10/11 46

BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION, MULTAN

OBJECTIVE KEY FOR SSC ANNUAL EXAMINATION, 2020.

Name of Subject: Chemistry Session: 2018 — 2020

Group: 1st Group: 2nd

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

Q. Nos	Paper Code 3482	Paper Code 3484	Paper Code 3486	Paper Code 3488
1	C	A	A	B
2	D	D	C	C
3	C	D	D	C
4	A	B	B	D
5	C	C	A	C
6	D	C	D	A
7	B	D	D	C
8	A	C	B	D
9	D	A	C	B
10	D	C	C	A
11	B	D	D	D
12	C	B	C	D
13				
14				
15				
16				
17				
18				
19				
20				

سرٹیفکیٹ بابت تصحیح سوالیہ پرچہ / مارکنگ Key

ہم نے مضمون کیمسٹری پرچہ II 10th گروپ I ، II سکیم نیو میٹرک سالانہ / ضمنی امتحان 2020 کا سوالیہ پرچہ انشائیہ و معروضی (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 کرکے 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: 29-2-20

S.#	Name	Designation	Institution	Mobile No	Signature
1	میر لطف اقبال	SST (Sc)	گورنمنٹ اسلامیہ ہائی سکول عام خاص باغ ملتان		
2	عبدالغفار رتیافی	SSS (Chem)	GHSS دیار آباد رول ملتان		
3	رانا محمد اقبال	SST (Sc)	گورنمنٹ ماڈل H/S/S خانیوال		
4	سجاد حسین جان	Senior Headmaster	گورنمنٹ ہائی سکول مخدوم رشید		
5					

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	محمد عالمگیر خان میر	SST. SC	گورنمنٹ کمپری ہینسو H/SS ملتان		
2	محمد عارف	SST (Sc)	گورنمنٹ ماڈل H/S گلگشت ملتان		

تاریخ 02-03-2020

2020 (A)

رول نمبر ____________

SSC PART-II (10th CLASS)

CHEMISTRY GROUP-I

کیمسٹری گروپ - پہلا

47

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 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 are irreversible reactions? Give an example. اررریورسیبل ری ایکشنز کیا ہوتے ہیں؟ ایک مثال دیں۔

(ii) Define Chemical Equilibrium state. کیمیکل ایکوی لبریم کی حالت کی تعریف کریں۔

(iii) Why reversible reactions never complete? کیوں ریورسیبل ری ایکشنز کبھی مکمل نہیں ہوتے؟

(iv) What is Static Equilibrium? Explain with an example. سٹیٹک ایکوی لبریم کیا ہے؟ ایک مثال سے وضاحت کریں۔

(v) How soluble salts are recovered from water? پانی سے سولیبل سالٹس کیسے حاصل کئے جاتے ہیں؟

(vi) Why a salt is neutral? Explain with an example. سالٹ نیوٹرل کیوں ہوتا ہے؟ مثال سے وضاحت کریں۔

(vii) Define Lewis Acid and Base. لیوس ایسڈ اور بیس کی تعریف کریں۔

(viii) Name two acids used in the manufacturing of Fertilizers. فرٹیلائزرز کی تیاری میں استعمال ہونے والے دو ایسڈز کے نام لکھیں۔

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

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

(i) Define Condensed Formula. Also write condensed formula of Iso-butane. کنڈینسڈ فارمولا کی تعریف کیجیے نیز آئسو بیوٹین کا کنڈینسڈ فارمولا لکھیے۔

(ii) Is Coal Tar a compound? What is importance of Coal Tar? کیا کول تار ایک کمپاؤنڈ ہے؟ اس کی اہمیت کیا ہے؟

(iii) Write a difference between Aldehydic Group and Ketonic Group. ایلڈی ہائڈک گروپ اور کیٹونک گروپ میں فرق لکھیے۔

(iv) Complete and balance given reaction: $CH_4 + 4O_2 \longrightarrow ?$ دیئے گئے ری ایکشن کو مکمل اور متوازن کیجیے۔

(v) Write down two uses of Ethene. ایتھین (Ethene) کے دو استعمالات لکھیے۔

(vi) Define Carbohydrates. کاربوہائیڈریٹس کی تعریف کیجیے۔

(vii) How Amino Acids are bonded with each other? Brief with example. امائنو ایسڈز کس طرح سے ایک دوسرے کے ساتھ جڑے ہوئے ہوتے ہیں؟ مثال سے وضاحت کریں۔

(viii) Describe the sources and uses of Vitamin A. وٹامن A کے سورسز اور استعمالات تحریر کیجیے۔

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

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

(i) What is the difference between Atmosphere and Environment? اٹموسفیر اور انوائرنمنٹ میں کیا فرق ہے؟

(ii) Why CO_2 is called Green House gas? کاربن ڈائی آکسائیڈ گیس گرین ہاؤس گیس کیوں کہلاتی ہے؟

(iii) Write the names of four Primary Pollutants. چار پرائمری پولیٹنٹس کے نام لکھیں۔

