

Name of Subject: CHEMISTRYSession: 2015-2017Group: 1stGroup: 2nd

Q. Nos	Paper Code	Paper Code	Paper Code	Paper Code
	3481	3483	3485	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

ہم نے مضمون Chemistry پرچہ II - سکیم ملو 2017 میٹرک انٹر میڈیٹ / 2018 کا سوالیہ پرچہ انشائیہ و معروضی (Subjective & Objective) کو بنظر عمیق چیک کر لیا 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 کر لیا 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 کر لیا ہے اور ان کی روشنی میں Key بنائی ہے۔ نیز سب ایگزامینرز کیلئے تفصیلی مارکنگ ہدایات / مارکنگ سکیم / Rubrics بھی تیار کر دی 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. Anwarul	03056885877	
3					

ہم نے درج بالا سوالیہ پرچہ (انشائیہ + معروضی) کی معروضی "Key" اور ہدایات کے حوالہ سے مکمل طور پر چیک کر لیا ہے۔ کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔

Re-Checked By	S.S.S. (Chem)	Govt. Comp. H/SS Multan	Mobile No
1	Ch. Muhammad Afzal	Govt. Model H/S Gulgasht Multan	0333624956
2	Muhammad Asif		03077873333
3			

18-9-18

تاریخ

53

10th Chemistry New Scheme (2015-2017)
ثانوی و اعلیٰ ثانوی تعلیمی بورڈ، ملتان

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

جزل ہدایات برائے مارکنگ Key (مارکنگ اسکیم)

میٹرک سالانہ 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: (ا) 1+1 (ب) 1+1 (ج) 1+1 دو حصوں میں
17. درست جواب کھینچنے پر 2 نمبر 17.5 تعریف 1+1 نمبر (17.1) تعریف 1+1 نمبر مثال 1 نمبر
17.2 فارمولے کھینچنے پر 2 نمبر 17.3 دو استعمالات 2 نمبر
سوال نمبر 3: (ا) 1+1 (ب) 1+1 (ج) 1+1 (د) 1+1 (ه) 1+1 (و) 1+1 (ز) 1+1 (ح) 1+1 (ط) 1+1 (ی) 1+1
(17.1) تعریف 1+1 نمبر مثال 1+1 نمبر 17.2 تعریف 1+1 نمبر 17.3 تعریف 1+1 نمبر 17.4 تعریف 1+1 نمبر
(17.1) درست جواب کھینچنے پر 2 نمبر 17.2 تعریف 1+1 نمبر 17.3 تعریف 1+1 نمبر 17.4 تعریف 1+1 نمبر
سوال نمبر 4: (ا) 1+1 (ب) 1+1 (ج) 1+1 (د) 1+1 (ه) 1+1 (و) 1+1 (ز) 1+1 (ح) 1+1 (ط) 1+1 (ی) 1+1
(17.1) تعریف 1+1 نمبر مثال 1+1 نمبر 17.2 تعریف 1+1 نمبر 17.3 تعریف 1+1 نمبر 17.4 تعریف 1+1 نمبر
(17.1) درست جواب کھینچنے پر 2 نمبر 17.2 تعریف 1+1 نمبر 17.3 تعریف 1+1 نمبر 17.4 تعریف 1+1 نمبر
سوال نمبر 5: (ا) 1+1 (ب) 1+1 (ج) 1+1 (د) 1+1 (ه) 1+1 (و) 1+1 (ز) 1+1 (ح) 1+1 (ط) 1+1 (ی) 1+1
(17.1) تعریف 1+1 نمبر مثال 1+1 نمبر 17.2 تعریف 1+1 نمبر 17.3 تعریف 1+1 نمبر 17.4 تعریف 1+1 نمبر
(17.1) درست جواب کھینچنے پر 2 نمبر 17.2 تعریف 1+1 نمبر 17.3 تعریف 1+1 نمبر 17.4 تعریف 1+1 نمبر

