



# DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1157143		
Test Detail:	Type 9 - Short Test (MCQs=9, SQs=9, LQs=2) - Marks=45					Time:			
Syllabus:	U-2,					Date:	14-Feb-2023		
1.	(A)	(B)	(C)	(D)	4.	(A)	(B)	(C)	(D)
2.	(A)	(B)	(C)	(D)	5.	(A)	(B)	(C)	(D)
3.	(A)	(B)	(C)	(D)	6.	(A)	(B)	(C)	(D)
					7.	(A)	(B)	(C)	(D)
					8.	(A)	(B)	(C)	(D)
					9.	(A)	(B)	(C)	(D)

## 1- Circle the correct answer.

(9x1=9)

درست جواب کے گرد دائرہ لگائیں۔

- The father of Nuclear Science is:
 

(A) Dalton ڈالٹن (B) J.J Thomson جے جے تھامسن  
(C) Rutherford رڈرفورڈ (D) Neil Bohr نیل بوہر
- Bohr got noble prize in:
 

(A) 1912 (B) 1913 (C) 1922 (D) 1190
- The value of angular momentum of electron in the first orbit is equivalent to:
 

(A)  $1 \times 10^{-34} \text{ kgm}^2 \text{ s}^{-1}$  (B)  $2 \times 10^{-34} \text{ kgm}^2 \text{ s}^{-1}$  (C)  $3 \times 10^{-34} \text{ kgm}^2 \text{ s}^{-1}$  (D)  $2 \times 10^{-34} \text{ kgm}^2 \text{ s}^{-1}$
- How many electrons can accommodate in M shell?
 

(A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32
- Electronic configuration of H is:
 

(A)  $1s^2$  (B)  $1s^1$  (C)  $1s^2, 2s^1$  (D)  $1s^3$
- Which one of the following shell consists of one subshell?
 

(A) K shell (B) L shell (C) M shell (D) N shell
- I-131 use for the treatment of:
 

(A) Goiter (B) Cancer (C) Kidney stone (D) Blood cancer
- The number of Isotopes of hydrogen are:
 

(A) 4 (B) 3 (C) 2 (D) 1
- Deuterium is used to make:
 

(A) Hard water (B) Soft water (C) Heavy water (D) Light water

## 2- Answer the following questions.

(9x2=18)

درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھیں۔

- How was it proved that the whole mass of an atom is located at the center?
 

یہ کیسے ثابت ہوا کہ ایٹم کا سارا ماس اس کے مرکز میں ہوتا ہے؟
- Who discovered proton and neutron?
 

پروٹان اور نیوٹران کی دریافت کس نے کی؟
- Describe two characteristics of canal/positive rays.
 

پوزیٹیو ریز (کیٹل ریز) کی دو خصوصیات بیان کیجئے۔
- Write electronic configuration of chlorine.
 

کلورین کی الیکٹرونک کنفیگریشن لکھیں۔
- Write down the electronic configuration of fluorine and Neon.
 

فلورین اور نیون کی الیکٹرونک کنفیگریشن لکھیں۔
- Write down the electronic configuration of argon.
 

آرگان (18Ar) کی الیکٹرونک کنفیگریشن تحریر کیجئے۔
- How uranium nucleus breaks? write chemical equation.
 

یورینیم نیوکلئس کیسے ٹوٹتا ہے؟ کیمیائی مساوات لکھیں۔
- Where nuclear energy used produced from uranium.
 

یورینیم سے پیدا ہونے والی نیوکلئیر انرجی کہاں استعمال کی جاتی ہے؟
- Why do the Isotopes of an element have different atomic masses?
 

ایک ایلیمنٹ کے آئسوٹوپس کا ماس مختلف کیوں ہوتا ہے؟

## Attempt following questions in detail.

(2x9=18)

درج ذیل سوالات کے تفصیلی جواب لکھیں۔

- State any four properties of canal rays.
 

(a)3 کینال ریز کی کوئی چار خصوصیات تحریر کیجئے۔
- What do you know about the discovery of neutron? Who discovered it?
 

(b) نیوٹران کی دریافت کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟ اسے کس نے دریافت کیا؟

**4(a)** Describe the electronic configuration  $Na^+$ ,  $Mg^{2+}$  and  $Al^{3+}$  ions. Do they have the same number of electrons in the outermost shell?

**4(a)**  $Na^+$  اور  $Mg^{2+}$  اور  $Al^{3+}$  آئنز کی الیکٹرونک کنفیگریشن بیان کریں۔ کیا ان کے سب سے بیرونی شیل میں الیکٹرونز کی تعداد یکساں ہے؟

**(b)** Write notes on isotopes of Carbon and Chlorine.

**(b)** کاربن اور کلورین کے آئسوٹوپس پر نوٹ لکھیے۔





# DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1157143
Test Detail:	Type 9 - Short Test (MCQs=9, SQs=9, LQs=2) - Marks=45					Time:	
Syllabus:	U-2,					Date:	14-Feb-2023

## TEST TYPE WITH ANSWERS KEY

1	2	3	4	5	6	7	8	9
C	C	A	C	B	A	A	B	C