(iv) Describe the types of Hardness in Water. پانی میں ہارڈنیس کی اقسام بیان کریں۔

(v) Describe the cause of Jaundice. یرقان کی وجہ بیان کیجیے۔

(vi) How Ammonia is prepared by Haber's Process? ہابر کے پروسیس سے امونیا کیسے تیار کی جاتی ہے؟

(vii) Write down the names of Fractions of Residual Oil. ریزیڈیول آئل کی فریکشنز کے نام لکھیں۔

(viii) What is Gravity Separation? گریویٹی سپریشن کیا ہے؟

SECTION-II حصہ دوم

NOTE: Attempt any two questions. 18 = 9 x 2

نوٹ۔ کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

5.(A) Write the five macroscopic characteristics of dynamic equilibrium? 5 — 5۔(الف) ڈائنامک ایکوی لبریم کی پانچ میکروسکوپک خصوصیات تحریر کیجیے۔

(B) Explain the Arrhenius concept of Acids and Bases. 4 — (ب) ایسڈز اور بیسیز کے آرہینئس نظریہ کی وضاحت کیجیے۔

6.(A) Define Alkanes. Also write two methods of their preparation. 5 — 6۔(الف) الکینز (Alkanes) کی تعریف کریں نیز ان کی تیاری کے دو طریقے بیان کریں۔

(B) Write a note on Nucleic Acid. 4 — (ب) نیوکلیک ایسڈ پر نوٹ تحریر کریں۔

7.(A) Explain the process of roasting with reference to Copper. 5 — 7۔(الف) کاپر کے حوالے سے روسٹنگ کے پروسس کی وضاحت کریں۔

(B) Explain the methods of removing permanent hardness of water. 4 — (ب) پانی کی پرمانینٹ ہارڈنیس کو دور کرنے کے طریقوں کی وضاحت کریں۔

PAPER CODE NUMBER: 3481	2020 (A) **SSC PART-II (10th CLASS)**	رول نمبر ______ 40

CHEMISTRY GROUP-I — کیمسٹری گروپ - پہلا

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۔ 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. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions o n this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 — سوال نمبر 1۔

(1) Considering a reversible reaction, which expression represents a reaction at equilibrium? — ریورسیبل ری ایکشن کو سامنے رکھتے ہوئے کون سا ایکسپریشن ری ایکشن کو ایکوی لبریم پر ظاہر کرتا ہے؟ (1)

(A) $Q_C < K_C$ (B) $Q_C = K_C$ (C) $Q_C \neq K_C$ (D) $Q_C > K_C$

(2) The units of molar concentration are: — مولر کنسنٹریشن کے یونٹس ہوتے ہیں۔ (2)

(A) $g\ dm^{-3}$ (B) $mol\ dm^{-3}$ (C) $Kg\ dm^{-3}$ (D) $mol\ dm^{2}$

(3) Which compound in $1 mol/dm^3$ solution has the highest pH value? — کونسا کمپاؤنڈ $1 mol/dm^3$ سلوشن میں سب سے زیادہ pH ویلیو رکھتا ہے؟ (3)

(A) Ethanoic acid ایتھانوئک ایسڈ (B) Sodium Chloride سوڈیم کلورائڈ
(C) Sodium hydroxide سوڈیم ہائڈروآکسائڈ (D) Hydrogen Chloride ہائڈروجن کلورائڈ

(4) Lactic acid is found: — لیکٹک ایسڈ پایا جاتا ہے۔ (4)

(A) Sour milk کھٹا ہوا دودھ (B) Citrus fruits سٹرس پھل (C) Apple Vinegar سیب کا سرکہ (D) Butter مکھن

(5) The chemical formula of Urea is: — یوریا کا کیمیائی فارمولا ہے۔ (5)

(A) $NH_4C\ell$ (B) H_4NCNO (C) HN_2CNH_4 (D) H_2NCONH_2

(6) Ghee is formed by the hydrogenation of oil in the presence of metal: — آئل کی ہائڈروجینیشن سے کس میٹل کی موجودگی میں گھی بنتا ہے؟ (6)

(A) Cu (B) Fe (C) Cd (D) Ni

(7) Which compound is tasteless among the following compounds? — درج ذیل کمپاؤنڈز میں سے کونسا بے ذائقہ ہے؟ (7)

(A) Starch سٹارچ (B) Glucose گلوکوز (C) Fructose فرکٹوز (D) Sucrose سکروز

(8) The building blocks of protein are: — پروٹین کے بلڈنگ بلاکس ہیں۔ (8)

(A) Monosaccharides مونوسکرائڈز (B) Fructose فرکٹوز (C) Amino Acids امائینو ایسڈز (D) Glucose گلوکوز

(9) The quantity of Nitrogen in air by Volume is: — ہوا میں والیوم کے لحاظ سے نائٹروجن کی مقدار ہے۔ (9)

(A) 20.94 % (B) 78.09 % (C) 40.45 % (D) 65.90 %

(10) Which salt is used to remove temporary hardness of water? — پانی کی ٹمپریری ہارڈنیس کو کونسا سالٹ ڈال کر ختم کیا جاتا ہے؟ (10)

