



Chemistry (Objective)

Group-I-گروپ I

کیمسٹری (معمروضی)

Marks : 12

Time: 15 Minutes

Note:- Write answers to the questions on the objective answer sheet provided. Four possible answers are given. Which answer you consider correct fill the corresponding circle A, B, C or D in front of each question with marker or ink on the answer sheet provided.

نوٹ:- ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات D, C, B, A دینے کے ہیں۔ درست جواب کا انتخاب کرتے ہوئے متعلقہ دائرے میں پین یا مارکر سے لنگ کریں۔

- 1.1 The symbol of Avogadro's number is : 1.1 ایووگاڈرو نمبر کی علامت _____ ہے
- (A) n_0 (B) N_A (C) n_A (D) N_0
2. The components of one of the following can be separated by physical means: 2. درج ذیل میں سے کس ایک کے اجزاء کو طبعی طریقوں سے الگ کیا جاسکتا ہے:
- (A) Mixture مکسچر (B) Element ایلیمنٹ (C) Compound کپاؤنڈ (D) Radical ریڈیکل
3. Proton are discovered by : 3. پروٹان کو _____ نے دریافت کیا۔
- (A) Gold Stein گولڈ سٹین (B) J. J. Thomson جے جے تھامسن (C) Neil Bohr نیل بوہر (D) Rutherford روڈرڈ
4. Sixth (6th) Period contains _____ elements. 4. چھٹے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد _____ ہے
- (A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32
5. Triple covalent bond formation involves _____ electrons. 5. تریپل کوویلنٹ بانڈ بنانے میں _____ الیکٹرونز حصہ لیتے ہیں۔
- (A) 2 (B) 4 (C) 6 (D) 8
6. Identify the compound which is not soluble in water. 6. اس کپاؤنڈ کی نشاندہی کریں جو پانی میں حل پذیر نہیں ہے۔
- (A) C_6H_6 (B) $NaCl$ (C) KBr (D) $MgCl_2$
7. Point out non amorphous compound of the following: 7. درج ذیل کپاؤنڈ میں ہن ایمرٹس ٹھوس کی نشاندہی کیجئے۔
- (A) Rubber ربر (B) Plastic پلاسٹک (C) Glass گلاس (D) Glucose گلوکوز
8. Mist is an example of solution: 8. دھند _____ سلوشن کی مثال ہے۔
- (A) Liquid in gas گیس میں مائع (B) Gas in liquid مائع میں گیس
- (C) Solid in gas گیس میں ٹھوس (D) Gas in solid ٹھوس میں گیس
9. Indicate a solution having more water: 9. اس سلوشن کی شناخت کریں جس میں پانی زیادہ ہو۔
- (A) 2M (B) 1M (C) 0.5M (D) 0.25M
10. The oxidation number of Chlorine in HCl is : 10. HCl میں کلورین کا آکسائیڈیشن نمبر ہے۔
- (A) +1 (B) -1 (C) +2 (D) -2
11. Which one of the following is not an electrolyte? 11. درج ذیل میں سے ایک الیکٹرو لائٹ نہیں ہے۔
- (A) Sugar Solution شوگر سلوشن (B) Sulphuric Acid Solution سلفیورک ایسڈ سلوشن
- (C) Lime Solution لائم سلوشن (D) Sodium Chloride Solution سوڈیم کلورائیڈ سلوشن
12. $[Ne] 3S^1$ is an electronic configuration of: 12. $[Ne] 3S^1$ کی ایک الیکٹرون تک کنفیگریشن ہے۔
- (A) Li (B) Na (C) K (D) Cs

Chemistry (Subjective)

(For All Sessions)

Marks : 48

Group-I-گروپ

Time: 01:45 hrs

Section - I

2. Write short answers of any five parts from the following:- 5x2=10

- What is radical? Give one example.
- Differentiate between physical and chemical properties.
- When does an electron emit or absorb energy?
- Define electronic configuration.
- What do you know about Dobereiner's triads?
- Why atomic radius increases down the group in the periodic table?
- Define ionization energy.
- Write any two salient features of long form of periodic table.

