

Chemistry (Subjective)

Marks : 48

(For All Sessions)

Group-I-گروپ I

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.

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

- ریڈیکل سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجئے۔ (i)
- طبیعی اور کیمیائی خصوصیات میں فرق بیان کیجئے۔ (ii)
- ایک الیکٹرون کب انرجی خارج یا جذب کرتا ہے؟ (iii)
- ایلیکٹرونک کنفیگریشن کی تعریف کیجئے۔ (iv)
- دوبرائر کے ٹرائڈز کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟ (v)
- ہر ایٹم کی پیمائش میں گروپ میں نیچے کی جانب ایٹم کے رے کیسے بڑھتا ہے؟ (vi)
- آئنائزیشن انرجی کی تعریف کیجئے۔ (vii)
- لانگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کی کوئی سی دو اہم خصوصیات لکھیں۔ (viii)

3. Write short answers of any five parts from the following:-

5x2=10

- Point out the type of Covalent Bond in the following molecules. $\text{CH}_4, \text{C}_2\text{H}_4$
- 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?

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

- دینے والے مالیکیولز میں کون سا کوویلنٹ بانڈ ہے؟ $\text{CH}_4, \text{C}_2\text{H}_4$ (i)
- HCl کے اندرونی پول-ڈی پولی فورسز کیسے پائی جاتی ہیں؟ (ii)
- برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟ (iii)
- ایوہیریشن کی تعریف کیجئے۔ (iv)
- فریزنگ پوائنٹ کی تعریف کیجئے۔ (v)
- پرسنٹیج یونٹ کی تعریف کیجئے۔ (vi)
- سلووشن کی دو خصوصیات لکھئے۔ (vii)
- ٹینڈل ایفیکٹ سے کیا مراد ہے؟ (viii)

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 HNO_3 when oxidation number of $\text{H} = +1$ and $\text{O} = -2$.
- 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.

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

- آکسائیڈیشن نمبر کی تعریف کریں اور ایک مثال دیں۔ (i)
- HNO_3 میں نائٹروجن کا آکسائیڈیشن نمبر معلوم کریں جبکہ $\text{H} = +1$ اور $\text{O} = -2$ (ii)
- سالت برج کا بنیادی کام تحریر کیجئے۔ (iii)
- خاتوڑ الیکٹرو لائٹس کی تعریف کیجئے۔ (iv)
- سب سے کم ری ایکٹو دو میٹلز کے نام لکھئے۔ (v)
- ایلیکٹرو پوزٹیو خاصیت کی تعریف کیجئے۔ (vi)
- میگنیشیم کے دو استعمالات تحریر کیجئے۔ (vii)
- کلورین کا گرم کنسنٹریٹڈ NaOH کے ساتھ ری ایکشن لکھئے۔ (viii)

Section - II

حصہ دوم

Note:- Answer any two questions from the following:-

9x2=18

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

5. (a) Narrate the properties of molecular ion.

(i) 5- مالیکیولر آئن کی خصوصیات لکھئے۔

(b) How many isotopes of hydrogen are there? How they are used in power generation?

(ب) ہائیڈروجن کے کتنے آئسوٹوپس ہیں؟ پاور جنریشن میں آئسوٹوپس کیسے استعمال ہوتے ہیں؟

6. (a) Explain types of Co-Valent bond with one example each.

(i) 6- کوویلنٹ بانڈز کی اقسام کی وضاحت ایک ایک مثال سے کیجئے۔

(b) State "Charles's Law". Describe its mathematical expression.

(ب) چارلس کا قانون بیان کریں۔ حسابی طریقے سے اس کی وضاحت کریں۔

7. (a) Describe five rules for assigning the oxidation state.

(i) 7- آکسائیڈیشن اسٹیٹ یا آکسائیڈیشن نمبر کی تفویض کے لئے پانچ قواعد بیان کریں۔

(b) Explain how are dilute solution prepared from concentrated solutions?

(ب) کنسنٹریٹڈ سلوشن سے ڈیلوٹ سلوشن کیسے تیار کئے جاتے ہیں؟ وضاحت کیجئے۔