



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1169981
Test Detail:	Type 8 - Short Test (MCQs=8, SQs=9/15, LQs=1/2) - Marks=35			Time:			
Syllabus:	U-8,			Date:			17-Feb-2023
1.	(A) (B) (C) (D)	3.	(A) (B) (C) (D)	5.	(A) (B) (C) (D)	7.	(A) (B) (C) (D)
2.	(A) (B) (C) (D)	4.	(A) (B) (C) (D)	6.	(A) (B) (C) (D)	8.	(A) (B) (C) (D)

1- Circle the correct answer.

(8x1=8)

- درست جواب کے گرد اڑاہ لٹاکیں۔

1. Metals have generally:

Low ionization value (B) کم آئیناڑیشن ولیو

High ionization value (A) زیادہ آئیناڑیشن ولیو

High electro-negativity value (D) زیادہ الکترو نیگیٹویٹی ولیو

High electron affinity value (C) زیادہ الکترو نیگیٹویٹی ولیو

2. Which metal is not affected by mineral acids and alkalis?

Na (D)

Au (C)

Zn (B)

3. Colour of calcium flame in air is:

Brick Red (D) سرخی مالک

Golden (C) سنہری

White (B) سفید

Green (A) بُر

4. The most precious metal is:

Aluminum (D) ایلومنیم

Silver (C) چاندی

Platinum (B) پلائیٹم

Iron (A) لوہا

5. Which element has highest electronegativity?

N (D)

Cl (C)

O (B)

6. The colour of fluorine is:

Greenish yellow (B) بُری مالک پیلا

Purple black (D) جامنی سیاه

Pale yellow (A) پاکپیلا

Reddish brown (C) سرخی مالک براؤن

7. The difference between electronegativity of hydrogen and chlorine is:

4 (D)

3 (C)

2 (B)

8. The Halogen which exists as solid at room temperature is:

Iodine (D) بُریڈین

Fluorine (C) فلورین

bromine (B) برومن

Chlorine (A) کلورین

2- Answer any 4 short questions.

(4x2=8)

کوئی سے 4 سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔

- i. Magnesium has higher ionization energy than Ionization energy of sodium? Why.

میگنیزیم کی آئیناڑیشن ازرجی سوئیم کی آئیناڑیشن ازرجی سے زیادہ ہوتی ہے کیوں؟

- ii. Compare electropositivity of alkali and alkaline earth metals.

اکلی اور اکائن ارتھ میٹلز میں الکٹرو پوزیٹویٹی کا موازنہ کریں۔

- iii. Write uses of Magnesium.

میگنیزیم کے استعمالات تحریر کیجیے۔

- iv. Write two uses of Silver.

سلور کے دو استعمال لکھئے۔

- v. Write two properties silver.

سلور کی دو خصوصیات لکھیں۔

- vi. Why the ionization energy of Na is more than K?

سوئیم کی آئیناڑیشن ازرجی پونا شیم سے زیادہ کیوں ہے؟

3- Answer any 5 short questions.

(5x2=10)

کوئی سے 5 سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔

- i. Name the metal which is least conductor of heat?

اس دو حالت کا نام بتائیے جو حرارت کی سب سے کم کنٹر ہے۔

- ii. Why valency of chlorine is 1?

کلورین کی ولینسی 1 کیوں ہے؟

- iii. How non metals reacts with hydrogen?

نام میٹلز کے ساتھ کیسے ری ایکٹ کرتی ہیں؟

- iv. Which factors affect the non-metallic character?

نام میٹلک کے کروار کا نحصار کن امور پر ہے؟

- v. Why do the non-metals accept electron readily?

نام میٹلز ایکٹرون کیوں حاصل کرتی ہیں؟

- vi. Describe the non-metallic character in groups and period of a periodic table.

پیریاٹک ٹبل میں نام میٹلک کریکٹر کا گروپ اور پیریاٹک ٹبل میں رجحان بیان کیجیے۔

- vii. Write any two chemical properties of halogens.

ہیلو جنز کی کوئی دو کیمیائی خصوصیات تحریر کریں۔

- viii. Write chemical reaction of halogens with water.

ہیلو جنز کے پانی کے ساتھ کیمیکل ری ایکٹر کیجیے۔

Attempt any ONE question in detail.

(5+4=9)

کسی 1 سوال کا تفصیلی جواب لکھئے۔

- 4(a)** Write a comprehensive note on the electropositive character of metals?
- (b)** How can you compare the softness and hardness of metals?
- 5(a)** Compare the physical properties of metals and non metals.
- (b)** Compare the reactivity of Halogens.

(a)4 میٹلز کی ایکٹر و پوزیٹو خصوصیت پر ایک تفصیلی نوٹ لکھیں۔

(b) آپ میٹلز اور نان میٹلز کے کمیابی خواص کا موازنہ کیسے کر سکتے ہیں؟

(a)5 میٹلز اور نان میٹلز کے طبیعی خواص کا موازنہ کریں۔

(b) ہیلوجنز کی ری ایکٹوئیٹ کا موازنہ کیجیے۔





DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1169981
Test Detail:	Type 8 - Short Test (MCQs=8, SQs=9/15, LQs=1/2) - Marks=35			Time:			
Syllabus:	U-8,			Date:	17-Feb-2023		

TEST TYPE WITH ANSWERS KEY

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