

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 کا 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 ہو گا۔

1. 1 - When NaHCO_3 is heated it forms
- 1 - جب NaHCO_3 کو گرم کیا جاتا ہے تو یہ بن جاتا ہے۔
- CaO (D) CaCO₃ (C) Ca(OH)₂ (B) CO₂ (A)
- 2 - Concentration is a
- 2 - کنسنٹریشن ہے۔
- separating technique (B) separating technique (B) mixing technique (A)
- cooling technique (D) cooling technique (D) boiling technique (C)
- 3 - Which one of the following diseases causes liver inflammation?
- 3 - مندرجہ ذیل میں سے کوئی بیماری جگر کی سوزش کا سبب بنتی ہے؟
- hepatitis (D) hepatitis (D) cholera (C) fluorosis (B) typhoid (A)
- 4 - Ozone is beneficial for us as it
- 4 - اوزون ہمارے لئے مفید ہے کیونکہ یہ
- absorbs infrared radiations (A) absorbs infrared radiations (A) the infrared rays of the sun attract to it
- absorbs ultraviolet radiations (B) absorbs ultraviolet radiations (B) the ultraviolet rays of the sun attract to it
- absorbs chlorofluoro carbons (C) absorbs chlorofluoro carbons (C) the chlorofluoro carbons attract to it
- absorbs air pollutants (D) absorbs air pollutants (D) the air pollutants attract to it
- 5 - About 99% atmosphere's mass lies within
- 5 - اٹموسفیر ماس کا تقریباً 99 فیصد کس میں موجود ہے؟
- 35 kilometre (B) 35 kilometre (B) 30 kilometre (A)
- 12 kilometre (D) 12 kilometre (D) 15 kilometre (C)
- 6 - Which one of the following is tasteless?
- 6 - مندرجہ ذیل میں سے کونسا بے ذائقہ ہے؟
- sucrose (D) sucrose (D) fructose (C) glucose (B) starch (A)
- 7 - Dehalogenation of tetrahalides produces acetylene
- 7 - ٹیٹرا ہالائیڈز کی ڈی ہالوجینیشن سے اسیٹیلین (Acetylene) بنتی ہے
- this reaction takes place in the presence of
- یہ ری ایکشن مندرجہ ذیل میں سے کس کی موجودگی میں ہوتا ہے؟
- zinc metal (B) zinc metal (B) sodium metal (A)
- potassium metal (D) potassium metal (D) magnesium metal (C)
- 8 - Dehydration of alcohols can be carried out with
- 8 - الکوحلوں کی ڈی ہائیڈریشن مندرجہ ذیل میں سے کس کے ساتھ کی جاسکتی ہے؟
- HCl (D) H₂SO₄ (C) KOH (B) NaOH (A)
- 9 - Identify which one of the following compounds is a ketone?
- 9 - شناخت کیجئے مندرجہ ذیل کپاؤنڈز میں سے کونسا کیٹون ہے؟
- (CH₃)₂CHC(=O) (D) (CH₃)₂NH (C) (CH₃)₂CO (B) (CH₃)₂CHOH (A)
- 10 - If a liquid has a pH of 7 then it must
- 10 - اگر کسی مائع کی pH 7 ہو تو یہ ہو گا۔
- be a colourless and odourless liquid (A) be a colourless and odourless liquid (A) be pink and odourless (B)
- freezes at 0°C and boils at 100°C (B) freezes at 0°C and boils at 100°C (B) freezes at 0°C and boils at 100°C (C)
- be neutral (C) be neutral (C) be acidic (D)
- be a solution containing water (D) be a solution containing water (D) be a solution containing water (A)
- 11 - Which one of the following statements is incorrect
- 11 - آیکنوماس کے متعلق مندرجہ ذیل میں سے کونسا بیان درست نہیں ہے؟
- about active mass?
- rate of reaction is directly proportional to active mass (A) rate of reaction is directly proportional to active mass (A) rate of reaction is directly proportional to active mass (B)
- active mass is taken in molar concentration (B) active mass is taken in molar concentration (B) active mass is taken in molar concentration (C)
- active mass is represented by square brackets (C) active mass is represented by square brackets (C) active mass is represented by square brackets (D)
- active mass means total mass of substances (D) active mass means total mass of substances (D) active mass means total mass of substances (A)
- 12 - When a system is at equilibrium states
- 12 - جب ایک سسٹم ایکوی لبریم کی حالت میں ہوتا ہے تو
- the concentration of reactants and products becomes equal (A) the concentration of reactants and products becomes equal (A) the concentration of reactants and products becomes equal (B)
- the opposing reactions (forward and reverse) stop (B) the opposing reactions (forward and reverse) stop (B) the opposing reactions (forward and reverse) stop (C)
- the rate of reverse reaction becomes very low (C) the rate of reverse reaction becomes very low (C) the rate of reverse reaction becomes very low (D)