سوال نمبر 6: (ا) 1+1 (ب) 1+1 (ج) 1+1 (د) 1+1 (ه) 1+1 (و) 1+1 (ز) 1+1 (ح) 1+1 (ط) 1+1 (ی) 1+1
(17.1) تعریف 1+1 نمبر مثال 1+1 نمبر 17.2 تعریف 1+1 نمبر 17.3 تعریف 1+1 نمبر 17.4 تعریف 1+1 نمبر
(17.1) درست جواب کھینچنے پر 2 نمبر 17.2 تعریف 1+1 نمبر 17.3 تعریف 1+1 نمبر 17.4 تعریف 1+1 نمبر
سوال نمبر 7: (ا) 1+1 (ب) 1+1 (ج) 1+1 (د) 1+1 (ه) 1+1 (و) 1+1 (ز) 1+1 (ح) 1+1 (ط) 1+1 (ی) 1+1
(17.1) تعریف 1+1 نمبر مثال 1+1 نمبر 17.2 تعریف 1+1 نمبر 17.3 تعریف 1+1 نمبر 17.4 تعریف 1+1 نمبر
(17.1) درست جواب کھینچنے پر 2 نمبر 17.2 تعریف 1+1 نمبر 17.3 تعریف 1+1 نمبر 17.4 تعریف 1+1 نمبر

1- فہرست نمبر 17.5 گورنمنٹ کیمبرجی سینٹر 17.5 ملتان
2- جوہری میٹر (17.5) گورنمنٹ کیمبرجی سینٹر 17.5 ملتان
0304-7997644
03006885877
03006885877

PAPER CODE

NUMBER: 3481

2018 (S)

SSC PART-II (10th CLASS)

رول نمبر

30

CHEMISTRY (NEW SCHEME)

(سیشن 2015-2017)

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 مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کرنے یا کٹ 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

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:- لاء آف ماس ایکشن _____ پیش کیا گیا۔
(A) 1867ء میں (B) 1868ء میں (C) 1869ء میں (D) 1870ء میں
- (2) 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) $mol\ dm^3$
- (3) The first acid known to man was:- سب سے پہلے دریافت ہونے والا ایسڈ تھا۔
(A) Acetic Acid لسیک 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؟
(A) Carbon dioxide کاربن ڈائی آکسائیڈ (B) Hydrogen ہائیڈروجن (C) Salt سالٹ (D) Water پانی
- (5) Coal gas is mixture of:- کول گیس کچر 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:- کلوروفارم کا کیمیائی فارمولا ہے۔
(A) CH_3Cl (B) CH_2Cl_2 (C) $CHCl_3$ (D) CCl_4
- (7) The most important oligosaccharide is:- سب سے اہم اولیگو سکرائیڈ ہے۔
(A) Fructose فرکٹوز (B) Glucose گلوکوز (C) Maltose مالٹوز (D) Sucrose سکرز
- (8) _____ is a triglyceride. ٹرائی گلیسرائیڈ ہے۔
(A) Carbohydrates کاربوہائیڈریٹس (B) Lipids لیپڈز (C) Proteins پروٹینز (D) Vitamins وٹامنز
- (9) _____ 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
- (10) Permanent hardness of water is removed by adding:- پانی کی پرمینٹ 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 الیم (D) Quick lime ان بچا چونا
- (11) 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) $4.2\ Jg^{-1}\ K^{-1}$
- (12) 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) $Ca(OH)_2$

SSC PART-II (10th CLASS)

CHEMISTRY (NEW SCHEME)

(سیٹن 2015-2017)

کیمسٹری (نیا سکیم)

TIME ALLOWED: 1.45 Hours

SUBJECTIVE حصہ انشائیہ

وقت = 1.45 گھنٹے

MAXIMUM MARKS: 48

کل نمبر = 48

NOTE: - Write same question number

نوٹ - جوابی کاپی پر وہی سوال نمبر اور جزو نمبر درج کیجیے جو کہ سوالیہ پرچے 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

- Differentiate between Reversible and Irreversible Reactions.
- Define Equilibrium Constant.
- Write two characteristics of Reverse Reaction.
- How direction of a reaction can be predicted?
- Define Bronsted-Lowry concept of Acids and Bases.
- Define Neutralization reaction with an example.
- Write the formulae of two normal salts.
- Give uses of any two bases.

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

- ریورسیبل اور ایریرسیبل ری ایکشنز میں فرق بیان کیجیے۔
- ایکوی لبریم کونسٹنٹ کی تعریف کیجیے۔
- ریورس ری ایکشن کی دو خصوصیات تحریر کیجیے۔
- ری ایکشن کی سمت کی پیش گوئی کیسے کی جاسکتی ہے؟
- ایسڈز اور بیسز کے برونسڈ-لوری نظریہ کی تعریف کریں۔
- مثال کی مدد سے نیوٹرلائزیشن ری ایکشن کی تعریف کریں۔
- دو نارمل سالٹس کے فارمولے تحریر کریں۔
- کوئی سے دو بیسز کے استعمالات لکھیے۔

3. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

- Define Condensed formula with one example.
- Define Functional group with one example.
- Define an Aromatic compounds and give one example.
- What is the difference between Saturated and Unsaturated Hydrocarbons?
- Define Petrochemicals and give two examples.
- What is meant by Peptide Linkage?
- What is the difference between Essential and Non-essential Amino Acids?
- Define Monosaccharides with one example.

