SMART TEST SERIES

www.notespk.com : info@notespk.com

Name:		Subject:	Chemistry-9
Roll # :		Unit(s):	2,
Class:	CLASS-9	Test:	Type 4 - SQs+LQs Test - Marks=40
Date:		Time:	

1- Write short answers to any 5 questions: (5x2=10) **1- کوئی سے 5 سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔**

(i) What is the mass of canal rays? (i) کینال ریز کا ماس کیا ہے؟

(ii) How does electrons differ from a neutron? (ii) الیکٹرون نیوٹرون سے کیسے مختلف ہوتے ہیں؟

(iii) What is the trend of energy in the energy levels (Shells)? (iii) انرجی لیولز میں انرجی کا رجحان کیا؟

(iv) Write electronic configuration of N and O. (iv) Nاور Oکی الیکٹرونک کنفگریشن لکھیے۔

(v) How many sub shell are there in second sub shell? (v) دوسرے شیل میں کتنے سب شیل ہوتے ہیں ۔

(vi) Write the names of two isotopes of Hydrogen. (vi) ہائیڈروجن کے دو آئسو ٹوپس کے نام تحریر کریں۔

(vii) How Isotopes are benificial for us? (vii) آئسوٹوپس ہمارے لیے کس طرح مفید ہیں؟

(viii) Write the uses of isotopes in Radiotheraphy. (viii) آئسوٹوپ کے ریڈیو تھیراپی میں استعمالات لکھیے۔

2- Write short answers to any 5 questions: (5x2=10) **2- کوئی سے 5 سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔**

(i) How neutrons were discovered? (i) نیو ٹرونز کیسے دریافت ہوئے؟

(ii) Explain how anode rays are formed from the gas taken in the discharge tube? (ii) وضاحت کریں کہ ڈسچارج ٹیوب میں موجود گیس سے کینال ریز کیسے بنائی جاتی ہیں؟

(iii) Write two properties of Neutron particles. (iii) نیو ٹرون پارٹیکلز کی دو خصوصیات لکھیں۔

(iv) What is atomic number of phosphorous? Write down its electronic configuration. (iv) فاسفورس کا اٹامک نمبر کیا ہے؟ اس کی الیکٹرونک کنفگریشن لکھیے۔

(v) Define Electronic configuration. Also give example. (v) الیکٹرانک کنفگریشن کی تعریف کریں۔مثال بھی دیں۔

(vi) How many neutrons are there in C-12 and C-13? (vi) C-12اورC-13میں کتنے نیوٹرونز ہیں؟

(vii) For what purpose is U-235 used? (vii) U-235 کس مقصد کیلئے استعمال کیا جاتا ہے؟

(viii) For what purpose C-14 is used? (viii) C-14کس مقصد کے لیے استعمال کی جاتی ہے؟

3- Write short answers to any 5 questions: (5x2=10) **3- کوئی سے 5 سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔**

(i) What is meant by energy level and quantized energy? (i) انرجی لیول اور کوانٹائز انرجی سے کیا مراد ہے؟

(ii) Calculate the value of angular momentum of 1st orbit where (ii) فرسٹ آربٹ کے اینگولر مومینٹم کی ویلیو معلوم کیجیے جبکہ

(iii) What are Cathode rays? Who discovered it? (iii) کیتھوڈریز کیا ہیں؟ اسے کس نے دریافت کیا؟

(iv) How electrons fill the shell? (iv) الیکٹرونز شیلز کو کیسے مکمل کرتے ہیں؟

(v) What is the maximum number of electrons that can be accommodated in 3 d and f sub shell? (v) سب شیل 3d,اور fمیں زیادہ سے زیادہ کتنے الیکٹرونز سما سکتے ہیں؟

(vi) What is atomic number of sulphur? Write down its electronic configuration. (vi) سلفر کا اٹامک نمبر کیا ہے؟ اس کی الیکٹرونک کنفگریشن لکھیے۔

(vii) How mass number of same element are different? (vii) ایک ہی ایلیمنٹ کے ماس نمبر مختلف کیوں ہوتے ہیں؟

(viii) Write down three isotopes of Uranium. (viii) یورینیم کے تین آئسو ٹوپس لکھیں۔

Note : Attempt any ONE question in detail. (5+5=10) **نوٹ : کسی 1 سوال کا تفصیلی جواب لکھئے۔**

4(a) Write down postulates of Bohr's atomic theory. (a)4 بوہر کی اٹامک تھیوری کے مفروضات تحریر کریں۔

(b) Describe the isotopes of hydrogen and carbon with diagram. (b) ڈایا گرام کے ذریعے ہائیڈروجن اور کاربن کے آئسوٹوپس بیان کریں۔

5(a) What do you know about the discovery of neutron? Who discovered it? (a)5 نیوٹران کی دریافت کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟ اسے کس نے دریافت کیا؟

(b) Describe the electronic configuration Na^+, Mg^{2+} and Al^{3+} ions. Do they have the same number of electrons in the outermost shell? (b) aN^+، gM^{+2}اور lA^{+3} آئنز کی الیکٹرونک کنفگریشن بیان کریں۔ کیا ان کے سب سے بیرونی شیل میں الیکٹرونز کی تعداد یکساں ہے؟

Excellence of Knowledge WWW.NOTESPK.COM