

2016 (A)

رول نمبر

SSC PART-II (10th CLASS)

CHEMISTRY GROUP-I

کیمسٹری گروپ - پہلا

TIME ALLOWED: 2.45 Hours

SUBJECTIVE حصہ انشائیہ

وقت = 2.45 گھنٹے

MAXIMUM MARKS: 63

کل نمبر = 63

NOTE: - Write same question number

نوٹ - جوابی کاپی پر وہی سوال نمبر اور جزو نمبر درج کیجئے 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

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

(i) What is the difference between Reactants and Products?

(i) ری ایکٹنٹس (Reactants) اور پروڈکٹس (Products) میں فرق بیان کیجئے۔

(ii) Write two characteristics of Forward Reaction.

(ii) فارورڈ ری ایکشن کی دو خوبیاں تحریر کیجئے۔

(iii) Write two physical properties of Bases.

(iii) بیس کی دو طبیعی خصوصیات تحریر کیجئے۔

(iv) Define pH. What is the pH of pure water?

(iv) pH کی تعریف کیجئے۔ خالص پانی کی pH کیا ہوتی ہے؟

(v) Give two uses of Sulphuric Acid.

(v) سلفیورک ایسڈ کے دو استعمالات تحریر کیجئے۔

(vi) Write any four sources of Organic Compounds.

(vi) آرگنک کمپاؤنڈز کے کوئی سے چار سورسز تحریر کیجئے۔

(vii) What are Aromatic Compounds? Give an example.

(vii) ایرومٹک کمپاؤنڈز سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجئے۔

(viii) What is meant by Condensed formula? Give an example.

(viii) کنڈینسڈ فارمولے سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجئے۔

3. Attempt any six parts.

12 = 2 x 6

سوال نمبر 3- کوئی سے چھ اجزاء کے جوابات تحریر کیجئے۔

(i) Why the Alkenes are called "Olefins"?

(i) الکنیز کیوں "اولی فٹنز" کہلاتی ہیں؟

(ii) Differentiate between Saturated and Unsaturated Hydrocarbons.

(ii) سچے رےڈ اور ان سچے رےڈ ہائیڈروکاربنز میں فرق بیان کیجئے۔

(iii) Give the characteristics of Monosaccharides.

(iii) مونوسکرائڈز کی خصوصیات تحریر کیجئے۔

(iv) Give the types of Vitamins.

(iv) وٹامنز کی اقسام بیان کیجئے۔

(v) Describe the uses of Carbohydrates.

(v) کاربوہائیڈریٹس کے استعمالات بیان کیجئے۔

(vi) What is meant by Non-essential Amino Acids?

(vi) نان اسیسینشل امینو ایسڈز سے کیا مراد ہے؟

(vii) State the major sources of CO and CO<sub>2</sub> emission.(vii) CO اور CO<sub>2</sub> کے اخراج کے اہم سورسز لکھیں۔

(viii) Point out two major effects of Ozone depletion.

(viii) اوزون کے خاتمے کے دو اہم اثرات بیان کیجئے۔

(ix) Name the major constituents of Troposphere.

(ix) ٹروپوسفر کے بنیادی اجزاء کے نام لکھیں۔

4. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

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

(i) Which forces are responsible for dissolving polar substances in water?

(i) پانی میں پولر اشیاء کے حل ہونے کی وجہ کون سی فورسز ہیں؟

(ii) What are the causes of Hardness in Water?

(ii) واٹر ہارڈنس کی وجوہات کیا ہیں؟

(iii) Why Pesticides are used?

(iii) پیسٹی سائڈز کیوں استعمال کئے جاتے ہیں؟

(iv) What are the reasons of waterborne diseases?

(iv) پانی کی وجہ سے پیدا ہونے والی بیماریوں کی وجوہات کیا ہیں؟

(v) Define Minerals.

(v) منرلز کی تعریف کیجئے۔

(vi) What is Gravity Separation?

(vi) گریوٹی سپیریشن کیا ہے؟

(vii) What is the raw material needed for Solvay's Process?

(vii) سالوے پراسس کے لیے کون سا خام مال چاہیے؟

(viii) Define Petroleum.

(viii) پٹرولیم کی تعریف کیجئے۔

( ورق الٹئے )

## SECTION-II حصہ دوم

کوئی سے تین سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

NOTE: - Attempt any three questions.

