

Paper Code

Number: 3487

2023 (1st-A)
SSC PART-II (10th Class)

رول نمبر

کیمسٹری (گروپ پہلا)

CHEMISTRY (GROUP-I)

TIME ALLOWED: 15 Minutes

MIN-1-23

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12

OBJECTIVE

کل نمبر = 12

نوٹ: ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C، D اور D دیے گئے ہیں۔ جواب کا پتہ لکھ کر درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ و دائرہ خارجہ سے بھر دیجیے۔
ایک سے زیادہ دائرہ کو بھرنے یا کٹ کر پر کر کے کی صورت میں نہ کوئی جواب ملے گا۔ دائروں کو بھرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ چند 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. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

سوال نمبر 1-

Q.No.1

(1) Which one of the following species is not amphoteric?

(A) H_2O (B) HS^- (C) HCO_3^- (D) SO_4^{2-} (2) The conjugate acid of HPO_4^{2-} is:(A) PO_4^{3-} (B) $H_2PO_4^-$ (C) $H_2PO_4^-$ (D) H_3PO_4

(3) General formula of Alkyl radical is:

(A) C_nH_{2n+2} (B) C_nH_{2n-2} (C) C_nH_{2n+1} (D) C_nH_{2n}

(4) Oxidation of Alkenes produce:

(A) Glyoxal گھائی آکس

(B) Glycol گھائی کول

(C) Oxalic Acid آکزالک ایسڈ

(D) Formic Acid فارمک ایسڈ

(5) Deficiency of vitamin "D" causes:

(A) Rickets سونے کی بیماری

(B) Scurvy سقری

(D) Night blindness نائٹ بلائنڈنس

(6) Which gas protects the Earth's surface from ultraviolet radiations?

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

(7) Iron and steel structures are damaged by:

(A) Carbon monoxide کاربن مونو آکسائیڈ

(B) Sulphur dioxide سلفور ڈائی آکسائیڈ

(C) Methane میتھین

(D) Carbon dioxide کاربن ڈائی آکسائیڈ

(8) A disease that causes bone and tooth damage is:

(A) Fluorosis فلوروسس

(B) Hepatitis ہیپاٹائٹس

(C) Cholera ایبہ

(D) Jaundice یرقان

(9) Temporary hardness is because of:

(A) $CaCO_3$ (B) $Ca(HCO_3)_2$ (C) $MgCO_3$ (D) $MgSO_4$ (10) When $NaHCO_3$ is heated, it forms:(A) CO_2 (B) $Ca(OH)_2$ (C) $CaCO_3$ (D) CaO

(11) Formula of urea is:

(A) NH_2COONH_4 (B) NH_2COONH_2 (C) NH_2CONH_4 (D) NH_2CONH_2 (12) 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) $mol\ dm^3$ 22(Obj)(☆☆☆☆)-2023(1st-A)-65000 (MULTAN)

CHEMISTRY (GROUP-I)

TIME ALLOWED: 1.45 Hours

MAXIMUM MARKS: 48

MITN-1-23

SUBJECTIVE

NOTE: Write same question number and its parts number on answer book, as given in the question paper.

SECTION-I

10 = 2 × 5

2. Attempt any five parts.

- A solution of HCl is $10^{-2} M$. What is its pH value?
- Define Complex Salt with example.
- Write the formula of Sodium Tetraborate. Describe one use.
- If $Q_C < K_C$. Then what will happen?
- Why reversible reactions never completed?
- Who prepared acetic acid in Laboratory? Also write the year in which he prepared.
- What are the reasons for the formation of millions of organic compounds?
- Define Homologous Series.

