

CHEMISTRY

Paper I (Essay Type)

Time Allowed: 1.45 hours

Maximum Marks : 48

(حصہ اول - PART - I)

کیسٹری

پرچہ : I (انشائیہ طرز)

وقت : 1.45 گھنٹے

کل نمبر : 48

10 2. Write short answers to any Five (5) questions :

-2 کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات لکھئے :

- Define nuclear chemistry.
- Define the chemical formula.
- What is poly atomic molecule? Give an example.
- Describe electronic configuration of chlorine.
- Write any two properties of neutron particles.
- Differentiate between groups and periods.
- Why ionization energy decreases in groups?
- Define atomic radius.

- نیوکلیئر کیمسٹری کی تعریف کیجئے۔
- کیمیائی فارمولا کی تعریف کیجئے۔
- پولی ایٹامک مالیکیول کیا ہوتے ہیں؟ ایک مثال دیجئے۔
- کلورین کی الیکٹرانک کنفیگریشن بیان کیجئے۔
- نیوٹران پارٹیکلز کی کوئی سی دو خصوصیات لکھئے۔
- گروپس اور پیریڈز میں فرق بیان کیجئے۔
- گروپس میں آئیونائزیشن انرجی کیوں کم ہوتی ہے؟
- ایٹامک ریڈیوس کی تعریف کیجئے۔

10 3. Write short answers to any Five (5) questions :

-3 کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات لکھئے :

- Define double covalent bond and give an example.
- Write any two properties of ionic compounds.
- What are synthetic adhesives?
- Define pressure and write its unit.
- Write the name of two factors which affect on the boiling point of a liquid.
- Why does evaporation increase with the increase of temperature?
- What are nitrogen? Write their names.
- What do you mean by 24 carat gold?

- ڈبل کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کیجئے اور ایک مثال دیجئے۔
- آئیونک کمپاؤنڈز کی کوئی سی دو خصوصیات لکھئے۔
- سنتھٹک ایڈھسوز کیا ہوتے ہیں؟
- پریشر کی تعریف کیجئے اور اس کا یونٹ لکھئے۔
- مائع کے بوائلنگ پوائنٹ پر اثر انداز ہونے والے دو فیکٹرز کے نام لکھئے۔
- ٹیمپریچر کے اضافے سے ایوہوریشن میں اضافہ کیوں ہوتا ہے؟
- نیٹروجن سے کیا مراد ہے؟ ان کے نام لکھئے۔
- 24 قیراط سونے کا کیا مطلب ہے؟

10 4. Write short answers to any FIVE (5) questions :

-4 کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات لکھئے :

- Write the formula used for the preparation of molar solution.
- Define solubility.
- What type of solution is alloy? Give an example.
- Why test tube becomes cold when KNO_3 is dissolved in water?
- What is tin coating? Write its use.
- Differentiate between oxidizing and reducing agent.
- Name the by-products produced in Nelson's cell.
- What happens at the cathode in a galvanic cell?

- مولر سلوشن کی تیاری کے لیے فارمولا لکھئے۔
- سولوبیلیٹی کی تعریف کیجئے۔
- الائے کس قسم کا سلوشن ہے؟ ایک مثال دیجئے۔
- جب KNO_3 کو پانی میں حل کیا جائے تو ٹیسٹ ٹیوب ٹھنڈی کیوں ہو جاتی ہے؟
- ٹین کوٹنگ کیا ہے؟ اس کا استعمال لکھئے۔
- آکسائیڈانٹ اور ریڈیوسنگ ایجنٹ کے درمیان فرق بیان کیجئے۔
- نیلسن سیل میں بننے والے ہائی پروڈکٹس کے نام لکھئے۔
- ایک گیلوانک سیل میں کیٹھوڈ پر کیا ہوتا ہے؟

(حصہ دوم - PART - II)

Note : Attempt any TWO questions.

نوٹ : کوئی سے دو سوالات کے جوابات لکھئے۔

- 5 (a) Describe Bohr's atomic model in detail.
- 1,1,1,1 (b) Describe any four properties of a compound.
- 2,2,1 6. (a) Define metallic bond. Explain it along with diagram.
- 2,2 (b) State Charles's law. Describe its mathematical expression.
- 5 (a) How will you prepare NaOH from brine in Nelson Cell? Write in detail.
- 1,1,1,1 (b) Write four important chemical properties of non-metals.

- 5 (الف) بوہر کے ایٹمی ماڈل کو تفصیل سے بیان کیجئے۔
- (ب) کمپاؤنڈ کی چار خصوصیات بیان کیجئے۔
- 6 (الف) میٹالک بانڈ کی تعریف کیجئے۔ اس کی شکل کے ساتھ وضاحت کیجئے۔
- (ب) چارلس کا قانون بیان کیجئے۔ حسابی طریقہ سے اس کی وضاحت کیجئے۔
- 7 (الف) آپ سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ کو برائن سے نیلسن سیل میں کیسے تیار کریں گے؟ تفصیلی نوٹ لکھئے۔
- (ب) نان میٹلز کی چار اہم کیمیائی خصوصیات تحریر کیجئے۔