(A) Lime Stone چونے کا پتھر (B) Sodium bicarbonate سوڈیم بائی کاربونیٹ
(C) Slaked Lime بجھا ہوا چونا (D) Un-slaked Lime اَن بجھا چونا

(11) At what temperature the density of water is maximum? — کس ٹمپریچر پر پانی کی ڈینسٹی زیادہ سے زیادہ ہوتی ہے؟ (11)

(A) 0^oC (B) 100^oC (C) -4^oC (D) 4^oC

(12) Which is the slag of Copper metalergy? — کاپر میٹلرجی میں سلیگ کونسی ہوتی ہے؟ (12)

(A) SiO_2 (B) $FeSiO_3$ (C) CaO (D) $CaSiO_3$

PAPER CODE NUMBER: 3483

2020 (A)

SSC PART-II (10th CLASS)

رول نمبر ________

49

CHEMISTRY GROUP-I — کیمسٹری گروپ - پہلا

TIME ALLOWED: 15 Minutes — وقت = 15 منٹ

OBJECTIVE حصہ معروضی

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. 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) Which compound is tasteless among the following compounds? — درج ذیل کمپاؤنڈز میں سے کونسا بے ذائقہ ہے؟ (1)

(A) Starch سٹارچ (B) Glucose گلوکوز (C) Fructose فرکٹوز (D) Sucrose سکروز

(2) The building blocks of protein are: — پروٹین کے بلڈنگ بلاکس ہیں۔ (2)

(A) Monosaccharides مونوسکرائڈز (B) Fructose فرکٹوز (C) Amino Acids امائنو ایسڈز (D) Glucose گلوکوز

(3) The quantity of Nitrogen in air by Volume is: — ہوا میں والیوم کے لحاظ سے نائٹروجن کی مقدار ہے۔ (3)

(A) 20.94 % (B) 78.09 % (C) 40.45 % (D) 65.90 %

(4) Which salt is used to remove temporary hardness of water? — پانی کی ٹمپریری ہارڈنیس کو کونسا سالٹ ڈال کر ختم کیا جاتا ہے؟ (4)

(A) Lime Stone چونے کا پتھر (B) Sodium bicarbonate سوڈیم بائی کاربونیٹ

(C) Slaked Lime بجھا ہوا چونا (D) Un-slaked Lime اَن بجھا چونا

(5) At what temperature the density of water is maximum? — کس ٹمپریچر پر پانی کی ڈینسٹی زیادہ سے زیادہ ہوتی ہے؟ (5)

(A) 0^oC (B) 100^oC (C) -4^oC (D) 4^oC

(6) Which is the slag of Copper metalergy? — کاپر میٹلرجی میں سلیگ کونسی ہوتی ہے؟ (6)

(A) SiO_2 (B) $FeSiO_3$ (C) CaO (D) $CaSiO_3$

(7) Considering a reversible reaction, which expression represents a reaction at equilibrium? — ریورسیبل ری ایکشن کو سامنے رکھتے ہوئے کون سا ایکسپریشن ری ایکشن کو ایکوی لبریم پر ظاہر کرتا ہے؟ (7)

(A) $Q_C < K_C$ (B) $Q_C = K_C$ (C) $Q_C \neq K_C$ (D) $Q_C > K_C$

(8) The units of molar concentration are: — مولر کنسنٹریشن کے یونٹس ہوتے ہیں۔ (8)

(A) $g\,dm^{-3}$ (B) $mol\,dm^{-3}$ (C) $Kg\,dm^{-3}$ (D) $mol\,dm^2$

(9) Which compound in $1mol/dm^3$ solution has the highest pH value? — کونسا کمپاؤنڈ $1mol/dm^3$ سلوشن میں سب سے زیادہ pH ویلیو رکھتا ہے؟ (9)

(A) Ethanoic acid ایتھانوئک ایسڈ (B) Sodium Chloride سوڈیم کلورائڈ

(C) Sodium hydroxide سوڈیم ہائڈرو آکسائڈ (D) Hydrogen Chloride ہائڈروجن کلورائڈ

(10) Lactic acid is found: — لیکٹک ایسڈ پایا جاتا ہے۔ (10)

(A) Sour milk پھٹا ہوا دودھ (B) Citrus fruits سٹرس پھل (C) Apple Vinegar سیب کا سرکہ (D) Butter مکھن

(11) The chemical formula of Urea is: — یوریا کا کیمیائی فارمولا ہے۔ (11)

(A) $NH_4C\ell$ (B) H_4NCNO (C) HN_2CNH_4 (D) H_2NCONH_2

(12) Ghee is formed by the hydrogenation of oil in the presence of metal: — آئل کی ہائڈروجینیشن سے کس میٹل کی موجودگی میں گھی بنتا ہے؟ (12)

(A) Cu (B) Fe (C) Cd (D) Ni

PAPER CODE NUMBER: 3485	2020 (A) **SSC PART-II (10th CLASS)**	رول نمبر ________ 50

