^{-1}K^{-1}$ (D) $4.2\,Jg^{-1}K^{-1}$

(6) When $NaHCO_3$ is heated it forms:- جب $NaHCO_3$ کو گرم کیا جاتا ہے تو یہ بناتا ہے۔
(A) CO_2 (B) CaO (C) $CaCO_3$ (D) $Ca(OH)_2$

(7) Law of Mass Action put forward in:- لاء آف ماس ایکشن _____ پیش کیا گیا۔
(A) 1867ء میں (B) 1868ء میں (C) 1869ء میں (D) 1870ء میں

(8) For a reaction between PCl_3 and Cl_2 to form PCl_5, the units of K_C are:- PCl_3 اور Cl_2 سے PCl_5 بنانے کے لیے ری ایکشن میں K_C کے یونٹس ہیں۔
(A) $mol\,dm^{-3}$ (B) $mol^{-1}\,dm^{-3}$ (C) $mol^{-1}\,dm^{3}$ (D) $mol\,dm^{3}$

(9) The first acid known to man was:- سب سے پہلے دریافت ہونے والا ایسڈ تھا۔
(A) Acetic Acid ایسیٹک ایسڈ (B) Hydrochloric Acid ہائڈروکلورک ایسڈ
(C) Nitric Acid نائٹرک ایسڈ (D) Sulphuric Acid سلفیورک ایسڈ

(10) Dilute acids react with Carbonates to produce the given products except. ایسڈز کاربونیٹس کے ساتھ ری ایکشن کر کے مندرہ ذیل میں سے کون سا پراڈکٹ نہیں بناتے؟
(A) Carbon dioxide کاربن ڈائی اکسائیڈ (B) Hydrogen ہائڈروجن (C) Salt سالٹ (D) Water پانی

(11) Coal gas is mixture of:- کول گیس مکسچر ہے۔
(A) CO, CH_4 (B) CO, CH_4, CO_2 (C) CO, CH_4, H_2 (D) CO, H_2, CO_2

(12) The chemical formula of Chloroform is:- کلوروفارم کا کیمیائی فارمولا ہے۔
(A) CH_3Cl (B) CH_2Cl_2 (C) $CHCl_3$ (D) CCl_4

Result.pk

R CODE
NUMBER: 3485

2018 (S)

SSC PART-II (10th CLASS)

رول نمبر _____

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۔ دائروں کو 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 bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles 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 questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1۔

(1) Permanent hardness of water is removed by adding:- پانی کی پرمانینٹ ہارڈنیس کو _____ کے استعمال سے ختم کیا جاتا ہے۔ (1)

(A) Lime water چونے کا پانی (B) Na_2 Zeolite سوڈیم زیولائٹ (C) Soda lime سوڈا لائم (D) Quick lime ان بجھا چونا

(2) The heat capacity of water is:- پانی کی ہیٹ کپیسٹی ہوتی ہے۔ (2)

(A) $2.4\,Jg^{-1}K^{-1}$ (B) $2.4\,kJ^{-1}K^{-1}$ (C) $4.2\,kJg^{-1}K^{-1}$ (D) $4.2\,Jg^{-1}K^{-1}$

(3) When $NaHCO_3$ is heated it forms:- جب $NaHCO_3$ کو گرم کیا جاتا ہے تو یہ بناتا ہے۔ (3)

(A) CO_2 (B) CaO (C) $CaCO_3$ (D) $Ca(OH)_2$

(4) Law of Mass Action put forward in:- لاء آف ماس ایکشن _____ پیش کیا گیا۔ (4)

(A) 1867ء میں (B) 1868ء میں (C) 1869ء میں (D) 1870ء میں

(5) For a reaction between $PC\ell_3$ and $C\ell_2$ to form $PC\ell_5$, the units of K_C are:- $PC\ell_3$ اور $C\ell_2$ سے $PC\ell_5$ بنانے کے لیے ری ایکشن میں K_C کے یونٹس ہیں۔ (5)

(A) $mol\,dm^{-3}$ (B) $mol^{-1}\,dm^{-3}$ (C) $mol^{-1}\,dm^{3}$ (D) $mol\,dm^{3}$

(6) The first acid known to man was:- سب سے پہلے دریافت ہونے والا ایسڈ تھا۔ (6)

(A) Acetic Acid ایسیٹک ایسڈ (B) Hydrochloric Acid ہائڈروکلورک ایسڈ

(C) Nitric Acid نائٹرک ایسڈ (D) Sulphuric Acid سلفیورک ایسڈ

(7) Dilute acids react with Carbonates to produce the given products except. ایسڈز کاربونیٹس کے ساتھ ری ایکشن کر کے مندرہ ذیل میں سے کون سا پراڈکٹ نہیں بناتے؟ (7)

(A) Carbon dioxide کاربن ڈائی اکسائیڈ (B) Hydrogen ہائڈروجن (C) Salt سالٹ (D) Water پانی

(8) Coal gas is mixture of:- کول گیس مکسچر ہے۔ (8)

