

Chemistry (Subjective)

Marks : 48

(For All Sessions)

گروپ-II-کروپ

Time: 01:45 hrs

Section - I

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

- Define environmental Chemistry.
- What is gram molecular mass?
- Give two properties of positive rays.
- Name two radio isotopes used for treatment of cancer.
- State the modern periodic law.
- Why are noble gases not reactive?
- Why electro negativity decreases down the group?
- Define ionization energy.

2. درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھیے۔

- انوائزیمیٹل کیمسٹری کی تعریف کیجیے۔
- گرام مالیکیولر ماس کیا ہوتا ہے؟
- پوزیٹو ریڈیوں کی دو خصوصیات بیان کیجیے۔
- کینسر کے علاج کے لیے استعمال ہونے والے دو ریڈیو آکسٹوپ کے نام لکھیے۔
- ماڈرن پیریڈک لاء کو بیان کیجیے۔
- نوبل گیسز کیوں ری ایکٹو نہیں ہوتیں؟
- گروپ میں نیچے کی طرف الیکٹرو نیگیٹیوٹی کیوں کم ہوتی ہے؟
- آئیونائزیشن انرجی کی تعریف کیجیے۔

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

- What is relationship between electro negativity and polarity?
- Why does ice floats on water?
- Why a covalent bond becomes polar?
- What is effusion? Explain with an example.
- Write the density of oxygen gas at 0°C and at 20°C at normal atmospheric pressure.
- What do you mean by Volume / Volume %?
- Define saturated solution.
- Define solubility.

3. درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھیے۔

- الیکٹرو نیگیٹیوٹی اور پولاریٹی میں کیا تعلق ہے؟
- برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟
- ایک کوویلنٹ بانڈ پولر کیوں بن جاتا ہے؟
- ایلیوژن سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال سے وضاحت کریں۔
- نارمل ایٹمو سفرک پر آکسیجن گیس کی 0°C پر اور 20°C پر ڈینسٹی تحریر کیجیے۔
- V / V % سے کیا مراد ہے؟
- سیچوریشنڈ سلوشن سے کیا مراد ہے؟
- سولوشیٹی کی تعریف کیجیے۔

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

- What is difference between corrosion and rusting?
- Define electroplating.
- Differentiate between strong electrolyte and weak electrolyte.
- Calculate the oxidation number of sulphur in H₂SO₄ when oxidation number of H = +1 and O = -2.
- What do you mean by malleable and ductile?
- Write any two uses of sodium.
- Why Alkali metals are extremely reactive?
- Write any two chemical properties of non-metal.

4. درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھیے۔

- کروشن اور زنگ لگنے میں کیا فرق ہے؟
- الیکٹرو پلٹنگ کی تعریف کیجیے۔
- طاقتور الیکٹرولائٹ اور کمزور الیکٹرولائٹ میں تمیز کیجیے۔
- H₂SO₄ میں سلفر کا آکسائیڈیشن نمبر معلوم کریں جبکہ ہائیڈروجن اور آکسیجن کے آکسائیڈیشن نمبر درج ذیل ہوں۔ H = +1, O = -2
- میلبل اور ڈکٹائل سے آپ کی کیا مراد ہے؟
- سڈیم کے کوئی سے دو استعمال لکھیے۔
- الکی میٹلز بہت زیادہ ری ایکٹو کیوں ہیں؟
- نارن میٹل کی کوئی سی دو کیمیائی خصوصیات تحریر کیجیے۔

Section - II

حصہ دوم

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

- Define molecule and describe four types of molecules.
 - Write any four postulates of Bohr's atomic theory.
- What is ionic compound? Write down its four properties.
 - Define Charle's Law and prove that $\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$.
- Describe the process of rusting of iron.
 - Define solubility. Describe effect of temperature on solubility.

نوٹ:- درج ذیل میں سے کوئی سے دو سوالات کے جوابات لکھیے۔

- مالیکیول کی تعریف کیجیے اور مالیکیولز کی کوئی چار اقسام بیان کیجیے۔
 - بوہر کے ایٹمک نظریہ کی چار مفروضات لکھیے۔
- آئیونک کمپاؤنڈ سے کیا مراد ہے؟ اس کی چار خصوصیات بیان کریں۔
 - چارلس کے قانون کی تعریف کریں اور ثابت کریں کہ $\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$
- لوہے کو زنگ لگنے کا عمل بیان کریں۔
 - سولوشیٹی کی تعریف کیجیے۔ ٹیمپریچر کا سولوشیٹی پر اثر بیان کریں۔