CHEMISTRY GROUP-I — کیمسٹری گروپ - پہلا

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۔ 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. 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) Which salt is used to remove temporary hardness of water? — پانی کی ٹمپریری ہارڈنیس کو کونسا سالٹ ڈال کر ختم کیا جاتا ہے؟

(A) Lime Stone چونے کا پتھر (B) Sodium bicarbonate سوڈیم بائی کاربونیٹ (C) Slaked Lime بجھا ہوا چونا (D) Un-slaked Lime اَن بجھا چونا

(2) At what temperature the density of water is maximum? — کس ٹمپریچر پر پانی کی ڈینسٹی زیادہ سے زیادہ ہوتی ہے؟

(A) 0^oC (B) 100^oC (C) -4^oC (D) 4^oC

(3) Which is the slag of Copper metalergy? — کاپر میٹلرجی میں سلیگ کونسی ہوتی ہے؟

(A) SiO_2 (B) $FeSiO_3$ (C) CaO (D) $CaSiO_3$

(4) Considering a reversible reaction, which expression represents a reaction at equilibrium? — ریورسیبل ری ایکشن کو سامنے رکھتے ہوئے کون سا ایکسپریشن ری ایکشن کو ایکوی لبریم پر ظاہر کرتا ہے؟

(A) $Q_C < K_C$ (B) $Q_C = K_C$ (C) $Q_C \neq K_C$ (D) $Q_C > K_C$

(5) The units of molar concentration are: — مولر کنسنٹریشن کے یونٹس ہوتے ہیں۔

(A) $g\,dm^{-3}$ (B) $mol\,dm^{-3}$ (C) $Kg\,dm^{-3}$ (D) $mol\,dm^2$

(6) Which compound in $1\,mol/dm^3$ solution has the highest pH value? — کونسا کمپاؤنڈ $1\,mol/dm^3$ سلوشن میں سب سے زیادہ pH ویلیو رکھتا ہے؟

(A) Ethanoic acid ایتھانوئک ایسڈ (B) Sodium Chloride سوڈیم کلورائڈ (C) Sodium hydroxide سوڈیم ہائڈروآکسائڈ (D) Hydrogen Chloride ہائڈروجن کلورائڈ

(7) Lactic acid is found: — لیکٹک ایسڈ پایا جاتا ہے۔

(A) Sour milk پھٹا ہوا دودھ (B) Citrus fruits سٹرس پھل (C) Apple Vinegar سیب کا سرکہ (D) Butter مکھن

(8) The chemical formula of Urea is: — یوریا کا کیمیائی فارمولا ہے۔

(A) $NH_4C\ell$ (B) H_4NCNO (C) HN_2CNH_4 (D) H_2NCONH_2

(9) Ghee is formed by the hydrogenation of oil in the presence of metal: — آئل کی ہائڈروجینیشن سے کس میٹل کی موجودگی میں گھی بنتا ہے؟

(A) Cu (B) Fe (C) Cd (D) Ni

(10) Which compound is tasteless among the following compounds ? — درج ذیل کمپاؤنڈز میں سے کونسا بے ذائقہ ہے؟

(A) Starch سٹارچ (B) Glucose گلوکوز (C) Fructose فرکٹوز (D) Sucrose سکروز

(11) The building blocks of protein are: — پروٹین کے بلڈنگ بلاکس ہیں۔

(A) Monosaccharides مونوسکرائڈز (B) Fructose فرکٹوز (C) Amino Acids امائنو ایسڈز (D) Glucose گلوکوز

(12) The quantity of Nitrogen in air by Volume is: — ہوا میں والیوم کے لحاظ سے نائٹروجن کی مقدار ہے۔

(A) 20.94 % (B) 78.09 % (C) 40.45 % (D) 65.90 %

PAPER CODE NUMBER: 3487	2020 (A) **SSC PART-II (10th CLASS)**	رول نمبر ____________

CHEMISTRY GROUP-I کیمسٹری گروپ ۔ پہلا

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۔ 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. 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) Lactic acid is found: لیکٹک ایسڈ پایا جاتا ہے۔ (1)

(A) Sour milk پھٹا ہُوا دودھ (B) Citrus fruits سٹرس پھل (C) Apple Vinegar سیب کا سرکہ (D) Butter مکھن

(2) The chemical formula of Urea is: یوریا کا کیمیائی فارمولا ہے۔ (2)

(A) $NH_4C\ell$ (B) H_4NCNO (C) HN_2CNH_4 (D) H_2NCONH_2

(3) Ghee is formed by the hydrogenation of oil in the presence of metal: آئل کی ہائڈروجینیشن سے کس میٹل کی موجودگی میں گھی بنتا ہے؟ (3)

(A) Cu (B) Fe (C) Cd (D) Ni

(4) Which compound is tasteless among the following compounds? درج ذیل کمپاؤنڈز میں سے کونسا بے ذائقہ ہے؟ (4)

(A) Starch سٹارچ (B) Glucose گلوکوز (C) Fructose فرکٹوز (D) Sucrose سکروز

(5) The building blocks of protein are: پروٹین کے بلڈنگ بلاکس ہیں۔ (5)

