

Serial No. of Answer Book

MRD-E/XII(A)

Roll Number

Chemistry 9th

Fic. No. _____

ہال میں موبائل فون لانا بالکل منع ہے

Fic. No. _____

Chemistry 9th

SECTION "A"

Time: 15 Min

Marks: 12

Note: Use this sheet for this section. No Marks will be awarded on cutting, erasing or overwriting.

Q.1 Choose the correct option from the given Choices i-e (A,B,C,D) and insert into the given relevant box.

- (i) _____ is used for the treatment of goitre.
- (A) Co-60 (B) I-131 (C) C-13 (D) Na-24
- (ii) Alkali metals are present in _____ Periodic Table.
- (A) A-I (B) A-II (C) A-III (D) A-IV
- (iii) Which one is a weak base?
- (A) NH_4OH (B) KOH (C) LiOH (D) NaOH
- (iv) Which one contains one mole of chlorine gas?
- (A) 35.5 g (B) 200 g (C) 100 g (D) 71.0 g
- (v) Which solution is more concentrated?.
- (A) 10g/10ml (B) 10g/50ml (C) 10g/90ml (D) 10g/100ml
- (vi) Cl-37 isotope is present _____ in nature.
- (A) 5 % (B) 25 % (C) 50 % (D) 75 %
- (vii) Who is known as " the father of Chemistry".
- (A) Razi (B) Al-Beruni (C) Jabir Bin Hayyan (D) Ibne Sena
- (viii) Hydronium ion is an example of _____ bond.
- (A) Co-ordinate covalent (B) Covalent (C) Ionic (D) Metallic
- (ix) _____ is an example of Lewis base.
- (A) NaOH (B) NH_3 (C) BF_3 (D) AlCl_3
- (x) $2\text{Mg} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{MgO}$ is a _____ reaction.
- (A) Displacement (B) Addition (C) Decomposition (D) Neutralization
- (xi) The temperature at which solid is changed into liquid is called _____.
- (A) Boiling point (B) melting point (C) Activation point (D) Vaporization
- (xii) Preparation of articles is the gift of _____.
- (A) Organic Chemistry (B) Inorganic Chemistry
- (C) Industrial Chemistry (D) Physical Chemistry

کیمیاء جماعت نہم

Chemistry 9th

کل نمبر: 53

وقت: 2 گھنٹے 15 منٹ

(32)

سیکشن ”ب“

سوال نمبر 2۔ مندرجہ ذیل میں سے صرف آٹھ (8) اجزاء کے جوابات تحریر کریں۔ تمام اجزاء کے نمبر برابر ہیں۔

- i۔ عملی تعدیل اور عمل دہرائش کی تعریف کریں۔ ایک ایک مثال دیں۔ ii۔ ایٹمی رداس پر نوٹ لکھیں۔ دوری جدول میں رجحان بیان کریں۔
- iii۔ مشاہدہ، مفروضہ، نظریہ اور قانون کی تعریف کریں۔ iv۔ کراس ڈاٹ فارمولے کی مدد سے ظاہر کریں: CO_2 , O_2 , CH_4 , N_2
- v۔ عمل نفوذ کی وضاحت بذریعہ تجربہ کریں۔ vi۔ انتھالپی سے کیا مراد ہے؟ اس پر اثر انداز ہونے والے عوامل کی وضاحت کریں۔
- vii۔ کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ کی وضاحت کریں۔ viii۔ فیوڈے کے قوانین برقی پاشیدگی کی تعریف کریں۔
- ix۔ قانون مقلوب تناسب پر نوٹ لکھیے۔ x۔ مول اور ایوگاڈرو نمبر پر نوٹ تحریر کریں۔
- xi۔ 15 گرام گلوکوز جلانے پر کتنی CO_2 حاصل ہوگی؟

(21)

سیکشن ”ج“

نوٹ: مندرجہ ذیل میں سے صرف تین سوالات کے مفصل جوابات تحریر کریں۔ تمام سوالات کے نمبر برابر ہیں۔

- سوال نمبر 3۔ (الف) کیتھوڈ ریز کی خصوصیات بیان کریں۔ (ب) الیکٹرانی تشکیل کریں: $\text{Ca}-20$, $\text{Cl}-17$
- سوال نمبر 4۔ (الف) آرمینس کا نظریہ تیزاب و اساس بیان کریں۔ (ب) آئنی مرکبات کی خصوصیات تحریر کریں۔
- سوال نمبر 5۔ (الف) مینڈلیف دوری جدول کی خوبیاں بیان کریں۔ (ب) جدید دوری جدول کے پیریڈز کا تفصیلی جائزہ لیں۔
- سوال نمبر 6۔ (الف) کیمیائی بانڈ کی تعریف کریں۔ آئنی بانڈ کی وضاحت کریں۔ (ب) درج ذیل مساواتوں کو مکمل اور متوازن کریں۔
- $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \longrightarrow$
- $\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \longrightarrow$

SECTION “B”

Marks: 32

Q2. Answer any Eight (8) of the following short questions. Each carries equal marks.

- Define neutralization and displacement reactions and give examples of each.
- Write note on atomic radius and describe its trend in periodic table.
- Define, Observation, Hypothesis, Theory & Law.
- Represent by cross-dot formula. N_2 , CH_4 , O_2 , CO_2 .
- Explain diffusion through experiment.
- Explain Enthalpy with effecting factors.
- Explain co-ordinate covalent bond.
- Define the laws of electrolysis of Faraday.
- Write note on law of reciprocal proportion.
- Describe mole & Avogadro's number.
- How many gram of CO_2 is obtained on burning of 15 gram of glucose.

SECTION “C”

Marks: 21

Note: Attempt any THREE questions. All questions carry equal marks

- Q3. (a) Describe the properties of Cathode rays.
(b) Draw electronic configuration of $\text{Cl}-17$, $\text{Ca}-20$.
- Q4. (a) Explain the Arrhenius concepts of acid and base.
(b) Write the properties of ionic compounds.
- Q5. (a) Describe the advantages of Mendeleev periodic table.
(b) Evaluate in detail the periods in modern periodic table.
- Q6. (a) Define chemical bond. Explain ionic bond.
(b) Complete and balance the following equations.

