

P-70

Signature of Supdt.

MRD-IX-16(A)

Chemistry (9th)

(Fresh / New Course)

Roll No.

Fic No.

ہال میں سوہاگل فون لانا ہالنگ منع ہے

Chemistry (9th) 338

(Fresh / New Course)

Fic No.

Total Time : 3 Hrs.

Total Marks : 65

NOTE : There are THREE sections in this paper i.e. Section A, B and C. Attempt each section according to the given instructions.

Time : 20 Mins.

Section - A

Marks : 12

NOTE : Use this sheet for this section. No mark will be awarded for Cutting, Erasing or Over-writing۔

Q. 1 Write the correct option i.e. A, B, C and D in the empty box provided opposite to each part.

- i- Hydrogen has a positive charge due to B (i)
 - (A) Neutron
 - (B) Proton
 - (C) Electron
 - (D) Atom
- ii- "L" shell can accommodate no. of electrons; 8A (ii)
 - (A) 8
 - (B) 18
 - (C) 32
 - (D) 64
- iii- Sodium ion (Na⁺) has electron; B (iii)
 - (A) 10
 - (B) 11
 - (C) 22
 - (D) 23
- iv- Which compound is formed by three type of bonds? A (iv)
 - (A) NH₄Cl
 - (B) H₂O
 - (C) CO₂
 - (D) NaCl
- v- Condensation is a process in which; C (v)
 - (A) Liquid change into gas
 - (B) Liquid into solid
 - (C) Gas into liquid
 - (D) Gas into solid
- vi- In amorphous solid the particles are arranged in; D (vi)
 - (A) Straight line
 - (B) Two dimension
 - (C) Three dimension
 - (D) None of these
- vii- The increase in temperature of the gas decreases; B (vii)
 - (A) Pressure
 - (B) Volume
 - (C) Force of attraction
 - (D) Kinetic energy
- viii- A solution whose concentration is known is called; C (viii)
 - (A) An aqueous solution
 - (B) Saturated solution
 - (C) Standard solution
 - (D) Non aqueous solution
- ix- Cathode is the electrode where reaction taking place? B (ix)
 - (A) Oxidation
 - (B) Reduction
 - (C) Salt formation
 - (D) No reaction
- x- The halogen atom present in solid form is; C (x)
 - (A) Chlorine
 - (B) Fluorine
 - (C) Iodine
 - (D) Bromine
- xi- Ca(OH)₂ is the formula of C (xi)
 - (A) Lime stone
 - (B) Lime
 - (C) Lime Water
 - (D) Bleaching powder
- xii- Which one can be broken into simpler substances? A (xii)
 - (A) NH₃
 - (B) Oxygen
 - (C) Sulphur
 - (D) Iron filling

Chemistry (9th)

(Fresh / New Course)

Time : 2 Hrs. 40 Mins.

Marks : 53

Section - B

Marks : 32

- Q 2 Answer any Eight parts from the following. Each part carries 4 marks.
- Calculate the no. of molecules of 31.96 gm of oxygen atom.
 - Write short note on the type of mixture with examples.
 - Write electronic configuration of the elements
(i) ${}^{11}\text{B}$ (ii) ${}^{14}\text{N}$ (iii) ${}^{9}\text{F}$ (iv) ${}^{23}\text{Na}$
 - Explain the reasons for increasing electronegativity as we go from left to right in the same period.
 - State and explain Charles Law.
 - Define saturated, unsaturated and super saturated solution.
 - Define electroplating.
 - Write chemical reaction of the sodium with the following.
(i) H_2 (ii) H_2O (iii) Cl_2 (iv) C_2
 - Describe oxidizing agents.
 - What are metals and non metals?
 - Write name of the alkali and alkaline earth metals.

Section - C

Marks : 21

NOTE : Attempt any three questions from the following. Each question carries equal marks.

- Describe the classification of molecule with examples.
 - Write any four assumption of Neil Bohr's atomic theory.
- Explain polar and non polar bonds.
 - What are important characteristics of ionic compounds?
- Define solubility. Also explain the factor effecting solubility.
 - Calculate the molarity of a solution which has 0.53 gm Na_2CO_3 in 250 cm^3 solution.
- Describe manufacture of NaOH from brine.
 - Describe the properties of sodium.

کل نمبر: 53

وقت: 2.40 گھنٹے

کیمیاء (9th)

(Fresh / New Course)

ٹیکشن "ب"

نمبر: 32

- سوال 2 مندرجہ ذیل میں سے کوئی سے (آٹھ) اجزاء حل کریں۔ تمام اجزاء کے نمبر مساوی ہیں۔
- 31.96 گرام آکسیجن ایٹم میں مالیکولوں کی تعداد معلوم کریں۔
 - آئیزے کی اقسام بیان کریں۔ مثالیں بھی دیں۔
 - مندرجہ ذیل عناصر کی الیکٹرانئی تنظیم لکھیں۔
(i) ${}^{11}\text{B}$ (ii) ${}^{14}\text{N}$ (iii) ${}^{9}\text{F}$ (iv) ${}^{23}\text{Na}$
 - جب ہم کسی ایک ہی پیریڈ میں بائیں سے دائیں کی طرف جاتے ہیں۔ تو برائی کیفیت میں اضافہ ہوتا ہے۔ کیوں؟
 - چارلس کے قانون کی وضاحت کریں۔
 - سیر شدہ، غیر سیر شدہ اور انتہائی سیر شدہ محلول کی تعریف کریں۔
 - ملح کاری سے کیا مراد ہے؟
 - مندرجہ ذیل کا سوڈیم کے ساتھ کیے جانے والی تعاملات لکھیں۔
(i) H_2 (ii) H_2O (iii) Cl_2 (iv) O_2
 - تکسیدی عامل کیا ہے؟ وضاحت کریں۔
 - دھاتیں اور غیر دھاتیں کیا ہیں؟
 - الکلی اور الکلائن زمینی دھاتوں کے نام لکھیں۔

نمبر: 21

ٹیکشن "ج"

- نوٹ: مندرجہ ذیل میں سے کوئی سے تین سوالات کے جوابات لکھیں۔ ہر ایک کے نمبر برابر ہیں۔
- مالیکول کو کتنی اقسام میں تقسیم کیا جاسکتا ہے؟ مثال دے کر وضاحت کریں۔
 - تیل اور ہیرے کے اشنی نظریے کے چار مفروضات لکھیں۔
 - تیل اور غیر تیل کو وضاحت بائیں کی وضاحت کریں۔
 - آئنی مرکبات کی خصوصیات لکھیں۔
 - حل پذیری کی تعریف کریں اور اس پر اثر انداز ہونے والے عوامل بیان کریں۔
 - 0.53 گرام سوڈیم کاربونیٹ 250 گھب ستھنی بیسز محلول میں حل پذیری اس کی مولیرٹی معلوم کریں۔
 - برائن سے سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ کی تیاری بیان کریں۔
 - سوڈیم کے خواص لکھیں۔