(A) Monosaccharides مونوسکرائڈز (B) Fructose فرکٹوز (C) Amino Acids امائنو ایسڈز (D) Glucose گلوکوز

(6) The quantity of Nitrogen in air by Volume is: ہوا میں والیوم کے لحاظ سے نائٹروجن کی مقدار ہے۔ (6)

(A) 20.94 % (B) 78.09 % (C) 40.45 % (D) 65.90 %

(7) Which salt is used to remove temporary hardness of water? پانی کی ٹمپریری ہارڈنیس کو کونسا سالٹ ڈال کر ختم کیا جاتا ہے؟ (7)

(A) Lime Stone چونے کا پتھر (B) Sodium bicarbonate سوڈیم بائی کاربونیٹ

(C) Slaked Lime بجھا ہُوا چونا (D) Un-slaked Lime اَن بجھا چونا

(8) At what temperature the density of water is maximum? کس ٹمپریچر پر پانی کی ڈینسٹی زیادہ سے زیادہ ہوتی ہے؟ (8)

(A) 0^oC (B) 100^oC (C) -4^oC (D) 4^oC

(9) Which is the slag of Copper metalergy? کاپر میٹلرجی میں سلیگ کونسی ہوتی ہے؟ (9)

(A) SiO_2 (B) $FeSiO_3$ (C) CaO (D) $CaSiO_3$

(10) Considering a reversible reaction, which expression represents a reaction at equilibrium? ریورسیبل ری ایکشن کو سامنے رکھتے ہوئے کون سا ایکسپریشن ری ایکشن کو ایکوی لبریم پر ظاہر کرتا ہے؟ (10)

(A) $Q_C < K_C$ (B) $Q_C = K_C$ (C) $Q_C \neq K_C$ (D) $Q_C > K_C$

(11) The units of molar concentration are: مولر کنسنٹریشن کے یونٹس ہوتے ہیں۔ (11)

(A) $g\ dm^{-3}$ (B) $mol\ dm^{-3}$ (C) $Kg\ dm^{-3}$ (D) $mol\ dm^2$

(12) Which compound in $1 mol/dm^3$ solution has the highest pH value? کونسا کمپاؤنڈ $1 mol/dm^3$ سلوشن میں سب سے زیادہ pH ویلیو رکھتا ہے؟ (12)

(A) Ethanoic acid ایتھانوئک ایسڈ (B) Sodium Chloride سوڈیم کلورائڈ

(C) Sodium hydroxide سوڈیم ہائڈروآکسائڈ (D) Hydrogen Chloride ہائڈروجن کلورائڈ

2020 (A)

SSC PART-II (10th CLASS)

رول نمبر ________

CHEMISTRY GROUP-II — کیمسٹری گروپ ۔ دوسرا

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 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) Which types of reactions do not go to completion?
کس قسم کے ری ایکشنز اختتام کو نہیں پہنچتے؟

(ii) What is the relationship between Active mass and Rate of reaction?
ایکٹو ماس اور ری ایکشن کے ریٹ میں کیا تعلق ہے؟

(iii) Drive equilibrium constant expression for synthesis of Ammonia from Nitrogen and Hydrogen.
نائٹروجن اور ہائیڈروجن سے امونیا بننے کے لیے ایکوی لبریم کونسٹنٹ کی ایکسپریشن اخذ کریں۔

(iv) How direction of reaction can be predicted?
ری ایکشن کی سمت کی پیشگوئی کیسے کی جا سکتی ہے؟

(v) What is the difference between Arrhenius base and Bronsted-Lowry base?
آرہینیس بیس اور برونسٹڈ لوری بیس میں کیا فرق ہے؟

(vi) Name an Alkali used in Alkaline batteries.
الکلائین بیٹریوں میں استعمال ہونے والی الکلی کا نام لکھیں۔

(vii) Why pure water is not strong electrolyte?
خالص پانی طاقتور الیکٹرولائٹ کیوں نہیں ہوتا؟

(viii) Differentiate between 'p' and 'pH'.
'p' اور 'pH' میں فرق بیان کیجیے۔

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

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

(i) What is meant by Structural formula? Give an example.
سٹرکچرل فارمولا سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجیے۔

(ii) How is Coal formed?
کوئلہ کیسے بنتا ہے؟

(iii) What are Aromatic compounds? Give an example.
ایرومیٹک کمپاؤنڈز کیا ہوتے ہیں؟ ایک مثال دیجیے۔

(iv) Write two uses of Methane.
میتھین کے دو استعمالات تحریر کیجیے۔

(v) Why are Alkenes reactive?
الکینز (Alkenes) ری ایکٹو کیوں ہیں؟

(vi) Who discovered DNA structure?
DNA سٹرکچر کس نے دریافت کیا؟

(vii) Write two characteristics of Monosaccharides.
مونوسکرائڈز کی دو خصوصیات لکھیے۔

