



Roll No. [Redacted] امیدوار خود پر کرے

(For all sessions)

Paper Code 7 4 8 1

گروپ-1

رہنما-41-21

کیمسٹری (معروضی)

Chemistry (Objective Type)

Marks: 12

وقت: 15 منٹ Time: 15 Minutes

نمبر: 12

نوٹ: تمام سوالات کے جوابات دی گئی معروضی جزائی کا پی پر لکھیں ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C, D دیے گئے ہیں، جس جواب کو آپ درست سمجھیں، جوابی کا پی پر اس سوال نمبر کے سامنے A, B, C یا D کے دائروں میں سے متعلقہ دائرے کو مار کر یا پیچن کی سیاہی سے بھر دیں۔

NOTE: Write answers to the questions on objective answer sheet provided. Four possible answers A, B, C & D to each question are given. Which answer you consider correct, fill the corresponding circle A, B, C or D given in front of each question with Marker or pen ink on the answer sheet provided.

- 1.1. Nitrogen and Hydrogen were reacted together to make ammonia. What will be present in the equilibrium mixture?
- $$N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$$
- (A) NH₃ only صرف امونیا
(B) N₂, H₂ and NH₃ NH₃ اور N₂, H₂
(C) N₂ and H₂ only صرف H₂ اور N₂
(D) H₂ only صرف H₂
2. 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
3. Acetic acid is used for:
- (A) flavouring the food ذراک کو خوش ذائقہ بنانے کیلئے
(B) making explosive دھماکہ خیز مواد بنانے کیلئے
(C) etching designs نقش و نگار بنانے کیلئے
(D) Cleaning metals دھاتوں کی صفائی کیلئے
4. In which of the following groups oxygen is attached on both sides with carbon atoms?
- (A) Ketone کیٹون (B) Ether ایٹر
(C) Aldehyde ایلڈی ہائیڈر (D) Esters ایسٹرز
5. The end product of oxidation of acetylene is:
- (A) Oxalic acid آگزاک ایسڈ
(B) Glycol گلائیکول
(C) glyoxal گائی آکسل
(D) None of these ان میں سے کوئی بھی نہیں
6. Substitution reaction is the characteristics of:
- (A) alkanes آلکیٹنز
(B) alkenes آلکیٹنز
(C) alkynes آلکائنز
(D) None of these ان میں سے کوئی بھی نہیں
7. When glucose and fructose combine they produce:
- (A) Starch سٹارچ
(B) Cellulose سیلولوز
(C) None of these ان میں سے کوئی بھی نہیں
(D) Sucrose سکروز
8. Infra red radiations emitted by the earth are absorbed by:
- (A) CO₂ and H₂O (B) N₂ and O₂
(C) CO₂ and N₂ (D) O₂ and CO₂
9. About 99% atmosphere's mass lies within:
- (A) 30 Kilometre 30 کلومیٹر
(B) 35 Kilometre 35 کلومیٹر
(C) 15 Kilometre 15 کلومیٹر
(D) 11 Kilometre 11 کلومیٹر
10. Rapid growth of algae in water bodies is because of detergent having:
- (A) Carbonate salts کاربونیٹ سالتس
(B) Sulphonic acid salts سلفونک ایسڈ سالتس
(C) Sulphate salts سلفیٹ سالتس
(D) Phosphate salts فاسفیٹ سالتس
11. Matte is a mixture of:
- (A) FeS and CuS (B) Cu₂O and FeO
(C) Cu₂S and FeS (D) CuS and FeO
12. Formula of urea is:
- (A) NH₂COONH₄ (B) NH₂COONH₂
(C) NH₂CONH₄ (D) NH₂CONH₂

کیمسٹری (انشائیہ)

گروپ I

حصہ اول RW P-G-21

وقت: 1:45 گھنٹے

کل نمبر: 48

10=5x2

2- درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھیے۔

- ایسڈک اور بیسیک ریڈیکل کیا ہیں؟
- لی ایچ کے دو استعمالات بیان کریں۔
- ایکٹو ماس کیا ہے؟ اس کے پونٹ بھی لکھیں۔
- ڈائنامک ایکوی لبریم کیسے قائم ہوتا ہے؟
- H_2SO_4 کے دو استعمالات لکھیے۔
- سائیکلک کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔

10=5x2

3- درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھیے۔

- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔

10=5x2

4- درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھیے۔

- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔
- ایسڈ کپاؤنڈز کی تعریف اور ان کی اقسام بیان کریں۔

