



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1157155
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - Marks=60					Time:	
Syllabus:	U-2,					Date:	14-Feb-2023
1.	(A) (B) (C) (D)	4.	(A) (B) (C) (D)	7.	(A) (B) (C) (D)	10.	(A) (B) (C) (D)
2.	(A) (B) (C) (D)	5.	(A) (B) (C) (D)	8.	(A) (B) (C) (D)	11.	(A) (B) (C) (D)
3.	(A) (B) (C) (D)	6.	(A) (B) (C) (D)	9.	(A) (B) (C) (D)	12.	(A) (B) (C) (D)

1- Choose the correct answer.

(12×1=12)

-1 درست جواب کے گرد دائرہ لگائیں۔

- Word "Atomos" is:

لفظ Atomos ہے۔

(A) انگلش لفظ (B) لاطینی لفظ (C) یونانی لفظ (D) اردو لفظ
- The particles present in the nucleus are called:

نیوکلئس میں پائے جانے والے پارٹیکلز کہلاتے ہیں۔

(A) نیوکلئونز (B) سیلی اووز (C) الیکٹرونز (D) پروٹونز
- Quantum means:

کوآنٹم کا مطلب ہے۔

(A) مخصوص انرجی (B) مختلف انرجیز (C) انٹنٹی (D) فورس
- Rutherford's atomic theory was based upon:

رڈرفورڈ کی ایٹمک تھیوری کی بنیاد تھی۔

(A) کلاسیکل تھیوری (B) کوآنٹم تھیوری (C) ڈارون تھیوری (D) ان میں سے کوئی نہیں
- Which one of the following have lowest energy value?

درجہ ذیل میں سے کون سب سے کم انرجی ویلیو رکھتا ہے؟

(A) K (B) L (C) M (D) N
- K shell has sub shell?

K شیل سب شیل رکھتا ہے۔

(A) s (B) s,p (C) d,f (D) d,f
- No of subshell in L shell are:

L شیل میں سب شیل کی تعداد ہے۔

(A) 1 (B) 2 (C) 3 (D) 4
- How many electrons can accommodate in M shell?

M شیل میں کتنے الیکٹرونز سما سکتے ہیں؟

(A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32
- Which isotope is use for the production of energy?

درجہ ذیل میں سے انرجی پیدا کرنے کے لیے استعمال ہونے والا آئسوٹوپ ہے۔

(A) Ba-141 (B) I-131 (C) U-235 (D) P-32
- Which type of radiation emits from S-90?

S-90 سے کس قسم کی ریڈیو ایٹمز خارج ہوتی ہیں؟

(A) الفا (B) بیٹا (C) گیمما (D) سگما
- Which one is radio active isotope?

کون سا ریڈیو ایکٹیو آئسوٹوپ ہے؟

(A) ^{11}C (B) ^{12}C (C) ^{13}C (D) ^{14}C
- When U-235 breaks up it produce:

جب U-235 ٹوٹتا ہے تو اس سے پیدا ہوتے ہیں۔

(A) الیکٹرونز (B) نیوٹرونز (C) پروٹونز (D) کچھ نہیں



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1157155
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - Marks=60					Time:	
Syllabus:	U-2,					Date:	14-Feb-2023

(حصہ اول - Part-I)

2- Answer the short questions.

(5x2=10)

2- درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔

- What is the mass of canal rays? .i
کینال ریز کا ماس کیا ہے؟
- How was it proved that the whole mass of an atom is located at the center? .ii
یہ کیسے ثابت ہوا کہ ایٹم کا سارا ماس اس کے مرکز میں ہوتا ہے؟
- How does electron differ from a neutron? .iii
الیکٹرون نیوٹرون سے کیسے مختلف ہوتے ہیں؟
- Write down two observations of Rutherford atomic model. .iv
ردرفورڈ کے ایٹمی ماڈل کے دو مشاہدات تحریر کیجئے۔
- What are the nucleons? .v
نیوکلی اوئز سے کیا مراد ہے؟

3- Answer the short questions.

(5x2=10)

3- درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔

- What are three things must keep in mind during writing electronic configuration? .i
الیکٹرونک کنفیگریشن لکھتے ہوئے کوئی تین چیزوں کا علم ہونا لازمی ہے؟
- An element has 5 electrons in M shell. Find its atomic number. .ii
ایک ایلیمنٹ کے M شیل میں 5 الیکٹرون ہیں اس کا ایٹم نمبر معلوم کریں۔
- Write electronic configuration of chlorine atom. .iii
کلورین ایٹم کی الیکٹرونک کنفیگریشن لکھئے۔
- Write down the electronic configuration of fluorine and Neon. .iv
فلورین اور نیون کی الیکٹرونک کنفیگریشن لکھئے۔
- Write down the electronic configuration of argon. .v
آرگان (18Ar) کی الیکٹرونک کنفیگریشن تحریر کیجئے۔

4- Answer the short questions.

(5x2=10)

4- درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔

- Write the Isotopes of carbon. .i
کاربن کے آئسوٹوپس لکھئے۔
- Why do the Isotopes of an element have different atomic masses? .ii
ایک ایلیمنٹ کے آئسوٹوپس کا ماس مختلف کیوں ہوتا ہے؟
- How mass number of same element are different? .iii
ایک ہی ایلیمنٹ کے ماس نمبر مختلف کیوں ہوتے ہیں؟
- Write down three isotopes of Uranium. .iv
یورینیم کے تین آئسوٹوپس لکھیں۔
- Write two uses of Isotopes. .v
آئسوٹوپس کے دو استعمال لکھیں۔

(حصہ دوم - Part-II)

Attempt given long questions.

(2x9=18)

درج ذیل سوالات کے تفصیلی جواب لکھئے۔

- Who discovered proton? Discuss its properties. (a)5
پروٹان کس نے دریافت کیا نیز اس کی خصوصیات پر بحث کیجئے۔
- How Rutherford discovered that atom has nucleus located at the centre of the atom? (b)
ردرفورڈ نے کیسے ثابت کیا کہ ایٹم کے مرکز میں نیوکلیئس واقع ہے؟
- What do you mean by electronic configuration? What are basic requirements while writing electronic configuration of an element (atom)? (a)6
الیکٹرونک کنفیگریشن سے کیا مراد ہے؟ کسی ایٹم کی الیکٹرونک کنفیگریشن لکھتے ہوئے کوئی بنیادی باتیں مطلوب ہیں۔
- What is an isotope? Describe the isotopes of hydrogen with diagrams. (b)
آئسوٹوپ کیا ہے؟ ڈیایا گرام کے ذریعے ہلڈروجن کے آئسوٹوپس بیان کریں۔



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1157155
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - Marks=60					Time:	
Syllabus:	U-2,					Date:	14-Feb-2023

TEST TYPE WITH ANSWERS KEY

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
B	A	A	A	A	A	B	C	C	B	D	B