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

- کنڈینسڈ فارمولے کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔
- فونکشنل گروپ کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔
- ایرومٹک کمپاؤنڈ کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔
- سچورےڈ اور آن سچورےڈ ہائڈروکاربنز میں کیا فرق ہے؟
- پٹرولیئم کی تعریف کیجیے اور دو مثالیں دیجیے۔
- پپٹائیڈ لنکیج سے کیا مراد ہے؟
- ایسینشل اور نان ایسینشل امینو ایسڈز میں کیا فرق ہے؟
- مونوساکریڈز کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔

4. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

- What are Pollutants? Give an example of Secondary Pollutants.
- Describe the effect of CO on human health. Explain.
- How does Acid rain damage buildings?
- Write down two disadvantages of Hard water.
- Write down two harmful effects of Boiler Scales.
- Define Fractional Distillation.
- Write down two uses of Petroleum Ether.
- How NaHCO_3 is converted to Na_2CO_3 ?

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

- پلوٹنٹس کیا ہیں؟ سیکنڈری پلوٹنٹس کی ایک مثال دیجیے۔
- CO کا انسانی صحت پر کیا اثر ہوتا ہے؟ وضاحت کیجیے۔
- ایسڈ رین بلڈنگز کو کس طرح نقصان دیتی ہے؟
- ہارڈ واٹر کے دو نقصانات لکھیے۔
- بوائلر سکیلز کے دو نقصانات لکھیے۔
- فریکشنل ڈسٹیلیشن کی تعریف لکھیے۔
- پٹرولیئم ایٹر کے دو استعمالات لکھیے۔
- NaHCO_3 کو Na_2CO_3 میں کیسے تبدیل کیا جاتا ہے؟ مکمل اور متوازن مساوات لکھیے۔

Give complete and balanced equation.

SECTION-II حصہ دوم

NOTE: - Attempt any two questions.

18 = 9 x 2

نوٹ - کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

- (الف) کیمیکل ری ایکشن کی حد کی تعریف کیجیے۔ کیمیکل ری ایکشن کی حد کی پیش گوئی کیسے کی جاتی ہے؟
(ب) سالٹس کی چار اہم خصوصیات تحریر کیجیے۔
5 (A) Define extent of chemical reaction. 5
How extent of chemical reaction is predicted?
(B) Write four important properties of salts. 4
- (الف) کیمیائی مساواتوں (chemical equations) کی مدد سے الکیز (Alkanes) کی ہیلو جینیشن پر نوٹ تحریر کیجیے۔
6 (A) Write a detail note on 5
Halogenation of Alkanes with the help of chemical equations.
(ب) لیڈز کے چار سورسز اور استعمالات تحریر کیجیے۔
4
- (الف) یوریا کی اہمیت کے پانچ نکات تحریر کیجیے۔
7 (A) Write down five points for the importance of Urea. 5
(ب) واٹر پلوٹن کے چار اثرات تحریر کیجیے۔
4
- (B) Write down four effects of Water Pollution. 4

CODE

NUMBER: 3483

2018 (S)

SSC PART-II (10th CLASS)

رول نمبر

CHEMISTRY (NEW SCHEME)

(سیشن 2015-2017)

کیمیٹری (نیو سیکم)

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 مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کر یا کٹ 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