- 5.(A) How can the direction of a reaction be predicted by equilibrium constant. 4  
(B) Explain Lewis Concept of Acids and Bases.  
6.(A) Explain four types of formulas of Organic Compounds. 4  
(B) Describe three uses of Acetylene.  
7.(A) State sources and uses of Lipids. 4  
(B) Write effects of Acid Rain. 3  
8.(A) Describe properties of Water. 4  
(B) Describe process of Carbonation of Ammonical Brine with chemical reactions. 3  
9.(A) Describe the process of Bessemerization. 4  
(B) Write down any three major effects of Global Warming. 3

- 5- (الف) ایکوی لبریم کونسٹنٹ سے ری ایکشن کی سمت کی پیش گوئی کیسے کی جاتی ہے؟  
(ب) لیوس کا ایسڈز اور بیسز کا نظریہ بیان کیجیے۔  
6- (الف) آرگنک کمپاؤنڈز کے فارمولوں کی چار اقسام کی وضاحت کیجیے۔  
(ب) ایسٹری لین کے تین استعمالات بیان کیجیے۔  
7- (الف) لیڈز کے سورسز اور استعمالات بیان کیجیے۔  
(ب) ایسڈز کے اثرات تحریر کیجیے۔  
8- (الف) پانی کی خصوصیات بیان کیجیے۔  
(ب) امونیکل برائن کی کاربونیٹیشن کے عمل کو کیمیکل ری ایکشنز سے بیان کیجیے۔  
9- (الف) بیسمیرائزیشن کا عمل بیان کیجیے۔  
(ب) گلوبل وارمنگ کے کوئی تین اہم اثرات بیان کیجیے۔

## SECTION-III حصہ سوم

10. NOTE: - Attempt any two parts. 5 + 5

10- (پریکٹیکل حصہ) کوئی سے دو اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔

- (A) (i) آگزینک ایسڈ  $(\text{COOH})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  سلوشن کی مولیرٹی معلوم کرنے کے لیے درکار سامان لکھیں۔ 2  
(A) (i) Write down the apparatus required to determine the molarity of Oxalic Acid  $(\text{COOH})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  solution. 2  
(ii) آگزینک ایسڈ  $(\text{COOH})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  سلوشن کی مولیرٹی معلوم کرنے کا طریقہ لکھیں۔ 3  
(ii) Write down the method to determine the molarity of Oxalic Acid  $(\text{COOH})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  solution. 3  
(B) (i) سوڈیم کاربونیٹ ٹیسٹ سے کاربوکسیک ایسڈ  $(\text{RCOOH})$  کی شناخت کے لیے درکار سامان تحریر کیجیے۔ 2  
(B) (i) Write down the apparatus required to identify Carboxylic Acid  $(\text{RCOOH})$  by Sodium Carbonate test. 2  
(ii) قدرتی طور پر پائی جانے والی اشیاء کو ایک ایسڈ ثابت کرنے کا طریقہ تحریر کیجیے۔ 3  
(ii) Write down the method to prove that natural things are weak acid. 3  
(C) (i) سخت پانی میں سے ہیلیم اور میکینیشیم آئنز نکالنے کے تجربہ کے لیے درکار سامان تحریر کیجیے۔ 2  
(C) (i) Write down the apparatus required for an experiment to remove Calcium and Magnesium Ions from hard water. 2  
(ii) پوٹاشیم پرمینگنیٹ  $(\text{KMnO}_4)$  ٹیسٹ کی مدد سے کچھ رسد اور اُن کچھ رسدز آرگنک کمپاؤنڈز کی شناخت کا طریقہ لکھیں۔ 3  
(ii) Write down the method to identify saturated and unsaturated organic compounds by  $\text{KMnO}_4$  test. 3

## SSC PART-II (10th CLASS)

کیمسٹری گروپ - دوسرا

## CHEMISTRY GROUP-II

TIME ALLOWED: 2.45 Hours

SUBJECTIVE حصہ انشائیہ

وقت = 2.45 گھنٹے

MAXIMUM MARKS: 63

کل نمبر = 63

NOTE: - Write same question number

نوٹ - جوابی کاپی پر وہی سوال نمبر اور جزو نمبر درج کیجئے جو کہ سوالیہ پرچہ 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

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

(i) How Dynamic Equilibrium is established?

