



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1169977
Test Detail:	Type 5 - Short Test (MCQs=5, SQs=5, LQs=1) - Marks=25					Time:	
Syllabus:	U-8,					Date:	17-Feb-2023
1.	(A) (B) (C) (D)	3.	(A) (B) (C) (D)	5.	(A) (B) (C) (D)		
2.	(A) (B) (C) (D)	4.	(A) (B) (C) (D)	6.	(A) (B) (C) (D)		

1- Circle the correct answer.

(6x1=6)

-1 درست جواب کے گرد دائرہ لگائیں۔

- Nobel metal is:

1. نوبل میٹل ہے۔

Air ہوا (D) Water پانی (C) Gold سونا (B) Salt نمک (A)
- It is a very reactive metal:

2. یہ بہت ری ایکٹو میٹل ہے:

Sodium سوڈیم (D) Lead لیڈ (C) Tin ٹن (B) Zinc زنک (A)
- Which one of the following will not react with dilute HCl?

3. درج ذیل میں سے کون ہلکے HCl کے ساتھ ری ایکٹ نہیں کرتا؟

Carbon کاربن (D) Calcium کیلشیم (C) Potassium پوٹاشیم (B) Sodium سوڈیم (A)
- Which halogen has lowest electronegativity?

4. کس ہیلوجن کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی سب سے کم ہے؟

Iodine آئیوڈین (D) Bromine برومائن (C) Chlorine کلورین (B) Fluorine فلورین (A)
- The difference between electronegativity of hydrogen and chlorine is:

5. ہائیڈروجن اور کلورین کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی کا فرق ہے:

4 (D) 3 (C) 2 (B) 1 (A)
- Which one of the following non metals is extremely hard?

6. دیئے گئے نان میٹلز میں سے کون سانبہت سخت ہے؟

Diamond ڈائمنڈ (D) Iodine آئیوڈین (C) Phosphorus فاسفورس (B) Graphite گرافائٹ (A)

2- Answer the short questions.

(5x2=10)

-2 درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔

- Define metal and give two examples.

i. میٹل کی تعریف کریں اور دو مثالیں دیں۔
- How electropositivity depends on size of atoms?

ii. الیکٹرو پوزٹیویٹی کیسے ایٹم کے سائز پر منحصر کرتی ہے؟
- Which factors affect the non-metallic character?

iii. نان میٹلک کے کردار کا انحصار کن امور پر ہے؟
- Describe the non-metallic character in groups and period of a periodic table.

iv. پیریڈک ٹیبل میں نان میٹلک کریٹرز کا گروپ اور پیریڈ میں رجحان بیان کیجئے۔
- Give the reaction of chlorine with cold dilute NaOH solution.

v. کلورین کا ٹھنڈے ڈائلوٹ NaOH کے ساتھ ری ایکشن لکھیں۔

Attempt given question in detail.

(4+5=9)

دیئے گئے سوال کا تفصیلی جواب لکھئے۔

- Why are cations smaller and anions are bigger in size than their respective neutral atoms.

3. کیونکہ سائز میں اپنے متعلقہ نیوٹرل ایٹمز سے چھوٹے اور اینائیونز بڑے کیونکہ ہوتے ہیں؟
- Compare the physical properties of metals and non metals.

(b) میٹلز اور نان میٹلز کے طبیعی خواص کا موازنہ کریں۔



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1169977
Test Detail:	Type 5 - Short Test (MCQs=5, SQs=5, LQs=1) - Marks=25					Time:	
Syllabus:	U-8,					Date:	17-Feb-2023

TEST TYPE WITH ANSWERS KEY

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