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:-
(A) Fructose فکٹوز (B) Glucose گلوکوز (C) Maltose مالٹوز (D) Sucrose سکروز
سب سے اہم اولیگو سکرائڈ ہے۔
- (2) _____ is a triglyceride.
(A) Carbohydrates کاربوہائیڈریٹس (B) Lipids لیڈز (C) Proteins پروٹینز (D) Vitamins وٹامنز
ٹرائی گلیسرائیڈ ہے۔
- (3) _____ gas protects the earth's surface from ultraviolet radiations.
(A) CO (B) CO₂ (C) N₂ (D) O₃
گیس زمین کی سطح کو الٹرا وائلٹ ریڈی ایشنز سے محفوظ رکھتی ہے۔
- (4) Permanent hardness of water is removed by adding:-
(A) Lime water چونے کا پانی (B) Na₂ Zeolite سوڈیم زیولائٹ (C) Soda lime سوڈا لائم (D) Quick lime انجھا چونا
پانی کی پرمیننٹ ہارڈنیس کو استعمال سے ختم کیا جاتا ہے۔
- (5) The heat capacity of water is:-
(A) 2.4 Jg⁻¹K⁻¹ (B) 2.4 kJ⁻¹K⁻¹ (C) 4.2 kJg⁻¹K⁻¹ (D) 4.2 Jg⁻¹K⁻¹
پانی کی ہیٹ کیپاسٹی ہوتی ہے۔
- (6) When NaHCO₃ is heated it forms:-
(A) CO₂ (B) CaO (C) CaCO₃ (D) Ca(OH)₂
جب NaHCO₃ کو گرم کیا جاتا ہے تو یہ بناتا ہے۔
- (7) Law of Mass Action put forward in:-
(A) 1867ء میں (B) 1868ء میں (C) 1869ء میں (D) 1870ء میں
لا آف ماس ایکشن پیش کیا گیا۔
- (8) For a reaction between PCl₃ and Cl₂ to form PCl₅, the units of K_C are:-
(A) mol dm⁻³ (B) mol⁻¹ dm⁻³ (C) mol⁻¹ dm³ (D) mol dm³
PCl₃ اور Cl₂ سے PCl₅ بنانے کے لیے ری ایکشن میں K_C کے یونٹس ہیں۔
- (9) The first acid known to man was:-
(A) Acetic Acid اسیٹک ایسڈ (B) Hydrochloric Acid ہائیڈروکلورک ایسڈ
(C) Nitric Acid نائٹرک ایسڈ (D) Sulphuric Acid سلفیورک ایسڈ
سب سے پہلے دریافت ہونے والا ایسڈ تھا۔
- (10) Dilute acids react with Carbonates to produce the given products except.
(A) Carbon dioxide کاربن ڈائی آکسائیڈ (B) Hydrogen ہائیڈروجن (C) Salt سالٹ (D) Water پانی
ایسڈز کاربونیٹس کے ساتھ ری ایکشن کر کے مندرجہ ذیل میں سے کون سا پراڈکٹ نہیں بناتے؟
- (11) Coal gas is mixture of:-
(A) CO, CH₄ (B) CO, CH₄, CO₂ (C) CO, CH₄, H₂ (D) CO, H₂, CO₂
کول گیس یکسر ہے۔
- (12) The chemical formula of Chloroform is:-
(A) CH₃Cl (B) CH₂Cl₂ (C) CHCl₃ (D) CCl₄
کلوروفارم کا کیمیائی فارمولا ہے۔

MARK CODE
NUMBER: 3485

2018 (S)

رول نمبر

SSC PART-II (10th CLASS)

CHEMISTRY (NEW SCHEME)

(سیشن 2015-2017)

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 مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کرنے یا کاٹ کر پھر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پھر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر 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 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:-
(A) Lime water چوٹے کا پانی (B) Na_2 Zeolite سوڈیم زیولائٹ (C) Soda lime سوڈا لائم (D) Quick lime ان بجھا چونا
پانی کی ہارڈ نیس کو _____ کے استعمال سے ختم کیا جاتا ہے۔
- (2) The heat capacity of water is:-
(A) $2.4 Jg^{-1}K^{-1}$ (B) $2.4 kJ^{-1}K^{-1}$ (C) $4.2 kJg^{-1}K^{-1}$ (D) $4.2 Jg^{-1}K^{-1}$
پانی کی ہیٹ کپاسٹی ہوتی ہے۔
- (3) When $NaHCO_3$ is heated it forms:-
(A) CO_2 (B) CaO (C) $CaCO_3$ (D) $Ca(OH)_2$
جب $NaHCO_3$ کو گرم کیا جاتا ہے تو یہ بناتا ہے۔
- (4) Law of Mass Action put forward in:-
(A) 1867ء میں (B) 1868ء میں (C) 1869ء میں (D) 1870ء میں
لا آف ماس ایکشن _____ پیش کیا گیا۔
- (5) For a reaction between PCl_3 and Cl_2 to form PCl_5 , the units of K_C are:-
(A) $mol dm^{-3}$ (B) $mol^{-1} dm^{-3}$ (C) $mol^{-1} dm^3$ (D) $mol dm^3$
 PCl_3 اور Cl_2 سے PCl_5 بنانے کے لیے ری ایکشن میں K_C کے یونٹس ہیں۔
- (6) The first acid known to man was:-
(A) Acetic Acid اسیٹک ایسڈ (B) Hydrochloric Acid ہائڈروکلورک ایسڈ
(C) Nitric Acid نائٹرک ایسڈ (D) Sulphuric Acid سلفیورک ایسڈ
سب سے پہلے دریافت ہونے والا ایسڈ تھا۔
- (7) Dilute acids react with Carbonates to produce the given products except.
(A) Carbon dioxide کاربن ڈائی آکسائیڈ (B) Hydrogen ہائیڈروجن (C) Salt سالٹ (D) Water پانی
ایسڈز کاربونیٹس کے ساتھ ری ایکشن کر کے مندر ذیل میں سے کون سا پراڈکٹ نہیں بناتے؟
- (8) Coal gas is mixture of:-
(A) CO, CH_4 (B) CO, CH_4, CO_2 (C) CO, CH_4, H_2 (D) CO, H_2, CO_2
کول گیس مکسچر ہے۔
- (9) The chemical formula of Chloroform is:-
(A) CH_3Cl (B) CH_2Cl_2 (C) $CHCl_3$ (D) CCl_4
کلوروفارم کا کیمیائی فارمولا ہے۔
- (10) The most important oligosaccharide is:-
(A) Fructose فروکٹوز (B) Glucose گلوکوز (C) Maltose مالٹوز (D) Sucrose سکروز
سب سے اہم اولیگو سکرائیڈ ہے۔
- (11) _____ is a triglyceride.
(A) Carbohydrates کاربوہائیڈریٹس (B) Lipids لیپڈز (C) Proteins پروٹینز (D) Vitamins وٹامنز
_____ ٹرائی گلیسرائیڈ ہے۔
- (12) _____ gas protects the earth's surface from ultraviolet radiations.
(A) CO (B) CO_2 (C) N_2 (D) O_3
_____ گیس زمین کی سطح کو الٹرا وائلٹ ریڈی ایشنز سے محفوظ رکھتی ہے۔

