



Name

1- ہر سوال کے سامنے چار دائرے دئے گئے ہیں، صرف صحیح جواب والا دائرہ بھر دیں۔

2- دائروں کو شیڈ (بھرنے) کے لئے نیلے یا کالے رنگ کا مارکر استعمال کریں۔

Roll No

3- جواب میں ایک سے زائد دائرے بھرنے سے جواب غلط تصور ہوگا۔

Time Allowed: 15 Minutes

SECTION – A

Marks : 12

1. Boyle's law can be mathematically expressed as
- Boyle's law کا قانون حسابی طریقے سے ظاہر کیا جاتا ہے۔۔۔۔۔
- $K = \frac{P}{V}$ $K = \frac{V}{P}$ $K = PV$ $V = KP$
-
2. Glass is a solid which is
- شیشہ وہ ٹھوس ہے۔۔۔۔۔ جو۔۔۔۔۔ ہے۔
- Crystalline Amorphous Allotropic None of these
- قلبی غیر قلبی بہروپ ان میں سے کوئی نہیں
-
3. Milk is an example of
- دودھ مثال ہے۔۔۔۔۔
- Solution Colloidal solution Suspension Heterogeneous mixture
- محلول کی کولوئیڈل محلول کی پھینشن کی کثیر فیزی آمیزہ کی
-
4. The oxidation number of C in CO_2 is
- CO_2 میں "C" کا آکسیدی نمبر ہے۔۔۔۔۔
- +2 +3 +4 +5
-
5. Which one of the given is electrolyte?
- دیئے گئے میں سے کون سا برقی پاشیدہ ہے؟
- Rubber Table Salt Solution Plastic None of these
- ریز نمک کا محلول پلاسٹک ان میں کوئی نہیں
-
6. Helogens are
- ہیلوجنز۔۔۔۔۔ ہوتے ہیں۔
- Inert Reactive Metallic None of these
- غیر عامل تعامل پذیر دھاتی ان میں کوئی نہیں
-
7. Which one of the given can be broken down into simpler substances?
- دیئے گئے میں سے کس کو سادہ اجزاء میں تبدیل کیا جاسکتا ہے؟
- Sulphur Iron Ammonia Oxygen
- سلفر لوہا امونیا آکسیجن
-
8. The gram molecular mass of HNO_3 is
- HNO_3 کا گرام مالیکیولی کیت ہے۔۔۔۔۔
- 60g 63g 98g 100g
- 60 گرام 63 گرام 98 گرام 100 گرام
-
9. K-Shell can accommodate maximum electrons.
- K-شیل میں زیادہ سے زیادہ کتنے الیکٹران سما سکتے ہیں؟
- 8 2 18 6
-
10. The number of valance electrons of group-II elements is.....
- گروپ-II کے عناصر کی ویلنس الیکٹرانوں کی تعداد ہوتی ہے۔۔۔۔۔
- 8 6 2 4
-
11. The modern periodic table is based on.....
- جدید دوری جدول کی بنیاد ہے۔۔۔۔۔
- Modern Periodic Law Mendeleev's Periodic Law Law of Octaves None of these
- جدید دوری کلیہ پر میندلیف کے دوری کلیہ پر قانون اہشتہ پر ان میں کوئی نہیں
-
12. Which metal occurs in the liquid state?
- کونسی دھات مائع حالت میں ہوتی ہے؟
- Na Ca Hg None of these
- ان میں کوئی نہیں

Q-II Answer any EIGHT parts. Each part carries FOUR marks.

1. Differentiate between chemical formula and empirical formula by giving examples.
2. How many grams are there in 4.5 moles of water?
3. Name the isotopes of hydrogen. Also draw their structures.
4. What is shielding effect? Does it vary in a period.
5. Write a short note on polar and non polar bonds.
6. Write at least four properties of metals.
7. Differentiate between evaporation and boiling?
8. What is morality? Explain.
9. Write down at least four rules for assigning oxidation number.
10. Distinguish between weak and strong electrolytes.
11. What is aqua regia? Explain briefly.