18=2x9

حصہ دوم

نوٹ: درج ذیل میں سے کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کریں۔

- الف) پانی کی آٹو آئیونائزیشن (auto-ionization) کیا ہے؟ اس کو پانی کی pH مقرر کرنے کیلئے کیسے استعمال کیا جاتا ہے؟
- ب) الکائینز (alkynes) کی تیاری پر نوٹ لکھیے۔
- الف) آرمینک کپاؤنڈز کی تعریف اور اس کے فارمولے کی چار اقسام لکھیے۔
- ب) پولی سکرائیڈز کیا ہیں؟ ان کی خصوصیات بیان کیجئے۔
- الف) ہوا کے پلٹینس کی تعریف کریں۔ پلٹینس کی اقسام کی تفصیل لکھیے۔
- ب) ایگریکلچرل پلٹینس کیا ہیں؟ ان کے دہرے اثرات کیا ہیں؟

Chemistry (Essay Type)

Group-I

(For all sessions)

Time: 1:45 Hours

Section-I

Total Marks: 48

2- Write short answers of any five part from the following.

2x5=10

- What are acidic and basic radical?
- Describe two uses of pH.
- What is active mass, Also write its units.
- How is Dynamic equilibrium established?
- Write down two uses of H_2SO_4 ?
- Define cyclic compound and Describe their types.
- What are amines? Give an example.
- Derive equilibrium constant expression for the synthesis of ammonia from nitrogen and Hydrogen?

3- Write short answers of any five part from the following.

2x5=10

- How is reduction of alkyl halides carried out?
- Define hydrocarbons.
- Give two physical properties of alkanes.
- Give structural formula of Fructose.
- Define Proteins.
- Name different layers of atmosphere.
- How does acid rain increase the acidity of soil?
- Give two sources of CO_2 .

4- Write short answers of any five part from the following.

2x5=10

- Give two characteristics of disease dysentery.
- What are industrial effluents? Give an example.
- How oxygen depletes in polluted water?
- How are the heavy metals toxic for human beings?
- What is frothfloatation process?
- What is Blister copper? How is it further purified?
- How is granulation of Urea done?
- How is ammonia recovered during Solvey's process? Give chemical reaction.

Section -II

9x2=18

Note: Answer any two questions from the following.

- What is auto-ionization of water? How is it used to establish the pH of water? 05
- Write a note on preparation of alkynes. 04
- Define Organic Compounds and write four types of its formulae. 05
- What are polysaccharides? Give their properties. 04
- Define air pollutants. Write the types of pollutants in detail. 05
- What are agricultural effluents? What are their dual effects? 04

30-10-A----

R



Roll No. _____

میدوار خود پر کرے

(For all sessions)

Paper Code

7

4

8

2

گروپ-II-رک

Chemistry (Objective Type)

RWP-92-21

کیمیستری (معروضی)

Marks: 12

Time: 15 Minutes وقت 15 منٹ

نمبر: 12

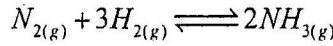
نوٹ: تمام سوالات کے جوابات دی گئی معروضی جوابی کاپی پر لکھیے ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C, D دیے گئے ہیں، جس جواب کو آپ درست سمجھیں، جوابی کاپی پر اس سوال نمبر کے سامنے جزو A, B, C یا D کے دائروں میں سے متعلقہ دائرے کو مار کر یا چین کی سیاہی سے بھر دیں۔

NOTE: Write answers to the questions on objective answer sheet provided. Four possible answers A, B, C & D to each question are given. Which answer you consider correct, fill the corresponding circle A, B, C or D given in front of each question with Marker or pen ink on the answer sheet provided.

1.1. Equilibrium constant expression:

1.1. دیئے گئے ری ایکشن کیلئے ایکوی لیبریم کونسٹنٹ

for the given reaction Kc is:



ایکسپریشن Kc ہے:

(A) $\frac{[N_2][3H_2]}{2NH_3}$

(B) $\frac{2NH_3}{[N_2][3H_2]}$

(C) $\frac{[NH_3]^2}{[N_2][H_2]^3}$

(D) $\frac{[N_2][H_2]^3}{[NH_3]^2}$

2. When a system is at equilibrium state:

2. جب ایک سسٹم ایکوی لیبریم کی حالت میں ہوتا ہے تو:

(A) Concentration of reactants and products become equal

ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس کی کنسنٹریشن برابر ہوجاتی ہے

