

## Attempt ..... questions

- 1 Define Brine. برائے کی تعریف کریں۔ 1
- 2 What is the nature of electrode used in electroplating of chromium? کرومیم کی الیکٹرو پلیننگ میں استعمال ہونے والے الیکٹروڈ کی ماہیت بیان کریں۔ 2
- 3 Why O<sub>2</sub> is necessary for rusting? رسٹنگ میں O<sub>2</sub> کیوں ضروری ہے؟ 3
- 4 Define Alloy and give example. الائے کی تعریف کریں اور مثال دیں۔ 4
- 5 Define Reducing agent with example. ریڈیوسنگ ایجنٹ کی مثال سے تعریف کریں۔ 5
- 6 What is galvanic cell? Give an example. گیلووانک سیل کی تعریف کریں اور مثال دیں۔ 6
- 7 Which solution is used as an electrolyte in Nelson's cell? نیلسن سیل میں کونسا سلوشن بطور الیکٹرو لائٹ استعمال ہوتا ہے؟ 7
- 8 How electroplating of tin on steel is carried out? سٹیل پر ٹن کی الیکٹرو پلیننگ کیسے کی جاتی ہے؟ 8

## Attempt ..... questions

- 1 Discuss the redox reactions taking place in the rusting of iron in detail. آئرن کو زنگ لگنے کے دوران ہونے والے ریڈاکس ری ایکشن کی تفصیل سے وضاحت کریں۔ 1
  - 2 Find out the oxidation numbers of underlined elements in following compounds. درج ذیل میں خط کشیدہ ایلیمنٹس کے آکسیڈیشن نمبر معلوم کریں۔ 2
- |                                    |  |  |   |
|------------------------------------|--|--|---|
| a) Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> | b) AgNO <sub>3</sub>                             | a) Na <sub>2</sub> <u>S</u> O <sub>4</sub> | b) AgNO <sub>3</sub>                                    |
| c) KMnO <sub>4</sub>               | d) K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> | c) KMnO <sub>4</sub>                       | d) K <sub>2</sub> <u>Cr</u> <sub>2</sub> O <sub>7</sub> |
| e) HNO <sub>2</sub>                |  | e) HNO <sub>2</sub>                        |   |