(viii) Why RNA is called a messenger?
RNA میسنجر کیوں کہلاتا ہے؟

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

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

(i) Write down the composition of Atmosphere.
اٹموسفیر کی کمپوزیشن تحریر کریں۔

(ii) What is meant by Primary Pollutants? Give two examples.
پرائمری پلوٹینٹس سے کیا مراد ہے؟ دو مثالیں دیں۔

(iii) Define Greenhouse effect.
گرین ہاؤس افیکٹ کی تعریف کریں۔

(iv) Why the water molecule is polar?
واٹر مالیکیول پولر کیوں ہے؟

(v) How water rises in plants?
پودوں میں پانی کیسے اوپر چڑھتا ہے؟

(vi) Give two uses of Petrol.
پٹرول کے دو استعمالات تحریر کریں۔

(vii) What raw material required for the manufacturing of urea.
یوریا کی تیاری کے لیے ضروری را میٹیریل تحریر کریں۔

(viii) How $NaHCO_3$ is converted into Na_2CO_3?
$NaHCO_3$ کو کیسے Na_2CO_3 میں تبدیل کیا جاتا ہے؟

SECTION-II حصہ دوم

NOTE: Attempt any two questions. 18 = 9 x 2

نوٹ۔ کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

5.(A) What is the importance of equilibrium constant? Explain. 5
5۔(الف) ایکوی لبریم کونسٹنٹ کی اہمیت کیا ہے؟ وضاحت کیجیے۔

(B) Write down two methods of pH measurement of solution. 4
(ب) سلوشن کی pH معلوم کرنے کے دو طریقے تحریر کیجیے۔

6.(A) Write uses of Acetylene. 5
6۔(الف) ایسٹی لین کے استعمالات تحریر کیجیے۔

(B) Describe the types of Vitamins. 4
(ب) وٹامنز کی اقسام بیان کریں۔

7.(A) Write a note on fractional distillation of Petroleum. 5
7۔(الف) پٹرولیم کی فریکشنل ڈسٹلیشن پر نوٹ لکھیے۔

(B) What is Water Pollution? Describe the effects of using polluted water. 4
(ب) واٹر پلوشن کیا ہے؟ پلوٹڈ واٹر کو استعمال کرنے کے اثرات بیان کیجیے۔

PAPER CODE

NUMBER: 3482

2020 (A)

SSC PART-II (10th CLASS)

رول نمبر ____________

53

CHEMISTRY GROUP-II

کیمسٹری گروپ - دوسرا

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۔ 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. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions o n this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1-

(1) For a reaction between $PC\ell_3$ and $C\ell_2$ to form $PC\ell_5$, the units of K_C are:
(1) $PC\ell_3$ 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) $mol\,dm^{+3}$

(2) For the reaction $2A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons 3C_{(g)}$ the expression for equilibrium constant is:
(2) ری ایکشن $2A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons 3C_{(g)}$ کے لیے ایکوی لبریم کونسٹنٹ ایکسپریشن ______ درست ہے۔

(A) $\frac{[2A][B]}{[3C]}$ (B) $\frac{[A]^2[B]}{[C]^3}$ (C) $\frac{[3C]}{[2A][B]}$ (D) $\frac{[C]^3}{[A]^2[B]}$

(3) The conjugate acid of HPO_4^{2-} is:
(3) HPO_4^{2-} کا کانجوگیٹ ایسڈ کونسا ہے؟

(A) PO_4^{3-} (B) $H_2PO_4^{2-}$ (C) $H_2PO_4^{-}$ (D) H_3PO_4

(4) Which one of following is a Lewis base?
(4) مندرجہ ذیل میں کونسی لیوس بیس ہے؟

(A) NH_3 (B) BF_3 (C) H^+ (D) $A\ell C\ell_3$

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

(A) CO, CH_4, O_2 (B) CO, CH_4, CO_2 (C) CO, CH_4, H_2 (D) CO, H_2, CO_2

(6) Dehydration of alcohol can be carried out with:
(6) الکوحل کی ڈی ہائیڈریشن مندرجہ ذیل میں کس کے ساتھ کی جاسکتی ہے؟

(A) $NaOH$ (B) KOH (C) $HC\ell$ (D) H_2SO_4

(7) Which of following is a water soluble vitamin?
(7) مندرجہ ذیل میں کونسا وٹامن پانی میں سولیبل ہوتا ہے؟

(A) Vitamin A وٹامن A (B) Vitamin C وٹامن C (C) Vitamin D وٹامن D (D) Vitamin E وٹامن E

(8) Which of following is tasteless?
(8) مندرجہ ذیل میں کونسا بے ذائقہ ہوتا ہے؟

(A) Starch سٹارچ (B) Glucose گلوکوز (C) Sucrose سکروز (D) Fructose فرکٹوز

(9) Which gas protects the earth's surface from ultraviolet radiations?
(9) کونسی گیس زمین کی سطح کو الٹراوائلٹ ریڈی ایشنز سے محفوظ رکھتی ہے؟