GUS-G1-21

Note: Section I is compulsory. Attempt any TWO (2) questions from Section II.

نوٹ: حصہ اول لازمی ہے۔ حصہ دوم میں سے کوئی سے دو (2) سوالات کے جوابات لکھئے۔

حصہ اول - I Section

2 - Write short answers to any FIVE (5) questions.

(2 × 5 = 10)

- Define reactants and products.
- Define "chemical equilibrium state".
- Define "law of mass action".
- Define Arrhenius acid and base.
- Write down any two uses of pH.
- Write down any one reaction of acid with metal.
- Define molecular formula and give one example.
- What is an ester group? Write down formula of ethyl acetate.

2 - کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات تحریر کیجئے۔

i - ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس کی تعریف کیجئے۔

ii - "کیمیکل ایکوی لبریم کی حالت" کی تعریف کیجئے۔

iii - "لاو آف ماس ایکشن" کی تعریف کیجئے۔

iv - ارنہیئس ایسڈ اور بیس کی تعریف کیجئے۔

v - pH کے کوئی سے دو استعمالات تحریر کیجئے۔

vi - ایسڈ کا میٹل کے ساتھ کوئی ایک ری ایکشن لکھئے۔

vii - مالیکیولر فارمولہ کی تعریف کیجئے اور ایک مثال دیجئے۔

viii - ایسٹر گروپ کیا ہے؟ اسکا ایک مثال لکھئے اور فارمولہ لکھئے۔

3 - Write short answers to any FIVE (5) questions.

(2 × 5 = 10)

- Define unsaturated hydrocarbons.
- Give two uses of ethene.
- Write down two physical properties of alkynes.
- Give two characteristics of monosaccharides.
- How are proteins formed?

3 - کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات تحریر کیجئے۔

i - ان سچھریٹڈ ہائڈرو کاربنز کی تعریف کیجئے۔

ii - ایتھین (ethene) کے دو استعمالات تحریر کیجئے۔

iii - الکیٹنز کی دو طبعی خصوصیات تحریر کیجئے۔

iv - مونوسکریڈز کی دو خصوصیات تحریر کیجئے۔

v - پروٹینز کیسے بنتی ہیں؟

(درج آگے)

