



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1169983
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - Marks=60					Time:	
Syllabus:	U-8,					Date:	17-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۔

- The most reactive metal is:
Aluminium ایلیومینیم (D) Cesium سیزیم (C) Gold گولڈ (B) Iron آئرن (A)
- Almost all metals are solid except:
Silver سلور (D) Gold گولڈ (C) Mercury مرکری (B) Zinc زنک (A)
- Metals are generally good conductors of electricity because:
Metals cations are present موبائل کاتیونز موجود ہوتے ہیں (B) Mobile electrons are present موبائل الیکٹرونز موجود ہوتے ہیں (C)
Mobile protons are present موبائل پروٹونز موجود ہوتے ہیں (D) They are hard enough یہ کافی سخت ہوتے ہیں (C)
- It is least reactive metal:
Copper کانپر (D) Magnesium میگنیشیم (C) Calcium کیلشیم (B) Potassium پوٹاشیم (A)
- Which of the following is less malleable metal?
Silver سلور (D) Sodium سوڈیم (C) Gold گولڈ (B) Iron آئرن (A)
- Which one of the following will not react with dilute HCl?
Carbon کاربن (D) Calcium کیلشیم (C) Potassium پوٹاشیم (B) Sodium سوڈیم (A)
- Which is non metal?
K (D) Na (C) H (B) Li (A)
- Which non-metal is extremely hard?
Carbon کاربن (D) Iodine آئیوڈین (C) Phosphorus فاسفورس (B) Sulphur سلفر (A)
- The most reactive non metal is:
I (D) Br (C) Cl (B) F (A)
- Which halogen exist in liquid form?
Iodine آئیوڈین (D) Bromine برومین (C) Chlorine کلورین (B) Fluorine فلورین (A)
- Which halogen has lowest electronegativity?
Iodine آئیوڈین (D) Bromine برومین (C) Chlorine کلورین (B) Fluorine فلورین (A)
- The colour of fluorine is:
Greenish yellow سبزی مائل پیلا (B) Pale yellow ہلکا پیلا (A)
Purple black جامنی سیاہ (D) Reddish brown سرخی مائل براؤن (C)



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1169983
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - Marks=60					Time:	
Syllabus:	U-8,					Date:	17-Feb-2023

(Part-I - حصہ اول)

2- Answer the short questions.

(5x2=10)

2- درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔

- Compare electropositivity of alkali and alkaline earth metals.
- On which factors does ionization energy depends?
- Write two uses of Silver.
- Write two properties silver.
- Which metals is used for metal work?

- الکلی اور الارکلائن ارتھ میٹلز میں الیکٹرو پوزٹیوٹیٹی کا موازنہ کریں۔
- آئیونائزیشن انرجی کا انحصار کن چیزوں پر ہے؟
- سلور کے دو استعمال لکھئے۔
- سلور کی دو خصوصیات لکھیں۔
- کون سی میٹل میٹل ورک (metal work) میں استعمال ہوتی ہے؟

3- Answer the short questions.

(5x2=10)

3- درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔

- Magnesium has higher ionization energy than Ionization energy of sodium? Why.
- How metals reacts with halogens. Give example.
- Which is most precious metal?
- Which factors affect the non-metallic character?
- Why Nitrogen is necessary for safety of life on earth?

- میگنیشیم کی آئیونائزیشن انرجی سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی سے زیادہ ہوتی ہے کیوں؟
- میٹلز ہیلوجنز کے ساتھ کیسے ری ایکشن کرتی ہیں؟ مثالیں دیں۔
- کون سی دھات سب سے بیش قیمت ہے؟
- نان میٹلک کے کردار کا انحصار کن امور پر ہے؟
- زمین پر زندگی کی حفاظت کے لئے نائٹروجن ضروری ہے؟

4- Answer the short questions.

(5x2=10)

4- درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔

- Why flourine is more non metallic than chlorine?
- Name the most abundant non-metal in the earth's crust.
- How non metals reacts with hydrogen?
- Why do the non-metals accept electron readily?
- Give the reaction of chlorine with cold dilute NaOH solution.

- فلورین کلورین کی نسبت زیادہ نان میٹلک کیوں ہے؟
- زمین کے کرسٹ میں سب سے زیادہ کثرت سے پائی جانے والی نان میٹل کا نام بتائیں۔
- نان میٹلز ہائیڈروجن کے ساتھ کیسے ری ایکٹ کرتی ہیں؟
- نان میٹلز الیکٹرون کیوں حاصل کرتی ہیں؟
- کلورین کا ٹھنڈے ڈائلوٹڈ NaOH کے ساتھ ری ایکشن لکھیں۔

(Part-II - حصہ دوم)

(2x9=18)

درج ذیل سوالات کے تفصیلی جواب لکھئے۔

Attempt given long questions.

5(a) Discuss the inert character of silver and gold.

5(a) سلور اور گولڈ کی انرٹ خاصیت پر بحث کریں۔

(b) Discuss why hardness and softness of a metal depends upon its metallic bonding.

(b) بحث کریں کہ میٹل کی سختی اور نرمی کا انحصار اس کی میٹلک بانڈنگ پر کیوں ہوتا ہے؟

6(a) Write chemical reaction of Chlorine with water and Methane. Give balance equation.

6(a) کلورین کا پانی اور میتھین کے ساتھ کیمیکل ری ایکشن لکھیں اور متوازن مساوات بھی لکھیں۔

(b) Write four important physical properties of Non-Metals.

(b) نان میٹلز کی چار اہم طبعی خصوصیات تحریر کریں۔



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1169983
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - Marks=60					Time:	
Syllabus:	U-8,					Date:	17-Feb-2023

TEST TYPE WITH ANSWERS KEY

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