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

(10) Specific Heat Capacity of Water is:
(10) پانی کی مخصوص ہیٹ کپیسٹی ہوتی ہے؟

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

(11) Which ion does not cause Hardness in Water?
(11) کونسا آئن واٹر ہارڈنیس کی وجہ نہیں بنتا؟

(A) Ca^{2+} (B) Na^+ (C) Mg^{2+} (D) All these یہ تمام

(12) Matte is a mixture of:
(12) میٹ (Matte) مکسچر ہے۔

(A) $FeS + CuS$ (B) $Cu_2O + FeO$ (C) $Cu_2S + FeS$ (D) $CuS + FeO$

PAPER CODE NUMBER: 3484

2020 (A)

SSC PART-II (10th CLASS)

رول نمبر ______

54

CHEMISTRY GROUP-II

کیمسٹری 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 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. 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) Which of following is tasteless? مندرجہ ذیل میں کونسا بے ذائقہ ہوتا ہے؟

(A) Starch سٹارچ (B) Glucose گلوکوز (C) Sucrose سکروز (D) Fructose فرکٹوز

(2) Which gas protects the earth's surface from ultraviolet radiations? کونسی گیس زمین کی سطح کو الٹرا وائلٹ ریڈی ایشنز سے محفوظ رکھتی ہے؟

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

(3) Specific Heat Capacity of Water is: پانی کی مخصوص ہیٹ کپیسٹی ہوتی ہے؟

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

(4) Which ion does not cause Hardness in Water? کونسا آئن واٹر ہارڈنیس کی وجہ نہیں بنتا؟

(A) Ca^{2+} (B) Na^{+} (C) Mg^{2+} (D) All these یہ تمام

(5) Matte is a mixture of: میٹ (Matte) مکسچر ہے۔

(A) $FeS + CuS$ (B) $Cu_2O + FeO$ (C) $Cu_2S + FeS$ (D) $CuS + FeO$

(6) 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 ریکشن میں K_C کے یونٹس ہیں۔

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

(7) For the reaction $2A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons 3C_{(g)}$ the expression for equilibrium constant is: ری ایکشن $2A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons 3C_{(g)}$ کے لیے ایکوی لبریم کونسٹنٹ ایکسپریشن ______ درست ہے۔

(A) $\frac{[2A][B]}{[3C]}$ (B) $\frac{[A]^2[B]}{[C]^3}$ (C) $\frac{[3C]}{[2A][B]}$ (D) $\frac{[C]^3}{[A]^2[B]}$

(8) The conjugate acid of HPO_4^{2-} is: HPO_4^{2-} کا کانجوگیٹ ایسڈ کونسا ہے؟

(A) PO_4^{3-} (B) $H_2PO_4^{2-}$ (C) $H_2PO_4^{-}$ (D) H_3PO_4

(9) Which one of following is a Lewis base? مندرجہ ذیل میں کونسی لیوس بیس ہے؟

(A) NH_3 (B) BF_3 (C) H^{+} (D) $A\ell C\ell_3$

(10) Coal gas is a mixture of: کول گیس مکسچر ہے۔

(A) CO, CH_4, O_2 (B) CO, CH_4, CO_2 (C) CO, CH_4, H_2 (D) CO, H_2, CO_2

(11) Dehydration of alcohol can be carried out with: الکوحل کی ڈی ہائیڈریشن مندرجہ ذیل میں کس کے ساتھ کی جا سکتی ہے؟

(A) $NaOH$ (B) KOH (C) $HC\ell$ (D) H_2SO_4

(12) Which of following is a water soluble vitamin? مندرجہ ذیل میں کونسا وٹامن پانی میں سولیبل ہوتا ہے؟

(A) Vitamin A وٹامن A (B) Vitamin C وٹامن C (C) Vitamin D وٹامن D (D) Vitamin E وٹامن E

PAPER CODE NUMBER: 3486

2020 (A)

SSC PART-II (10th CLASS)

رول نمبر __________

CHEMISTRY GROUP-II

کیمسٹری گروپ ۔ دوسرا

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۔ 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. 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) Which one of following is a Lewis base? — مندرجہ ذیل میں کونسی لیوس بیس ہے؟

(A) NH_3 (B) BF_3 (C) H^+ (D) $AlCl_3$

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

(A) CO, CH_4, O_2 (B) CO, CH_4, CO_2 (C) CO, CH_4, H_2 (D) CO, H_2, CO_2

(3) Dehydration of alcohol can be carried out with: — الکوحلوں کی ڈی ہائڈریشن مندرجہ ذیل میں کس کے ساتھ کی جا سکتی ہے؟

(A) $NaOH$ (B) KOH (C) HCl (D) H_2SO_4

(4) Which of following is a water soluble vitamin? — مندرجہ ذیل میں کونسا وٹامن پانی میں سولیبل ہوتا ہے؟

(A) Vitamin A وٹامن A (B) Vitamin C وٹامن C (C) Vitamin D وٹامن D (D) Vitamin E وٹامن E