- vi - What are secondary pollutants? - vi - سیکنڈری پلوشن کیا ہوتے ہیں؟
- vii - Define greenhouse effect. - vii - گرین ہاؤس ایفیکٹ کی تعریف کیجئے۔
- viii - What is meant by acid rain? - viii - ایسڈ رین سے کیا مراد ہے؟
- 4 - Write short answers to any FIVE (5) questions. (2 × 5 = 10) - 4 - کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات تحریر کیجئے۔
- i - Define pollutants and give an example. - i - پلوشن کی تعریف کیجئے اور ایک مثال دیجئے۔
- ii - What is fluorosis? Write down its causes. - ii - فلوروسس کیا ہے؟ اس کی وجہ لکھئے۔
- iii - Which salts are responsible for hardness of water? - iii - کون سے سالٹس واٹر ہارڈنس کی وجہ بنتے ہیں؟
- iv - Explain why non-ionic polar compounds are soluble in water? - iv - وضاحت کیجئے کہ نان آئیونک پولر کمپاؤنڈز پانی میں کیوں حل ہوتے ہیں؟
- v - Write down two advantages of solvay's process. - v - سالوے پروسس کے دو فوائد لکھئے۔
- vi - Which raw materials are required for the formation of sodium carbonate? - vi - سوڈیم کاربونیٹ کی تیاری کے لئے کن راماٹیریلز کی ضرورت ہوتی ہے؟
- vii - How many stages are involved in the formation of urea? - vii - یوریا کی تیاری کتنے مراحل پر مشتمل ہے؟
- viii - Name the various metallurgical operations. - viii - مختلف میٹالرجیکل آپریشنز کے نام لکھئے۔

Section - II حصہ دوم

- 5 - (a) Define a salt and give the characteristics properties of salts. (5) - 5 - (الف) سالٹ کی تعریف کیجئے اور سالٹس کی اہم خصوصیات تحریر کیجئے۔
- (b) Explain the oxidation of acetylene. (4) - (ب) اسیٹیلین (Acetylene) کی آکسائیڈیشن کی وضاحت کیجئے۔
- 6 - (a) What are alkyl radicals? Explain the radicals of propane and butane. (5) - 6 - (الف) الکیل ریڈیکلز سے کیا مراد ہے؟ پروپین اور بوتین ریڈیکلز کی وضاحت کیجئے۔
- (b) Explain amino acids are building blocks of proteins. (4) - (ب) امائنو ایسڈز پروٹین کے بلڈنگ بلاکس ہیں۔ وضاحت کیجئے۔
- 7 - (a) Define ozone hole. Write down effects of ozone depletion. (5) - 7 - (الف) اوزون ہول کی تعریف کیجئے اور اوزون کے خاتمے کے اثرات تحریر کیجئے۔
- (b) Explain any four waterborne infectious diseases. (4) - (ب) پانی کی وجہ سے پیدا ہونے والی کوئی سی چار متعدی بیماریوں کی وضاحت کیجئے۔
- 116-221-95000

CHEMISTRY

Paper:II

221 (سیکنڈری سکول پارٹ II، کلاس دہم)

پرچہ II

کیمسٹری

Time: 1:45 Hours

(Group:II)

Subjective انشائی

وقت: 1:45 گھنٹے (دوسرا گروپ)

Marks: 48

647-92-21

مارکس: 48

Note: Section I is compulsory. Attempt any TWO (2) questions from Section II.

نوٹ: حصہ اول لازمی ہے۔ حصہ دوم میں سے کوئی سے دو (2) سوالات کے جوابات لکھئے۔

Section - I حصہ اول

2 - Write short answers to any FIVE (5) questions. (2 x 5 = 10) - کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات تحریر کیجئے۔

- Define chemical equilibrium state. - i کیمیکل ایکوی لبریم کی حالت کی تعریف کیجئے۔
- Give any two characteristics of reversible reaction. - ii رپورسیبل ری ایکشن کی کوئی دو خصوصیات لکھئے۔
- Why at equilibrium state reaction does not stop? - iii ایکوی لبریم کی حالت میں ری ایکشن کیوں نہیں بڑھتا؟
- Name two acids used in the manufacture of fertilizers. - iv فرٹیلائزرز کی تیاری میں استعمال ہونے والے دو ایسڈز کے نام لکھئے۔
- Define pH. What is the pH of pure water? - v pH کی تعریف کیجئے۔ خالص پانی کی pH کیا ہے؟
- Why H⁺ ion act as a Lewis acid? - vi H⁺ آئن کیوں لیوس ایسڈ کے طور پر کام کرتا ہے؟
- Give two examples of heterocyclic compounds. - vii ہیزوسائیکلک کمپاؤنڈز کی دو مثالیں دیجئے۔
- What is an ester group? Give an example. - viii ایسٹر گروپ کیا ہے؟ ایک مثال دیجئے۔

