DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK **03467300010**

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1157223
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - Marks=60					Time:	
Syllabus:	U-3,					Date:	14-Feb-2023

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

1- Choose the correct answer. **(12×1=12)** -1 درست جواب کے گرد دائرہ لگائیں۔

1. Atomic mass of calcium is 40 and barium is 137. What whould be the atomic mass of strontium according to dobriners triads?
.1 کیلیشم کا اٹامک ماس 40 ہے اور بیریم کا 137۔ ڈوبرائنرز کے ٹرائی ایڈز کے مطابق سٹرانشیم کا اٹامک ماس کیا ہوگا؟
(A) 78 (B) 88 (C) 98 (D) 40

2. Which is not noble gas?
.2 کون سی نوبل گیس نہیں ہے؟
(A) Helium ہیلیم (B) Hydrogen ہائیڈروجن (C) Neon نی اون (D) Argon آرگان

3. Atomic number of Cesium is:
.3 سیزیم کا ایٹمی نمبر ہوتا ہے۔
(A) 55 (B) 65 (C) 75 (D) 85

4. No. of elements in second period is:
.4 دوسرے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے۔
(A) 32 (B) 8 (C) 18 (D) 2

5. Electron affinity of Flourine is:
.5 فلورین کی الیکٹران افینٹی ____________ ہے۔
(A) -328 kJ/mole (B) -329 kJ/mole (C) -330 kJ/mole (D) -325 kJ/mole

6. Long form of periodic table is constructed on the basis of:
.6 لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے۔
(A) Mass Number ماس نمبر (B) Atomic Number اٹامک نمبر
(C) Atomic Mass اٹامک ماس (D) Principle of Mendleev مینڈلیف کا اصول

7. The atomic radius of carbon atom in pm is:
.7 کاربن ایٹم کا اٹامک ریڈیس 'pm' میں ہوتا ہے:
(A) 67 (B) 77 (C) 87 (D) 97

8. Ionization of energy of Sodium is:
.8 سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی ہے۔
(A) 337 $kJmol^{-1}$ (B) 430 $kJmol^{-1}$ (C) 419 $kJmol^{-1}$ (D) 496 $kJmol^{-1}$

9. The electronegativity of nitrogen is:
.9 نائٹروجن کی الیکٹرونیگیٹویٹی ہوتی ہے۔
(A) 2 (B) 3 (C) 4 (D) 5

10. Which one of the following Halogen has highest electronegativity?
.10 درج ذیل میں سے کسی ہیلوجن کی الیکٹرونیگیٹویٹی سب سے زیادہ ہے؟
(A) Iodine آئیوڈین (B) Bromine برومین (C) Chlorin کلورین (D) Fluorine فلورین

11. The atomic Radii of the elements in periodic table:
.11 پیریاڈک ٹیبل میں عناصر کے اٹامک ریڈیس:
(A) Do not change from left to right in a period ایک پیریڈ میں بائیں سے دائیں تبدیل نہیں ہوتے۔
(B) Decrease from top to bottom in a group ایک گروپ میں اوپر سے نیچے کم ہوتے ہیں۔
(C) Increase from left to right in a period ایک پیریڈ میں بائیں سے دائیں بڑھتے ہیں۔
(D) Increase from top to bottom in a group ایک گروپ میں اوپر سے نیچے بڑھتے ہیں۔

12. Point out the correct statement about electron affinity:
.12 الیکٹران افینٹی کے متعلق درست بیان کی نشاندہی کیجیے۔
(A) It is measured in kg/mol اس کی پیمائش kg/mol میں کی جاتی ہے (B) It involves absorption of energy اس میں انرجی کا انجذاب ہوتا ہے
(C) It decreases in period یہ پیریڈ میں کم ہوتی ہے (D) It increases in group یہ گروپ میں زیادہ ہوتی ہے

DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK 03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1157223
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - Marks=60					Time:	
Syllabus:	U-3,					Date:	14-Feb-2023

(Part-I حصہ اول۔)