(B) The opposing reactions stop

مخالف ری ایکشنز رک جاتے ہیں

(C) Rate of reverse reactions become very low

ریورس ری ایکشنز کا ریٹ بہت کم ہوجاتا ہے

(D) Rate of forward and reverse reactions become equal

فارورڈ اور ریورس ری ایکشنز کا ریٹ برابر ہوجاتا ہے

3. Lewis acid-base concept have the following characteristics except? ان میں سے کون سی خصوصیت لیوس ایسڈ بیس کی نہیں ہے؟

(A) Formation of an adduct

اڈکٹ کا بننا

(B) Formation of coordinate covalent bond

کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ کا بننا

(C) Donation and acceptance of electron pair

ایلیکٹرون دینا اور قبول کرنا

(D) Donation and acceptance of proton

پروٹان دینا اور قبول کرنا

4. Which one of the following compounds is an aldehyde?

4. مندرجہ ذیل میں سے کون سا کمپاؤنڈ ایلڈی ہائڈ ہے؟

(A) CH₃CH₂OH(B) CH₃COOH(C) CH₃CHO(D) CH₃COCH₃

5. The end product of oxidation of acetylene is:

5. اسیٹیلین (Acetylene) کی آکسائیڈیشن کا آخری پروڈکٹ ہے:

(A) Oxalic acid

(B) Glycol

(C) Glyoxal

(D) Alcohol

6. Substitution reaction is the characteristics of:

6. تبادلی (Substitution) کاری ایکشن درج ذیل میں سے کس کی خصوصیت ہے:

(A) Alkanes

(B) Alkenes

(C) Alkynes

(D) None

7. Thousands of aminoacids polymerize to form:

7. ہزاروں امائنو ایسڈز پولیمرائز ہو کر بناتے ہیں:

(A) Vitamins

(B) Proteins

(C) Lipids

(D) Carbohydrates

8. Normally rainwater is weakly acidic because of _____ gas:

8. عام طور پر بارش کا پانی _____ گیس کی وجہ سے کم ایسڈک ہوتا ہے:

(A) SO₃(B) CO₂(C) SO₂(D) NO₂

9. Ozone is beneficial for us because it absorbs:

9. اوزون ہمارے لیے مفید ہے کیونکہ یہ _____ کو جذب کرتی ہے:

(A) infrared radiations

(B) ultraviolet radiations

(C) chlorofluoro carbons

(D) air pollutants

10. Which gas is used to destroy harmful bacteria in water?

10. پانی میں موجود نقصان دہ بیکٹیریا ختم کرنے کیلئے کون سی گیس استعمال کی جاتی ہے؟

(A) Iodine

(B) Chlorine

(C) Fluorine

(D) Bromine

11. In Solvay's process slaked lime is used to:

11. سالوے پروسیس میں بجھے ہوئے چوڑے کو استعمال کیا جاتا ہے:

(A) Recover ammonia

(B) Prepare quicklime

(C) Prepare CO₂(D) Form Na₂CO₃12. When NaHCO₃ is heated it forms:12. جب NaHCO₃ کو گرم کیا جاتا ہے تو یہ بن جاتا ہے:(A) Ca(OH)₂

(B) CaO

(C) CaCO₃(D) CO_{2(g)}

R

Roll No. _____

(For all sessions)

گروپ-II
حصہ اول

RWP-62-21

کیمسٹری (انشائیہ)

وقت: 1:45 گھنٹے

کل نمبر: 48

10=5x2

- 2- درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھیے۔
- ایٹمی لبریم کانسٹنٹ کی تعریف کیجیے۔
 - ہومولوگس سیریز کی دو خصوصیات لکھیے۔
 - یورینیم کی ایکٹو ڈیٹریٹ کی دو خصوصیات بیان کیجیے۔
 - BF₃ لیوس ایسڈ کی طرح کیوں کام کرتا ہے؟
 - n-بیوٹین کے مختلف ریڈیٹنگ لکھیے۔
 - ایٹمیوٹیک کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔
 - فریڈلینڈ کی تیار میں استعمال ہونے والے دو ایسڈز کے نام لکھیے۔
 - دے گے ری ایکشن کیلئے ایٹمی لبریم کانسٹنٹ کی ایکسپریشن لکھیے۔