- سوال نمبر 2۔ کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔
(i) HCl کا سلوشن $10^{-2} M$ ہے۔ اس کی pH معلوم کریں۔
- (ii) کمپلکس سالٹ کی تعریف کریں۔ مثال دیں۔
- (iii) سوڈیم ٹیٹرابوریٹ کا فارمولا لکھیں۔ ایک استعمال بیان کریں۔
- (iv) اگر $Q_C < K_C$ ہے تو کیا ہوگا؟
- (v) ریورسیبل ریکشنز کیلئے کیوں نہیں پہنچتے؟
- (vi) ایسیٹک اسید کی تیاری میں کس سال نے کام کیا؟
- (vii) لاکھوں کی تعداد میں آگنیک کپائڈز بننے کی وجہ کیا ہے؟
- (viii) ہومولوجس سیریز کی تعریف کریں۔

3. Attempt any five parts.

- Define Arrhenius concept of acid.
- How will you justify salts are neutral compounds?
- Write two properties of salts.
- What are amino acids?
- What is the significance of Vitamins?
- What is the difference between biodegradable and non-biodegradable substances?
- Write two uses of diesel oil.
- What is the function of fertilizers?

10 = 2 × 5

- سوال نمبر 3۔ کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔
(i) آرنیسنس کے نقطہ نظر پر اسید کی تعریف کیجیے۔
- (ii) سالٹس کی تین خاصیتوں کی وضاحت کریں۔
- (iii) سالٹس کی دو خصوصیات لکھیے۔
- (iv) امائنو اسیدز کیا ہوتے ہیں؟
- (v) وٹامنز کی اہمیت کیا ہے؟
- (vi) بائیوڈیزل کی تیاری میں اور تان یا بیوڈیزل گریڈ اینڈ اینڈ کیلئے کیا فرق ہے؟
- (vii) ڈیزل کے دو استعمالات لکھیں۔
- (viii) فرٹیلائزرز کا کیا کام ہے؟

4. Attempt any five parts.

- Differentiate between pollutants and contaminants.
- Write down composition of dry air.
- CO_2 is responsible for heating up atmosphere, how?
- What is Ozone and Ozone hole?
- What is the principle of Solvay's process?
- Write down two uses of Kerosene oil.
- Write any two raw materials for Solvay's process.
- Define metallurgy.

10 = 2 × 5

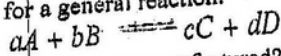
- سوال نمبر 4۔ کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔
(i) پولیوٹنٹس اور کنٹامیننٹس میں فرق بیان کیجیے۔
- (ii) خشک ہوائی پوزیشن لکھیے۔
- (iii) CO_2 جو مٹیٹر کو گرم کرنے کا باعث کیوں بنتی ہے؟
- (iv) اوزون اور اوزون ہول کیا ہے؟
- (v) سالٹس کی دو خصوصیات لکھیے۔
- (vi) کیرو سین آئل کے دو استعمالات لکھیے۔
- (vii) سالٹس کی دو خصوصیات لکھیے۔
- (viii) میٹلرگی کی تعریف کیجیے۔

SECTION-II

18 = 2 × 9

NOTE: Attempt any two questions.

- How hardness in water is caused? Write disadvantages of hard water.
- State Law of Mass Action. Derive equilibrium constant expression for a general reaction.



- How is urea manufactured? Explain showing the flow sheet diagram.
- Write two methods for the preparation of Alkynes.

- What are Salts? Explain with examples how soluble salts are prepared.

- نوٹ: کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔
(الف) پانی میں ہارڈنس کیسے پیدا ہوتا ہے؟ ہارڈ واٹر کے نقصانات تحریر کیجیے۔
(ب) لاو آف ماس ایکشن کی تعریف بیان کیجیے۔ تعادل کے لیے ایکوی لبریم کانسٹنٹ ایکسپریشن اخذ کیجیے۔
$$aA + bB \rightleftharpoons cC + dD$$

1 + 3
- یوریا کی تیاری کا طریقہ بیان کیجیے؟ فلو شیٹ ڈیاگرام سے وضاحت کیجیے۔
(الف) الکائین کی تیاری کے دو طریقے تحریر کیجیے۔
(ب) 3 + 2
- سولٹس کیا ہیں؟ مثالوں سے وضاحت کریں۔
(الف) سولٹس کی تیاری کے دو طریقے تحریر کیجیے۔
(ب) 2 + 2
- سولٹس کی تیاری کے دو طریقے تحریر کیجیے۔
(الف) سولٹس کی تیاری کے دو طریقے تحریر کیجیے۔
(ب) 1 + 4