(i) ڈائنامک ایکوی لبریم کیسے قائم ہوتا ہے؟

(ii) Define the Law of Mass Action.

(ii) لاء آف ماس ایکشن کی تعریف کیجئے۔

(iii) Why  $H^+$  ion acts as a Lewis Acid?(iii)  $H^+$  آئن کیوں لیوس ایسڈ کے طور پر کام کرتا ہے؟

(iv) Define Normal Salt and give an example.

(iv) نارمل سالت کی تعریف کیجئے اور ایک مثال دیجئے۔

(v) Define pH and give formula.

(v) pH کی تعریف کیجئے اور فارمولا لکھیں۔

(vi) Define Homologous Series.

(vi) ہومولوجس سیریز کی تعریف کیجئے۔

(vii) What is the difference between n-propyl and iso-propyl? Give structures.

(vii) نارمل پروپائل اور آئسو پروپائل میں کیا فرق ہے؟ سٹرکچر تحریر کیجئے۔

(viii) Explain Carboxyl Group.

(viii) کاربوکسل گروپ کی وضاحت کیجئے۔

3. Attempt any six parts.

12 = 2 x 6

سوال نمبر 3- کوئی سے چھ اجزاء کے جوابات تحریر کیجئے۔

(i) Define Unsaturated Hydrocarbons with examples.

(i) آن سچو ریطہ ہائڈروکاربنز کی تعریف مثالوں کے ساتھ کیجئے۔

(ii) Write down the Molecular and Structural formulas of Ethyne.

(ii) استحقاق کا مالیکیولر اور سٹرکچرل فارمولا لکھیں۔

(iii) Give two commercial uses of Enzymes.

(iii) انزائمز کے تجارتی پیمانے پر دو استعمالات تحریر کیجئے۔

(iv) What is the difference between Essential and Non-essential Amino Acids.

(iv) اسیٹیل اور نان اسیٹیل امائنو ایسڈز میں کیا فرق ہے؟

(v) Give the characteristics of Polysaccharides.

(v) پولی سکرائڈز کی خصوصیات بیان کیجئے۔

(vi) How plants synthesize Carbohydrates?

(vi) پودے کاربوہائڈریٹس کیسے بناتے ہیں؟

(vii) How Acid Rain increases the acidity of soil?

(vii) ایسڈ رین کس طرح زمینی ایسڈٹی میں اضافہ کرتی ہے؟

(viii) Define Primary and Secondary Pollutants.

(viii) پرائمری اور سیکنڈری پلٹنٹس کی تعریف کیجئے۔

(ix) Define Ozone and Ozone Layer.

(ix) اوزون اور اوزون لیئر کی تعریف کیجئے۔

4. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

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

(i) Which forces are responsible for dissolving Polar Substances in Water?

(i) پانی میں پولر اشیا کے حل ہونے کی وجہ کون سی فورسز ہیں؟

(ii) What is Capillary Action?

(ii) کیپیلری ایکشن کیا ہے؟

(iii) Give two disadvantages of Hard Water.

(iii) ہارڈ واٹر کے دو نقصانات بیان کیجئے۔

(iv) What is the difference between Biodegradable and Non-Biodegradable Substances?

(iv) بائیوڈی گریڈیبل اور نان بائیوڈی گریڈیبل اشیا میں کیا فرق ہے؟

(v) What is meant by Anode Mud?

(v) اینوڈ مل سے کیا مراد ہے؟

(vi) Give two advantages of Solvay's Process.

(vi) سالوے پراسس کے دو فوائد لکھیں۔

(vii) Give a use of Kerosene Oil.

(vii) کیروسین آئل کا ایک استعمال لکھیں۔

(viii) Which Petroleum Fraction is used in Dry Cleaning?

(viii) ڈرائی کلیننگ میں کون سی پٹرولیم فریکشن استعمال ہوتی ہے؟

( ورق الٹئے )

## SECTION-II حصہ دوم

کوئی سے تین سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

NOTE: - Attempt any three questions.

5.(A) Write four Macroscopic properties of Forward Reaction.

(B) Explain Arrhenius concept of Acids and bases with examples.

6.(A) Describe four general properties of Organic Compounds.

(B) Define and classify Hydrocarbons.

7.(A) State any four uses of Carbohydrates.

(B) What is Ozone?

Write the effects of Ozone depletion.

8.(A) Describe four properties of Water.

(B) Write a note on Bessemerization.