(5) Which of following is tasteless? — مندرجہ ذیل میں کونسا بے ذائقہ ہوتا ہے؟

(A) Starch سٹارچ (B) Glucose گلوکوز (C) Sucrose سکروز (D) Fructose فرکٹوز

(6) Which gas protects the earth's surface from ultraviolet radiations? — کونسی گیس زمین کی سطح کو الٹراوائلٹ ریڈی ایشنز سے محفوظ رکھتی ہے؟

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

(7) Specific Heat Capacity of Water is: — پانی کی مخصوص ہیٹ کپیسٹی ہوتی ہے؟

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

(8) Which ion does not cause Hardness in Water? — کونسا آئن واٹر ہارڈنیس کی وجہ نہیں بنتا؟

(A) Ca^{2+} (B) Na^+ (C) Mg^{2+} (D) All these یہ تمام

(9) Matte is a mixture of: — میٹے (Matte) مکسچر ہے۔

(A) $FeS + CuS$ (B) $Cu_2O + FeO$ (C) $Cu_2S + FeS$ (D) $CuS + FeO$

(10) 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 ریکشن میں K_C کے یونٹس ہیں۔

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

(11) For the reaction $2A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons 3C_{(g)}$ the expression for equilibrium constant is: — ری ایکشن $2A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons 3C_{(g)}$ کے لیے ایکوی لبریم کونسٹنٹ ایکسپریشن ______ درست ہے۔

(A) $\frac{[2A][B]}{[3C]}$ (B) $\frac{[A]^2[B]}{[C]^3}$ (C) $\frac{[3C]}{[2A][B]}$ (D) $\frac{[C]^3}{[A]^2[B]}$

(12) The conjugate acid of HPO_4^{2-} is: — HPO_4^{2-} کا کانجوگیٹ ایسڈ کونسا ہے؟

(A) PO_4^{3-} (B) $H_2PO_4^{2-}$ (C) $H_2PO_4^-$ (D) H_3PO_4

PAPER CODE NUMBER: 3488

2020 (A)

SSC PART-II (10th CLASS)

رول نمبر ______________

CHEMISTRY GROUP-II

کیمسٹری گروپ دوسرا

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۔ 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. 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) Which ion does not cause Hardness in Water? — کونسا آئن واٹر ہارڈنیس کی وجہ نہیں بنتا؟

(A) Ca^{2+} (B) Na^{+} (C) Mg^{2+} (D) All these یہ تمام

(2) Matte is a mixture of: — میٹ (Matte) مکسچر ہے۔

(A) $FeS + CuS$ (B) $Cu_2O + FeO$ (C) $Cu_2S + FeS$ (D) $CuS + FeO$

(3) 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 ریکشن میں K_C کے یونٹس ہیں۔

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

(4) For the reaction $2A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons 3C_{(g)}$ the expression for equilibrium constant is: — ری ایکشن $2A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons 3C_{(g)}$ کے لیے ایکوی لبریم کونسٹنٹ ایکسپریشن ______ درست ہے۔

(A) $\frac{[2A][B]}{[3C]}$ (B) $\frac{[A]^2[B]}{[C]^3}$ (C) $\frac{[3C]}{[2A][B]}$ (D) $\frac{[C]^3}{[A]^2[B]}$

(5) The conjugate acid of HPO_4^{2-} is: — HPO_4^{2-} کا کانجوگیٹ ایسڈ کونسا ہے؟

(A) PO_4^{3-} (B) $H_2PO_4^{2-}$ (C) $H_2PO_4^{-}$ (D) H_3PO_4

(6) Which one of following is a Lewis base? — مندرجہ ذیل میں کونسی لیوس بیس ہے؟

(A) NH_3 (B) BF_3 (C) H^{+} (D) $A\ell C\ell_3$

(7) Coal gas is a mixture of: — کول گیس مکسچر ہے۔

(A) CO, CH_4, O_2 (B) CO, CH_4, CO_2 (C) CO, CH_4, H_2 (D) CO, H_2, CO_2

(8) Dehydration of alcohol can be carried out with: — الکوحل کی ڈی ہائیڈریشن مندرجہ ذیل میں کس کے ساتھ کی جاسکتی ہے؟

(A) $NaOH$ (B) KOH (C) $HC\ell$ (D) H_2SO_4

(9) Which of following is a water soluble vitamin? — مندرجہ ذیل میں کونسا وٹامن پانی میں سولیبل ہوتا ہے؟

(A) Vitamin A وٹامن A (B) Vitamin C وٹامن C (C) Vitamin D وٹامن D (D) Vitamin E وٹامن E

(10) Which of following is tasteless? — مندرجہ ذیل میں کونسا بے ذائقہ ہوتا ہے؟

(A) Starch سٹارچ (B) Glucose گلوکوز (C) Sucrose سکروز (D) Fructose فرکٹوز

(11) Which gas protects the earth's surface from ultraviolet radiations? — کونسی گیس زمین کی سطح کو الٹراوائلٹ ریڈی ایشنز سے محفوظ رکھتی ہے؟

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

(12) Specific Heat Capacity of Water is: — پانی کی مخصوص ہیٹ کپیسٹی ہوتی ہے؟

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