3 - Write short answers to any FIVE (5) questions. (2 x 5 = 10) - کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات تحریر کیجئے۔

- What do you know about hydrogenation of alkenes? - i آلکینز (Alkenes) کی ہائیڈروجنیشن کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟
- Why do Orchids produce alkanes? - ii آرچڈ آلکینز (Alkanes) کیوں پیدا کرتے ہیں؟
- Write down two uses of acetylene. - iii اسیٹیلین کے دو استعمالات تحریر کیجئے۔
- Name two fatty acids with formulae. - iv دو فیٹی ایسڈز کے نام اور فارمولے لکھئے۔
- How plants synthesize carbohydrates? - v پودے کاربوہائیڈریٹس کیسے بناتے ہیں؟
- Stat two major sources of CO and CO₂. - vi CO اور CO₂ کے اخراج کے دو اہم سورسز لکھئے۔

(درج آگے)

www.taleem360.com

vii - Define pollutants.

viii - What is ozone?

4 - Write short answers to any FIVE (5) questions. (2 x 5 = 10)

i - Who water dissolve sugar and alcohol?

ii - What are the reasons of water borne diseases?

iii - What is dysentery?

iv - Why are pesticides used?

v - What is difference between "minerals" and "ores"?

vi - How slag is formed during smelting?

vii - What is the base of gravity separation?

viii - Describe calcination of NaHCO_3 .

پلٹنٹس کی تعریف کیجئے۔ - vii

اوزون کیا ہے؟ - viii

4 - کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات تحریر کیجئے۔ (2 x 5 = 10)

i - پانی میں شوگر اور الکوحل کیسے حل ہوتے ہیں؟ - i

ii - پانی کی وجہ سے پیدا ہونے والی بیماریوں کی وجوہات کیا ہیں؟ - ii

iii - دلچسپ کیا ہوتی ہے؟ - iii

iv - ٹوٹی سائیز کیوں استعمال کیے جاتے ہیں؟ - iv

v - "منرلز" اور "اورز" میں کیا فرق ہے؟ - v

vi - سلیٹنگ پروسس میں سلیٹ کیسے بنتا ہے؟ - vi

vii - گریوٹیٹی سہریشن کی بنیاد کیا ہے؟ - vii

viii - NaHCO_3 کی کیلسینیشن بیان کیجئے۔ - viii

Section - II حصہ دوم

5 - (a) Explain the Lewis concept of acids and bases with examples. (5)

(b) Explain the oxidation of acetylene. (4)

6 - (a) How alkyl radicals are formed? Write down different structures of butyl radicals. (5)

(b) What are proteins? Explain that amino acids are building blocks of proteins. (4)

7 - (a) Define primary pollutants with two examples. Write down three sources of oxides of carbon. (5)

(b) Define hard water. Explain disadvantages of hard water. (4)

5 - (الف) لیوس ایسڈز اور بیسز نظریہ کی مثالوں سے وضاحت کیجئے۔ (5)

(ب) اسیٹیلین (Acetylene) کی آکسڈیشن کی وضاحت کیجئے۔ (4)

6 - (الف) الکیل ریڈیکلز کیسے بنتے ہیں؟ پوٹائل ریڈیکلز کے مختلف سٹرکچرز لکھئے۔ (5)

(ب) پروٹینز کیا ہیں؟ امینو ایسڈز پروٹینز کے بلڈنگ بلاکس ہیں۔ وضاحت کیجئے۔ (4)

7 - (الف) پرائمری پلٹنٹس کی تعریف کیجئے اور دو مثالیں دیجئے۔ کاربن کے آکسائیڈ کے تین سوزر تحریر کیجئے۔ (5)

(ب) ہارڈ واٹر کی تعریف کیجئے۔ ہارڈ واٹر کے نقصانات کی وضاحت کیجئے۔ (4)