2- Answer the short questions. **(5x2=10)** **درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھیے۔ -2**

i. What is general electronic configuration of halogen and family and nobel gases?
نوبل گیسز اور ہیلوجینز فیملی کی جنرل الیکٹرونک کنفگریشن کیا ہے؟ .i

ii. Define periodic law and periodic table.
پیریاڈک لاءاور پیریاڈک ٹیبل کی تعریف کریں۔ .ii

iii. Define Mosely periodic law.
موزلے کا پیریاڈک لاء تحریر کیجیے۔ .iii

iv. What is meant by Periodic function?
پیریاڈک فنکشن سے کیا مراد ہے؟ .iv

v. Why Lanthanides an Actinides are placed separately below periodic table? Explain.
وضاحت کیجیے کہ لینتھانائڈز اور ایکٹانائڈز کو پریاڈک ٹیبل کے نیچے الگ کیوں رکھا گیا؟ .v

3- Answer the short questions. **(5x2=10)** **درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھیے۔ -3**

i. What are the elements arranged in group 3 to 12 called?
تیسرے سے بارہویں گروپ میں ترتیب دیئے گئے عناصر کیا کہلاتے ہیں؟ .i

ii. How periodicity of an Atom depends upon the number of proteon?
پریاڈیسٹی کسی ایٹم میں موجود پروٹونز کی تعداد پر کیسے منحصر ہے؟ .ii

iii. Define electronegativity. Also write its trend in groups and periods.
الیکٹرونیگٹیویٹی کی تعریف کریں۔ نیز گروپس اور پیریڈز میں اس کا رجحان لکھیے۔ .iii

iv. Define Shielding effect.
شیلڈنگ ایفیکٹ کی تعریف کیجیے۔ .iv

v. Define effective nuclear charge.
موثر نیوکلیئر چارج کی تعریف کیجیے۔ .v

4- Answer the short questions. **(5x2=10)** **درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھیے۔ -4**

i. Why shielding effect increases down the group?
گروپ میں اوپر سے نیچے شیلڈنگ ایفکٹ کیوں بڑھتا ہے؟ .i

ii. Why the ionization energy of sodium is less them of Magnesium?
سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی میگنیشیم سے کم کیوں ہے؟ .ii

iii. Why it is difficult to remove an electron from Halogens?
ہیلوجینز میں سے الیکٹرون کو نکالنا مشکل کیوں ہے؟ .iii

iv. Why 2nd ionization energy of an element is higher than first one?
دوسری آئیونائزیشن انرجی پہلی سے زیادہ کیوں ہوتی ہے؟ .iv

v. Why sheilding affect of electron makes Cation formation easy?
الیکٹران کا شیلڈنگ ایفیکٹ کٹیائن کے بننے کے عمل کو کیوں آسان بنا دیتا ہے؟ .v

(Part-II حصہ دوم۔)

Attempt given long questions. **(2x9=18)** **درج ذیل سوالات کے تفصیلی جواب لکھیے۔**

5(a) Give any three/ four salient features of long form periodic table.
5(a) پیریاڈک ٹیبل کی لانگ فارم کی کوئی سی تین، چار خصوصیات بیان کریں۔

(b) Write down three salient features of long form of Periodic Table.
(b) لونگ فارم پیریاڈک ٹیبل کی تین اہم خصوصیات تحریر کیجیے۔

6(a) Justify the statement, bigger size atoms have more shielding effect thus low ionization energy.
6(a) مندرجہ ذیل بیان کا جواز پیش کریں۔ ”بڑے سائز کے ایٹمز کی آئیونائزیشن انرجی کم ہوتی ہے اور ان کا شیلڈنگ ایفیکٹ زیادہ ہوتا ہے“۔

(b) Define atomic radius. Give its trends in periods and groups of periodic table.
(b) اٹامک ریڈیس کی تعریف کیجیے۔ پیریاڈک ٹیبل میں پیریڈز اور گروپس میں اس کا رجحان تحریر کیجیے۔

DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK **03467300010**

Name:		**Roll #:**		**Subject:**	Chemistry-9	**Test #:**	**1157223**
Test Detail:	**Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - Marks=60**					**Time:**	
Syllabus:	U-3,					**Date:**	**14-Feb-2023**

TEST TYPE WITH ANSWERS KEY

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