

کیمسٹری (نہم)
(Fresh/New Course)

کل نمبر: 53

وقت: 2 گھنٹے 40 منٹ

نمبر: 32

"سیکشن ب"

- سوال 2: مندرجہ ذیل میں سے آٹھ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کریں۔ تمام اجزاء کے نمبر مساوی ہیں۔
- 1- سادہ ترین فارمولا معلوم کرنے کے مراحل لکھیں۔
 - 2- برصغیر ذراتی ماڈل کی خامیاں بیان کریں۔
 - 3- ہم ہمارے استعمالات کیا ہیں؟
 - 4- دوری جدول میں ہیریڈن پر بحث کریں۔
 - 5- دوری جدول میں برقی منفیت کی تبدیلی کی وضاحت کریں۔
 - 6- آئینی مرکبات کے چار خصوصیات لکھیں؟
 - 7- ہائیڈروجن ہائیڈرک کے متعلق آپ کیا جانتے ہیں؟
 - 8- پانی کی بہ نسبت ہوا کو دہانا آسان ہے۔ کیوں؟
 - 9- CO₂ میں ہر ایک عنصر کا تکسیدی نمبر معلوم کریں۔
 - 10- برقی طبع کاری کیا ہے؟ اس کے مقاصد لکھیں۔
 - 11- کلورین کا مندرجہ ذیل کے ساتھ کیمیائی مساوات لکھیں۔

نمبر: 21

"سیکشن ج"

- نوٹ: مندرجہ ذیل میں سے کوئی تین سوالات حل کریں۔ ہر سوال کے نمبر برابر ہیں۔
- سوال 3 (الف): مرکب کا ایکٹوٹی کیت کیا ہوتا ہے؟ فارمولا کیت سے اس کا فرق واضح کریں۔
- (ب): ان ایٹموں میں پروٹان، الیکٹران اور نیوٹران کی تعداد لکھیں۔
i. ²⁰Ne and ii. ²³⁵U
- سوال 4 (الف): دوری جدول میں برقی الف کی تبدیلی پر بحث کریں۔ (ب): کوآرڈینیٹ کوہلٹ ہانڈ کی مثال دے کر وضاحت کریں۔
- سوال 5 (الف): بخاری دباؤ کی تعریف کریں اور اس پر اثر انداز ہونے والے عوامل بیان کریں۔
- (ب): 100 گرام سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ کو پانی میں حل کر کے ایک کعبہ ایسی میٹر مخلول بنایا گیا۔ مخلول کی مولیرٹی معلوم کریں۔
- سوال 6 (الف): تانبے کی برقی پاشیدگی کے ذریعے تجلیں بیان کریں۔ (ب): بیلو جنز کے طبی خواص لکھیں۔

MRD-IX-17(A)
CHEMISTRY - (9th)
(Fresh / New Course)

Time Allowed: 2:40 Hrs

Section - B & C

Total Marks: 53

"Section - B"

Marks: 32

Q. 2 Write short answer of any EIGHT of the following parts. Each part carries equal marks.

- (i) Write the steps for the determination of Empirical formula of a compound.
- (ii) Describe the drawbacks in Rutherford Atomic model.
- (iii) What are the uses of Isotopes?
- (iv) Discuss the periods in the periodic table.
- (v) How electronegativity varies in the periodic table?
- (vi) Write four properties of ionic compounds.
- (vii) What do you know about Hydrogen bonding?
- (viii) It is easier to compress air than water. Why?
- (ix) What is the oxidation number of each element in CO₂?
- (x) What is electroplating? Write its purposes.
- (xi) Write the chemical reaction of chlorine with i. P, ii. NH₃.

"Section - C"

Marks: 21

NOTE: Attempt any THREE questions. Each question carries equal marks.

- Q. 3 (a) What is molecular mass of a compound? How will you differentiate it from formula mass?
- (b) Write the number of protons, electrons and neutrons in i. ²⁰Ne and ii. ²³⁵U
- Q. 4 (a) Discuss periodic variation of electron affinity in periodic table.
- (b) Explain coordinate covalent bond by giving examples.
- Q. 5 (a) Define vapour pressure. Describe the factors affecting vapour pressure.
- (b) 100gm NaOH are dissolved in water and the volume of solution is made one dm³. Determine the molarity of the solution.
- Q. 6 (a) Discuss the electrolytic refining of copper.
- (b) Write the physical properties of Halogens.