



# DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1157278		
Test Detail:	Type 6 - Short Test (MCQs=7, SQs=7, LQs=1) - Marks=30					Time:			
Syllabus:	U-3,					Date:	14-Feb-2023		
1.	(A)	(B)	(C)	(D)	3.	(A)	(B)	(C)	(D)
2.	(A)	(B)	(C)	(D)	4.	(A)	(B)	(C)	(D)
					5.	(A)	(B)	(C)	(D)
					6.	(A)	(B)	(C)	(D)
					7.	(A)	(B)	(C)	(D)

## 1- Circle the correct answer.

(7x1=7)

-1 درست جواب کے گرد دائرہ لگائیں۔

- What is the atomic mass of strontium?  
40 (D) 87 (C) 188 (B) 197 (A)
- The elements of which block of periodic table are transition metals:  
f-block ایف بلاک (D) d-block ڈی بلاک (C) p-block پی بلاک (B) s-block ایس بلاک (A)
- Total groups in Modern periodic table are:  
20 (D) 10 (C) 18 (B) 5 (A)
- The general electronic configuration of noble gases is:  
 $ns^2np^6$  (D)  $ns^2np^5$  (C)  $ns^2np^4$  (B)  $ns^2np^3$  (A)
- The atomic radius of carbon atom in pm is:  
97 (D) 87 (C) 77 (B) 67 (A)
- Electronegativity of Fluorine is:  
3 (D) 2.1 (C) 3.5 (B) 4 (A)
- The atomic Radii of the elements in periodic table:  
Do not change from left to right in a period (A)  
Decrease from top to bottom in a group (B)  
Increase from left to right in a period (C)  
Increase from top to bottom in a group (D)

## 2- Answer the following questions.

(7x2=14)

-2 درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔

- How Mendeleev arranged the 36 element?  
مینڈلیف نے 36 عناصر کیسے ترتیب دیے؟
- What changes was done in periodic table in 1913?  
1913ء میں پیریڈک ٹیبل میں کیا تبدیلیاں کی گئی؟
- Define New land's law of octaves.  
نپولینڈز کے آکٹیو زلاء کی تعریف کیجیے۔
- What is trend of shielding effect in the group?  
گروپ میں شیڈنگ ایفکٹ کا رجحان کیا ہے؟
- Why noble gases are non reactive?  
نوبل گیسز کیوں ری ایکٹیو نہیں ہوتیں؟
- Why Ionization energy increases from left to right in period table?  
پیریڈک ٹیبل میں بائیں سے دائیں جانب آئیونائزیشن انرجی کیوں بڑھتی ہے؟
- Describe trend of Shielding affect in periodic table.  
پیریڈک ٹیبل میں شیڈنگ ایفکٹ کا رجحان بیان کریں۔

## Attempt the question in detail.

(5+4=9)

-2 درج ذیل سوال کا تفصیلی جواب لکھئے۔

- Write down three salient features of long form of Periodic Table.  
(a) لوگ فارم پیریڈک ٹیبل کی تین اہم خصوصیات تحریر کیجیے۔
- Define atomic radius. Give its trends in periods and groups of periodic table.  
(b) ایٹم ریڈیوس کی تعریف کیجیے۔ پیریڈک ٹیبل میں پیریڈز اور گروپس میں اس کا رجحان تحریر کیجیے۔



# DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1157278
Test Detail:	Type 6 - Short Test (MCQs=7, SQs=7, LQs=1) - Marks=30					Time:	
Syllabus:	U-3,					Date:	14-Feb-2023

## TEST TYPE WITH ANSWERS KEY

1	2	3	4	5	6	7
C	C	B	D	B	A	D