9.(A) Explain Electrical Refining of Copper.

(B) Describe the composition of Atmosphere.

4

3

4

3

4

3

4

3

4

3

(ب) آرمینس کے نظریہ ایسڈز اور بیسز کی وضاحت مثالوں سے کریں۔

6- (الف) آرگینک کمپاؤنڈز کی چار جنرل خصوصیات بیان کیجیے۔

(ب) ہائیڈروکاربنز کی تعریف کیجیے اور اقسام بیان کیجیے۔

7- (الف) کاربوہائیڈریٹس کے کوئی سے چار استعمالات بیان کیجیے۔

(ب) اوزون کیا ہے؟ اس کے خاتمے کے اثرات تحریر کیجیے۔

8- (الف) پانی کی چار خصوصیات بیان کیجیے۔

(ب) بیسمیرائٹیشن پر نوٹ لکھیں۔

9- (الف) کاپر کی الیکٹریکل ریفائنگ کی وضاحت کیجیے۔

(ب) اٹموسفیئر کی کمپوزیشن بیان کیجیے۔

## SECTION-III حصہ سوم

10. NOTE: - Attempt any two parts.

5 + 5

10- (پریکٹیکل حصہ) کوئی سے دو اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔

(A) (i) دیئے گئے ہائیڈروکلورک ایسڈ سلوشن کو سینڈرڈرائز کرنے کے لیے درکار سامان لکھیے۔

(A) (i) Write the apparatus required to standardize the given Hydrochloric Acid solution.

(ii) دیئے گئے آکزیلیک ایسڈ  $(\text{COOH})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  سلوشن کی مولیرٹی معلوم کرنے کا طریقہ تحریر کیجیے۔

(ii) Write the procedure to determine the Molarity of given

Oxalic Acid  $(\text{COOH})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  solution.

(B) (i) فیملنگ سلوشن سے ایلڈی ہائیڈ کی شناخت کرنے کے لیے درکار سامان تحریر کیجیے۔

(B) (i) Write the material required to identify Aldehyde with Fehling solution.

(ii) کچھ قدرتی اشیاء کو رد تیزاب ہیں، تجربے کا طریقہ کار تحریر کیجیے۔

(ii) Write procedure to demonstrate that some natural substances are weak acid.

(C) (i) سخت پانی سے کیلیم اور میگنیشیم آئنز نکال دیں تو وہ نرم ہو جاتا ہے، کے تجربے کے لیے درکار سامان تحریر کیجیے۔

(C) (i) Write the apparatus required to demonstrate softening of water by removal of Calcium and Magnesium ions from Hard Water.

(ii) شوگر کے تحلیل ہو کر عناصر اور دوسرے مرکبات میں تبدیل ہونے کے تجربے کا طریقہ کار بیان کریں۔

(ii) Describe the procedure to demonstrate that Sugar decomposes into elements and other compounds.

**BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION, 2016 10th (Annual)**  
**MULTAN**  
**OBJECTIVE KEY FOR SSC 10<sup>th</sup> Annual Examination, 2016**

Name of Subject Chemistry  
 Group: 1st

Session 2014-2016  
 Group: 2nd

| Q. Nos. | Paper Code | Paper Code | Paper Code | Paper Code |
|---------|------------|------------|------------|------------|
|         | 7481       | 7483       | 7485       | 7487       |
| 1.      | A/C        | C/D        | D          | A          |
| 2.      | A          | A          | A          | D          |
| 3.      | B          | D          | A          | C          |
| 4.      | C/D        | A          | B          | A/C        |
| 5.      | A          | A          | A          | A          |
| 6.      | D          | B          | D          | B          |
| 7.      | A          | A          | C          | C/D        |
| 8.      | A          | D          | A/C        | A          |
| 9.      | B          | C          | A          | D          |
| 10.     | A          | A/C        | B          | A          |
| 11.     | D          | A          | C/D        | A          |
| 12.     | C          | B          | A          | B          |
| 13.     |            |            |            |            |
| 14.     |            |            |            |            |
| 15.     |            |            |            |            |
| 16.     |            |            |            |            |
| 17.     |            |            |            |            |
| 18.     |            |            |            |            |
| 19.     |            |            |            |            |
| 20.     |            |            |            |            |