Section – C

Marks: 21

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

- Q-III (a) What are gram atomic mass and gram molecular mass? Give one example of each. (4)
- (b) Give at least any three postulates of Rutherford atomic model. (3)
- Q-IV (a) Discuss briefly the electronic configuration? (4)
- (b) Write down at least three uses of isotopes. (3)
- Q-V (a) Discuss electronic affinity of an atom. Give its periodic variation. (4)
- (b) 5.85 g of NaCl is dissolved in water so as to make 500 cm³ solution. Determine the molarity of the solution. (Atomic mass of Na = 23g and Cl = 35.5g) (3)
- Q-VI (a) Write in detail the electrolytic refining of copper. (4)
- (b) Write down any three properties of solids. (3)

نوٹ:- سیکشن (ب) اور سیکشن (ج) کیلئے کل وقت 2 گھنٹے 45 منٹ ہیں۔

نمبر ۳۲

برائے اردو میڈیم طلباء و طالبات

سیکشن (ب)

سوال II- درج ذیل میں سے آٹھ (8) اجزاء کے مختصر جوابات لکھیں۔ ہر جزو کے چار نمبر ہیں۔

- (۱) کیمیائی فارمولہ اور سادہ ترین فارمولہ میں فرق مثالوں کی مدد سے واضح کریں۔ (۲) 4.5 مول پانی کی کیت گراموں میں معلوم کریں۔
- (۳) ہائیڈروجن کے ہم جاس کے نام تحریر کریں۔ نیزان کی ساخت بتائیں۔ (۳) شیلڈنگ کے اثر سے کیا مراد ہے؟ کیا یہ ہیریڈ میں تبدیلی ہوتا رہتا ہے؟
- (۵) قطبی اور غیر قطبی بانڈ پر مختصر نوٹ لکھیں۔ (۲) دھات کی کم از کم چار خصوصیات تحریر کریں۔
- (۷) عمل تبخیر اور کھولاؤ میں کیا فرق ہے؟ (۸) مولیرٹی سے کیا مراد ہے؟ وضاحت کریں۔
- (۹) تکثیری نمبر معلوم کرنے کے کم از کم چار اصول تحریر کریں۔ (۱۰) کمزور اور طاقتور برقی پاشیدے میں فرق واضح کریں۔
- (۱۱) آب سلطانی سے کیا مراد ہے؟ مختصر وضاحت کریں۔

نمبر ۳۱

سیکشن (ج)

نوٹ:- کوئی سے تین سوالات کے جوابات تحریر کیجئے۔ ہر سوال کے نمبر برابر ہیں۔

- سوال III- (الف) گرام ایٹمی کیت اور گرام مالیکیولی کیت کیا ہیں؟ ہر ایک کی ایک ایک مثال دیں۔ (۴)
- (ب) رتھرڈ فورڈ ایٹمی ماڈل کے کم از کم تین مفروضات بیان کریں۔ (۳)
- سوال IV- (الف) الیکٹرونی تنظیم پر مختصر بحث کریں۔ (۴)
- (ب) ہم جاہ کے کم از کم تین استعمالات تحریر کریں۔ (۳)
- سوال V- (الف) ایٹم کی برقیہ الف پر بحث کریں۔ دوری جدول میں برقیہ الف کی تبدیلی بیان کریں۔ (۴)
- (ب) 5.85 گرام سوڈیم کلورائیڈ 500 مکعب سنتی میٹر محلول میں حل ہے۔ اس محلول کی مولیرٹی معلوم کریں۔ (3)
- (الف) تانبے کی برقی پاشیدگی کے ذریعے گلیس قصبیلا بیان کریں۔ (4)
- (ب) ٹھوس حالت کے کوئی سے تین خواص تحریر کریں۔ (۲)