- دو درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔
- ریڈیکل سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجئے۔
 - طبعی اور کیمیائی خصوصیات میں فرق بیان کیجئے۔
 - ایک الیکٹرون کب انرجی خارج یا جذب کرتا ہے؟
 - ایلیکٹرونک کنفیگریشن کی تعریف کیجئے۔
 - ڈوبرائر کے ترائڈز کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟
 - پریڈکٹ ٹیبل میں گروپ میں نیچے کی جانب ایٹمک ریڈیوس کیسے بڑھتا ہے؟
 - آئونائزیشن انرجی کی تعریف کیجئے۔
 - لانگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کی کوئی سی دو اہم خصوصیات لکھیں۔

3. Write short answers of any five parts from the following:- 5x2=10

- Point out the type of Covalent Bond in the following molecules .
CH₄, C₂H₄
- Why HCl has dipole -dipole forces of attraction?
- Why does ice float over water?
- Define Evaporation.
- Define Freezing Point.
- Define Volume/ Volume (% $\frac{V}{V}$) percentage unit.
- Write two properties of solution.
- What is Tyndall Effect?

- دو درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔
- دینے والے مالیکیول میں کون سا کوویلنٹ بانڈ پایا ہے؟
CH₄, C₂H₄
 - HCl کے اندر دو ایٹمی پولر بانڈز کیوں پائی جاتی ہیں؟
 - برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟
 - ایوہوریشن کی تعریف کیجئے۔
 - فریزنگ پوائنٹ کی تعریف کیجئے۔
 - حجمی فیصدیجی یونٹ کی تعریف کیجئے۔
 - سلووشن کی دو خصوصیات لکھئے۔
 - ٹینڈل ایفیکٹ سے کیا مراد ہے؟

4. Write short answers of any five parts from the following:- 5x2=10

- Define oxidation number. Give one example.
- Find oxidation number of nitrogen in HNO₃ when oxidation number of H = +1 and O = -2.
- Write function of salt bridge.
- Define strong electrolytes.
- Write names of two least reactive metals.
- Define electropositive Characters.
- Write two uses of Magnesium.
- Write reaction between Chlorine with hot concentrated NaOH.

- دو درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھئے۔
- آکسائیڈیشن نمبر کی تعریف کریں اور ایک مثال دیں۔
 - HNO₃ میں نائٹروجن کا آکسائیڈیشن نمبر معلوم کریں جبکہ H = +1 اور O = -2۔
 - سالٹ برج کا بنیادی کام تحریر کیجئے۔
 - خاتوڑ الیکٹرو لائٹس کی تعریف کیجئے۔
 - سب سے کم ری ایکٹیو دو میٹلز کے نام لکھئے۔
 - ایلیکٹرو پوزٹیو خاصیت کی تعریف کیجئے۔
 - میگنیشیم کے دو استعمالات تحریر کیجئے۔
 - کلورین کا گرم کنسنٹریٹڈ NaOH کے ساتھ ری ایکشن لکھئے۔

Section - II

Note:- Answer any two questions from the following:- 9x2=18

- Narrate the properties of molecular ion.
- How many isotopes of hydrogen are there? How they are used in power generation?
- Explain types of Co-Valent bond with one example each.
- State "Charle's Law ". Describe its mathematical expression.
- Describe five rules for assigning the oxidation state.
- Explain how are dilute solution prepared from concentrated solutions?

- نوٹ:- دو درج ذیل میں سے کوئی سے دو سوالات کے جوابات لکھئے۔
- مالیکیولر آئن کی خصوصیات لکھئے۔
 - ہائیڈروجن کے کتنے آئسوٹوپس ہیں؟ پاور جنریشن میں آئسوٹوپس کیسے استعمال ہوتے ہیں؟
 - کوویلنٹ بانڈز کی اقسام کی وضاحت ایک ایک مثال سے کیجئے۔
 - چارلے کا قانون بیان کریں۔ حسابی طریقے سے اس کی وضاحت کریں۔
 - آکسائیڈیشن اسٹیٹ یا آکسائیڈیشن نمبر کی تفویض کے لئے پانچ قواعد بیان کریں۔
 - کنسنٹریٹڈ سلوشن سے ڈیلوٹڈ سلوشن کیسے تیار کئے جاتے ہیں؟ وضاحت کیجئے۔