CHEMISTRY (NEW SCHEME)

(سیشن 2015-2017)

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 مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر 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

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 مندرہ ذیل میں سے کون سا پراڈکٹ نہیں بناتے؟
(A) Carbon dioxide کاربن ڈائی آکسائیڈ (B) Hydrogen ہائیڈروجن (C) Salt سالٹ (D) Water پانی
- (2) Coal gas is mixture of:- (2) کول گیس کچر ہے۔
(A) CO, CH₄ (B) CO, CH₄, CO₂ (C) CO, CH₄, H₂ (D) CO, H₂, CO₂
- (3) The chemical formula of Chloroform is:- (3) کلوروفارم کا کیمیائی فارمولا ہے۔
(A) CH₃Cl (B) CH₂Cl₂ (C) CHCl₃ (D) CCl₄
- (4) The most important oligosaccharide is:- (4) سب سے اہم اولیگو سکرائڈ ہے۔
(A) Fructose فکٹوز (B) Glucose گلوکوز (C) Maltose مالٹوز (D) Sucrose سکروز
- (5) _____ is a triglyceride. (5) _____ ٹرائی گلیسرائیڈ ہے۔
(A) Carbohydrates کاربوہائیڈریٹس (B) Lipids لیپڈز (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) CO₂ (C) N₂ (D) O₃
- (7) Permanent hardness of water is removed by adding:- (7) پانی کی پرمیننٹ ہارڈنیس کو _____ کے استعمال سے ختم کیا جاتا ہے۔
(A) Lime water لیمے کا پانی (B) Na₂ Zeolite سوڈیم زیولائٹ (C) Soda lime سوڈا الیم (D) Quick lime کچا چونا
- (8) The heat capacity of water is:- (8) پانی کی ہیٹ کیپسٹی ہوتی ہے۔
(A) 2.4 Jg⁻¹K⁻¹ (B) 2.4 kJ⁻¹K⁻¹ (C) 4.2 kJg⁻¹K⁻¹ (D) 4.2 Jg⁻¹K⁻¹
- (9) When NaHCO₃ is heated it forms:- (9) جب NaHCO₃ کو گرم کیا جاتا ہے تو یہ بناتا ہے۔
(A) CO₂ (B) CaO (C) CaCO₃ (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 PCl₃ and Cl₂ to form PCl₅, the units of K_C are:- (11) PCl₃ اور Cl₂ سے PCl₅ بنانے کے لیے ری ایکشن میں K_C کے یونٹس ہیں۔
(A) mol dm⁻³ (B) mol⁻¹ dm⁻³ (C) mol⁻¹ dm³ (D) mol dm³
- (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 ہائیڈروکلورک ایسڈ
(C) Nitric Acid نائٹرک ایسڈ (D) Sulphuric Acid سلفیورک ایسڈ