10=5x2

- 3- درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھیے۔
- الکینز (alkanes) کی دو طبی خصوصیات لکھیے۔
 - سٹریٹو سفیر کی دو خصوصیات تحریر کیجیے۔
 - پلوٹنٹ کی تعریف کریں۔
 - دو طبی ایسڈز کے نام اور ان کے فارمولے لکھیے۔
 - پروٹینز کی بنی ہیں؟
 - alkanes کی ہائیڈروجنیشن کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟ مثال لکھیے۔
 - ایٹھین (ethene) کی KMnO₄ سے آکسائیڈیشن کی کیمیائی مساوات لکھیے۔

10=5x2

- 4- درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھیے۔
- ہیڈر کیا ہے؟
 - سالوے پروڈیس کا اصول کیا ہے؟
 - سالوے پروڈیس میں CO₂ کیسے تیار کی جاتی ہے؟
 - نان بائیوڈی گریٹو ایبل اشیاء کا کیا مطلب ہے؟
 - گینگ کی تعریف کریں۔
 - یوریا کے کوئی دو استعمالات تحریر کریں۔
 - ڈیٹریٹس کے استعمال میں دن بدن اضافہ کیوں ہو رہا ہے؟
 - انڈسٹریز میں صفائی کیلئے استعمال ہونے والا پانی کیسے پلوٹن کا سبب بنتا ہے؟

18=2x9

حصہ دوم

نوٹ: درج ذیل میں سے کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کریں۔

05

5. (الف) برومڈ - لوری تصور کے مطابق ایسڈ اور بیس کی تعریف کیجیے اور مثال سے وضاحت کیجیے کہ پانی ایک ایٹمیوٹیک مرکب ہے۔

04

(ب) الکینز Alkanes کی تیار کی کے دو طریقے لکھیے اور وضاحت کیجیے۔

05

6. (الف) فنکشنل گروپ کی تعریف کریں۔ مندرجہ ذیل کے فنکشنل گروپس تحریر کیجیے۔

04

- الکولک گروپ۔
- ایٹریٹج (ii) ایٹریٹج (iii) ایڈی ہائڈر گروپ (iv) کارباکسل گروپ۔
- کاربو ہائڈریٹس کیا ہیں؟ مونوسکرائڈز کیسے بنتے ہیں؟ مونوسکرائڈز کی خصوصیات لکھیے۔

04+05

7. (الف) ایسڈز کی تعریف کریں اور ایسڈز کے اثرات لکھیے۔ (ب) واٹر پلوٹن کے چار اثرات لکھیے۔

Chemistry (Essay Type)

Group-II

(For all sessions)

Total Marks: 48

Time: 1:45 Hours

Section-I

2- Write short answers of any five part from the following.

2x5=10

- Define equilibrium constant.
- Write two characteristics of homologous series.
- Give two characteristics of reversible reactions.
- Why BF₃ behave as a lewis acid?
- Write down different radicals of n-butane.
- Define amphoteric and give an example.
- Name two acids used in the manufacture of fertilizers.

viii. Write equilibrium constant expression for given reaction. $H_{2(g)} + I_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{(g)}$

3- Write short answers of any five part from the following.

2x5=10

- Write two physical properties of alkanes.
- Give two characteristics of stratosphere.
- Define Pollutants.
- Write names of two fatty acids with their formulae.
- How are proteins formed?
- How is ozone layer being depleted by chlorofluorocarbons?
- What do you know about hydrogenation of alkanes? Give an example.
- Write chemical equation of oxidation of ethene with KMnO₄.

4- Write short answers of any five part from the following.

2x5=10

- What is cholera?
- What is the principle of Solvay's process?
- How is CO₂ prepared for Solvay's process?
- What is meant by non-biodegradable substances?
- Define Gangue.
- Write any two uses of Urea.
- Why is the use of detergents increasing day by day?
- How does water used as a cleaning agent in industries, cause pollution?

Section - II

9x2=18

Note: Answer any two questions from the following.

- (a) Define an acid and a base according to Bronsted-Lowry concept and Justify with an example that water is an amphoteric compound. 05
- (b) Write two methods to prepare Alkane and explain it. 04
- (a) Define functional group. Write functional groups of the following. 05
- (i) Alcoholic group (ii) Ether Linkage (iii) Aldehydic group (iv) Carboxyl group
- (b) What are carbohydrates? How are monosaccharides prepared? Give characteristics of monosaccharides. 04
- (a) Define acid rain and write effects of acid rain. (b) Write four effects of water pollution. 05+04