(A) CO, CH_4 (B) CO, CH_4, CO_2 (C) CO, CH_4, H_2 (D) CO, H_2, CO_2

(9) The chemical formula of Chloroform is:- کلوروفارم کا کیمیائی فارمولا ہے۔ (9)

(A) $CH_3C\ell$ (B) $CH_2C\ell_2$ (C) $CHC\ell_3$ (D) $CC\ell_4$

(10) The most important oligosaccharide is:- سب سے اہم اولیگوسکرائڈ ہے۔ (10)

(A) Fructose فرکٹوز (B) Glucose گلوکوز (C) Maltose مالٹوز (D) Sucrose سکروز

(11) _____ is a triglyceride. _____ ٹرائی گلیسرائڈ ہے۔ (11)

(A) Carbohydrates کاربوہائڈریٹس (B) Lipids لپڈز (C) Proteins پروٹینز (D) Vitamins وٹامنز

(12) _____ gas protects the earth's surface from ultraviolet radiations. _____ گیس زمین کی سطح کو الٹرا وائلٹ ریڈی ایشنز سے محفوظ رکھتی ہے۔ (12)

(A) CO (B) CO_2 (C) N_2 (D) O_3

Result.pk

R CODE
UMBER: 3487

2018 (S)

SSC PART-II (10th CLASS)

رول نمبر _____

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۔ دائروں کو 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 bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles 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 questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1۔

(1) Dilute acids react with Carbonates to produce the given products except. (1) ایسڈز کاربونیٹس کے ساتھ ری ایکشن کر کے مندرجہ ذیل میں سے کون سا پراڈکٹ نہیں بناتے؟

(A) Carbon dioxide کاربن ڈائی آکسائیڈ (B) Hydrogen ہائڈروجن (C) Salt سالٹ (D) Water پانی

(2) Coal gas is mixture of:- (2) کول گیس مکسچر ہے۔

(A) CO, CH_4 (B) CO, CH_4, CO_2 (C) CO, CH_4, H_2 (D) CO, H_2, CO_2

(3) The chemical formula of Chloroform is:- (3) کلوروفارم کا کیمیائی فارمولا ہے۔

(A) $CH_3C\ell$ (B) $CH_2C\ell_2$ (C) $CHC\ell_3$ (D) $CC\ell_4$

(4) The most important oligosaccharide is:- (4) سب سے اہم اولیگوسکرائڈ ہے۔

(A) Fructose فرکٹوز (B) Glucose گلوکوز (C) Maltose مالٹوز (D) Sucrose سکروز

(5) _____ is a triglyceride. (5) _____ ٹرائی گلیسرائڈ ہے۔

(A) Carbohydrates کاربوہائڈریٹس (B) Lipids لپڈز (C) Proteins پروٹینز (D) Vitamins وٹامنز

(6) _____ gas protects the earth's surface from ultraviolet radiations. (6) _____ گیس زمین کی سطح کو الٹرا وائلٹ ریڈی ایشنز سے محفوظ رکھتی ہے۔

(A) CO (B) CO_2 (C) N_2 (D) O_3

(7) Permanent hardness of water is removed by adding:- (7) پانی کی پرمانینٹ ہارڈنیس کو _____ کے استعمال سے ختم کیا جاتا ہے۔

(A) Lime water چونے کا پانی (B) Na_2 Zeolite سوڈیم زیولائٹ (C) Soda lime سوڈا لائم (D) Quick lime ان بجھا چونا

(8) The heat capacity of water is:- (8) پانی کی ہیٹ کپیسٹی ہوتی ہے۔

(A) $2.4\,Jg^{-1}K^{-1}$ (B) $2.4\,kJ^{-1}K^{-1}$ (C) $4.2\,kJg^{-1}K^{-1}$ (D) $4.2\,Jg^{-1}K^{-1}$

(9) When $NaHCO_3$ is heated it forms:- (9) جب $NaHCO_3$ کو گرم کیا جاتا ہے تو یہ بناتا ہے۔

(A) CO_2 (B) CaO (C) $CaCO_3$ (D) $Ca(OH)_2$

(10) Law of Mass Action put forward in:- (10) لاء آف ماس ایکشن _____ پیش کیا گیا۔

(A) 1867ء میں (B) 1868ء میں (C) 1869ء میں (D) 1870ء میں

(11) For a reaction between $PC\ell_3$ and $C\ell_2$ to form $PC\ell_5$, the units of K_C are:- (11) $PC\ell_3$ اور $C\ell_2$ سے $PC\ell_5$ بنانے کے لیے ری ایکشن میں K_C کے یونٹس ہیں۔

(A) $mol\,dm^{-3}$ (B) $mol^{-1}\,dm^{-3}$ (C) $mol^{-1}\,dm^{3}$ (D) $mol\,dm^{3}$

(12) The first acid known to man was:- (12) سب سے پہلے دریافت ہونے والا ایسڈ تھا۔

(A) Acetic Acid ایسیٹک ایسڈ (B) Hydrochloric Acid ہائڈروکلورک ایسڈ

(C) Nitric Acid نائٹرک ایسڈ (D) Sulphuric Acid سلفیورک ایسڈ

Result.pk