

Name _____

Roll No. _____

Section _____

Multiple choice questions.

(6)

i) Atomic number is presented by

ایٹامک نمبر کیسے ظاہر کیا جاتا ہے

a) A

b) N

c) Z

d) M

ii) 1 amu is equal to _____ in grams.

ایک اے ایم یو کس کے برابر ہے

a) 1.67377×10^{-27} kgb) 1.67377×10^{-27} gc) 1.67377×10^{-27} mgd) 1.67377×10^{-25} g

iii) Who discovered the proton.

پروٹون کو کس نے دریافت کیا ہے۔

a) Goldstein گولڈسٹین

b) J.J. Thomson تھامسن

c) Neil Bohr نیل بوہر

d) Rutherford رد فورڈ

iv) The maximum electron in K shell.

K شیل میں زیادہ سے زیادہ الیکٹرون پائے جاتے ہیں

a) two دو

b) Three تین

c) four چار

d) five پانچ

v) what is the atomic number of carbon.

کاربن کا ایٹامک نمبر کیا ہے

a) 2

b) 4

c) 6

d) 12 vi) how many electron can be

vi) accommodated at most in the third shell of the element.

کسی ایلیمنٹ کے تیسرے شیل میں کتنے الیکٹرون رکھے جاسکتے ہیں

a) 2

b) 8

c) 18

d) 32

Short Questions

(10×2=20)

I. Write about the discovery of neutron.

نیوٹرون کی دریافت کے بارے میں لکھیں

II. Write about discharge tube experiment.

ڈسچارج ٹیوب تجربہ بات بیان کریں

III. Write about the discovery of nucleus.

نیوکلیس کی دریافت بیان کریں

IV. What is mass number.

ماس نمبر سے کیا مراد ہے

V. Where does most of the mass of atom exists.

ایٹم کا زیادہ تر ماس کہاں پایا جاتا ہے

VI. What is relative atomic mass?

رلیٹیو ایٹامک ماس کیا ہے

VII. How to calculate the relative atomic mass from its isotopic abundance.

ایٹو ٹوپس کی کثرت کی بنیاد پر رلیٹیو ایٹامک ماس معلوم کریں

VIII. Why elements are different from each other.

ایلیمنٹس ایک دوسرے سے کیسے مختلف ہوتے ہیں

IX. How many neutron are present in $^{210}_{83}\text{Bi}$. $^{210}_{83}\text{Bi}$ میں کتنے نیوٹرون پائے جاتے ہیں

X. What is the maximum capacity of subshell.

سب شیل کی زیادہ سے زیادہ گنجائش کیا ہے۔

Long Questions.

(4)

Discuss the discovery of proton and its properties.

پروٹون کی دریافت اور اس کی خصوصیات بیان کریں