| Q. Nos. | Paper Code | Paper Code | Paper Code | Paper Code |
|---------|------------|------------|------------|------------|
|         | 7482       | 7484       | 7486       | 7488       |
| 1.      | D          | A          | C          | D          |
| 2.      | Z          | D          | D          | A          |
| 3.      | B          | C          | D          | D          |
| 4.      | D          | D          | A          | C          |
| 5.      | A          | Z          | D          | D          |
| 6.      | D          | B          | C          | D          |
| 7.      | C          | D          | D          | A          |
| 8.      | D          | A          | Z          | D          |
| 9.      | D          | D          | B          | C          |
| 10.     | A          | C          | D          | D          |
| 11.     | D          | D          | A          | Z          |
| 12.     | C          | D          | D          | B          |
| 13.     |            |            |            |            |
| 14.     |            |            |            |            |
| 15.     |            |            |            |            |
| 16.     |            |            |            |            |
| 17.     |            |            |            |            |
| 18.     |            |            |            |            |
| 19.     |            |            |            |            |
| 20.     |            |            |            |            |

**سرٹیفیکیٹ بابت تصحیح سوالیہ پرچہ مارکنگ Key**

ہم نے مضمون کیمیستری پرچہ B گردہ پائل 2 میٹرک سالانہ 2015 کا سوالیہ پرچہ انشائیہ / معروضی (Subjective & Objective) کو بنائے ہیں۔ 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 کر لیا 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 کر لیا ہے اور ان کی روشنی میں Key بنائی ہے۔

**PREPARED & CHECKED BY**

Sr. No. Name Designation Institution Mobile No. Signature.

1. ASLAM ANSARI Principal H/SS Multan 0332-6004570

2. CH. MUNIR AHMAD P/S Govt. Model H/SS Multan 03006885877

3. M. Alamgir Mayo SST. sc Govt. Compre. H/SS Multan 0304-7997624

4. Raees Jaleel Govt. Model H/SS Multan 03007197677

8/3/16

PAPER CODE

NUMBER: 7484

2016 (A)

SSC PART-II (10th CLASS)

رول نمبر

CHEMISTRY GROUP-II

کیمیستری گروپ - دوسرا

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 دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے 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 بھر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ Bubbles بھرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. سوالیہ پرچہ پر سوالات ہر گز عمل نہ 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 1-

- (1) A disease that cause bone and teeth damage is:-  
(A) Fluorosis فلوروسس (B) Hepatitis ہیپاٹائٹس (C) Cholera ہیضہ (D) Jaundice یرقان
- (2) \_\_\_\_\_ salt makes the water permanently hard.  
(A)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  (B)  $\text{NaHCO}_3$  (C)  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  (D)  $\text{CaSO}_4$
- (3) \_\_\_\_\_ organic compound is found in Gasoline.  
(A)  $\text{C}_2\text{H}_4$  (B)  $\text{C}_3\text{H}_8$  (C)  $\text{C}_8\text{H}_{18}$  (D)  $\text{C}_{12}\text{H}_{26}$
- (4) A reverse reaction is one:-  
(A) Which proceeds from left to right جو بائیں سے دائیں جانب واقع ہوتا ہے  
(B) In which reactants react to form products جس میں ری ایکٹنٹس ری ایکٹ کر کے پروڈکٹس بناتے ہیں  
(C) Which slows down gradually جو بتدریج آہستہ ہوتا ہے (D) Which speeds up gradually جو بتدریج تیز ہوتا ہے
- (5) \_\_\_\_\_ reaction is irreversible.  
(A)  $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \longrightarrow 2\text{NH}_3$  (B)  $\text{H}_2 + \text{I}_2 \longrightarrow 2\text{HI}$  (C)  $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}$  (D)  $\text{N}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{NO}$
- (6) \_\_\_\_\_ is not an Acid.  
(A)  $\text{HCl}$  (B)  $\text{NH}_3$  (C)  $\text{H}_2\text{CO}_3$  (D)  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- (7) Dilute acids react with Carbonates to produce product \_\_\_\_\_  
(A) Salt (B) Water (C) Carbon dioxide (D) Hydrogen
- (8) In laboratory Urea was prepared by the scientist:-  
(A) Wohler (B) Rutherford (C) Berzelius (D) Dalton
- (9) \_\_\_\_\_ is a Saturated Hydrocarbon  
(A)  $\text{C}_2\text{H}_4$  (B)  $\text{C}_3\text{H}_6$  (C)  $\text{C}_4\text{H}_8$  (D)  $\text{C}_5\text{H}_{12}$
- (10) When Glucose and Fructose combine they produce:-  
(A) Starch (B) Cellulose (C) Sucrose (D) None of these
- (11) \_\_\_\_\_ is a Fat Soluble Vitamin.  
(A) A (B) E (C) K (D) All of these
- (12) Depending upon temperature variation, atmosphere is divided into \_\_\_\_\_ regions.  
(A) One (B) Two (C) Three (D) Four

