Serial No. of Answer Book ____________________

MRD-E/XII(A)

Chemistry 9th

Roll Number ____________________

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) $2Mg + O_2 \longrightarrow 2Mgo$ 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

Result.PK

ہال میں موبائل فون لانا بالکل منع ہے

MRD-E/XII (A)

کیمیاء جماعت نہم

Chemistry 9th

کل نمبر:53

وقت:2 گھنٹے 15 منٹ

سیکشن "ب" (32)

سوال نمبر2۔ مندرجہ ذیل میں سے صرف آٹھ(8) اجزاء کے جوابات تحریر کریں۔تمام اجزاء کے نمبر برابر ہیں۔

i۔ عملی تعدیل اور عملِ دہراہٹاؤ 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۔ فیراڈے کے قوانین برقی پاشیدگی کی تعریف کریں۔
ix۔ قانونِ مقلوب تناسب پر نوٹ لکھیے۔
x۔ مول اور ایوگا ڈرو نمبر پر نوٹ تحریر کریں۔
xi۔ 15 گرام گلوکوز جلانے پر کتنی CO_2 حاصل ہوگی؟

سیکشن "ج" (21)

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

سوال نمبر3۔ (الف) کیتھوڈ ریز کی خصوصیات بیان کریں۔ (ب) الیکٹرانی تشکیل کریں: Ca-20 , Cl-17

سوال نمبر4۔ (الف) آرھینس کا نظریہ تیزاب و اساس بیان کریں۔ (ب) آئنی مرکبات کی خصوصیات تحریر کریں۔

سوال نمبر5۔ (الف) مینڈلیف دوری جدول کی خوبیاں بیان کریں۔ (ب) جدید دوری جدول کے پیریڈز کا تفصیلی جائزہ لیں۔

سوال نمبر6۔ (الف) کیمیائی بانڈ کی تعریف کریں۔آئنی بانڈ کی وضاحت کریں۔ (ب) درجہ ذیل مساواتوں کو مکمل اور متوازن کریں۔

$$NH_3 + O_2 \longrightarrow$$
$$H_2S + O_2 \longrightarrow$$

SECTION "B" — Marks: 32

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

(i) Define neutralization and displacement reactions and give examples of each.
(ii) Write note on atomic radius and describe its trend in periodic table.
(iii) Define, Observation, Hypothesis, Theory & Law.
(iv) Represent by cross-dot formula. N_2, CH_4, O_2, CO_2.
(v) Explain diffusion through experiment.
(vi) Explain Enthalpy with effecting factors.
(vii) Explain co-ordinate covalent bond.
(viii) Define the laws of electrolysis of Faraday.
(ix) Write note on law of reciprocal proportion.
(x) Describe mole & Avogadro's number.
(xi) 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 *Cl*-17, *Ca*-20.

Q4. (a) Explain the Arheneus 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.

Q.6 (a) Define chemical bond. Explain ionic bond.
(b) Complete and balance the following equations.

$$NH_3 + O_2 \longrightarrow$$
$$H_2S + O_2 \longrightarrow$$

Result.PK