

## Attempt ..... questions

- 1 An element has 5 electrons in M Shell. Find its atomic number. ایک ایلیمنٹ کے M شیل میں 5 الیکٹرونز ہیں۔ اس کا ایٹم نمبر معلوم کریں۔ 1
- 2 How does electron differs from a Neutron? الیکٹرون اور نیوٹران میں فرق کریں۔ 2
- 3 Define Isotope. Name the isotopes of Hydrogen. آئسوٹوپ کی تعریف کریں اور ہائیڈروجن کے آئسوٹوپس کے نام لکھیں۔ 3
- 4 Write down three isotopes of Uranium. یورینیم کے تین آئسوٹوپس کے نام لکھیں۔ 4
- 5 Calculate the value of angular momentum of 1st orbit where  $mvr = nh/2\pi$  پہلے آر بیٹ کے اینگولر مومینٹم کی قیمت معلوم کریں۔ جبکہ  $mvr = nh/2\pi$  5
- 6 For what purpose is U-235 used? U-235 کس مقصد کے لیے استعمال ہوتا ہے؟ 6
- 7 Write down electronic configuration of Mg. Mg کی الیکٹرونک کنفیگریشن لکھیں۔ 7
- 8 Write electronic configuration of Carbon and Chlorine. کاربن اور کلورین کی الیکٹرونک کنفیگریشن لکھیں۔ 8

## Attempt ..... questions

- 1 Compare and contrast the Bohr and Rutherford 's theories. بوہر اور رڈرفورڈ کی ایٹمک تھیوریز کا موازنہ کریں۔ 1
- 2 Write a detailed note on discovery of electron. پروٹان کی دریافت پر مفصل نوٹ لکھیں۔ 2