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 کے یا کاٹ کر بھر کر کے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ Bubbles بھر کر کے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوال پر چار 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) \_\_\_\_\_ is a Saturated Hydro Carbon. (1) کچھ مٹھا ہائڈروکاربن ہے۔  
(A)  $C_2H_4$  (B)  $C_3H_6$  (C)  $C_4H_8$  (D)  $C_5H_{12}$
- (2) \_\_\_\_\_ is tasteless. (2) بے ذائقہ ہوتا ہے۔  
(A) Starch (B) Glucose (C) Fructose (D) Sucrose
- (3) Deficiency of Vitamin \_\_\_\_\_ cause the disease of Night blindness. (3) وٹامن \_\_\_\_\_ کی کمی کی وجہ سے رات کی بینائی کی بیماری ہوتی ہے۔  
(A) A (B) E (C) C (D) D
- (4) Normally rain water is weakly acidic because of \_\_\_\_\_ gas. (4) عام طور پر بارش کا پانی \_\_\_\_\_ کی وجہ سے کم الیٹک ہوتا ہے۔  
(A)  $SO_3$  (B)  $CO_2$  (C)  $SO_2$  (D)  $NO_2$
- (5) \_\_\_\_\_ gas is used to destroy harmful bacteria in water. (5) پانی میں موجود نقصان دہ بیکٹیریا ختم کرنے کے لیے \_\_\_\_\_ گیس استعمال کی جاتی ہے۔  
(A) Chlorine (B) Iodine (C) Fluorine (D) Bromine
- (6) \_\_\_\_\_ disease causes liver inflammation. (6) \_\_\_\_\_ کی بیماری جگر کی سوزش کا سبب بنتی ہے۔  
(A) Jaundice (B) Dengue (C) Cholera (D) Hepatitis
- (7) Crude oil is heated in the Furnace upto:- (7) کروڈ آئل کو فرنس میں \_\_\_\_\_ تک گرم کیا جاتا ہے۔  
(A)  $300^{\circ}C$  (B)  $350^{\circ}C$  (C)  $400^{\circ}C$  (D)  $450^{\circ}C$
- (8) In the Lime Kiln, the following reaction goes to completion because:- (8) چوٹے کی بھٹی میں درجن ذیل ری ایکشن کے مکمل ہونے کی وجہ ہے۔  
 $CaCO_3(s) \longrightarrow CaO(s) + CO_2(g)$   
(A) Of high temperature (B) CaO is more stable than  $CaCO_3$  (C)  $CO_2$  escapes continuously (D) CaO is not dissociated
- (9) When the magnitude of  $K_c$  is very large it indicates:- (9) جب  $K_c$  کی ویلیو بہت زیادہ ہوتی ہے تو یہ ظاہر کرتی ہے۔  
(A) Reaction mixture consist of almost all products (B) Reaction mixture has almost all reactants (C) Reaction has not gone to completion (D) Reaction mixture has negligible products
- (10) A base is a substance which neutralizes an acid. (10) بیس وہ شے ہے جو اسید کو نیوٹرل کرتی ہے۔ ان میں سے \_\_\_\_\_ کمپاؤنڈ بیس نہیں ہے۔  
Among these \_\_\_\_\_ compound is not a base.  
(A) Aqueous Ammonia (B) Sodium Chloride (C) Sodium Carbonate (D) Calcium Oxide
- (11) \_\_\_\_\_ salt will be used to dry a gas. (11) گیس کو خشک کرنے کے لیے \_\_\_\_\_ سالٹ استعمال کریں گے۔  
(A)  $CaCl_2$  (B)  $NaCl$  (C)  $CaO$  (D)  $Na_2SiO_3$
- (12) Main component of Natural gas is:- (12) قدرتی گیس کا اہم جز ہے۔  
(A) Methane (B) Propane (C) Butane (D) Propyne