DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK **03467300010**

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1157219
Test Detail:	Type 9 - Short Test (MCQs=9, SQs=9, LQs=2) - Marks=45					Time:	
Syllabus:	U-3,					Date:	14-Feb-2023

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

1- Circle the correct answer. (9x1=9) **-1 درست جواب کے گرد دائرہ لگائیں۔**

1. The horizontal lines of the periodic table called: .1 پیریاڈک ٹیبل کی افقی قطاریں کہلاتی ہیں۔
(A) Periods پیریڈز (B) Groups گروپس (C) Periodic Law پیریاڈک لاء (D) Lines قطاریں

2. Who discovered atomic number? .2 اٹامک نمبر کس کی ایجاد ہے؟
(A) Dalton ڈالٹن (B) Rutherford ردرفورڈ (C) Bohr بوہر (D) H.Moseley ایچ موزلے

3. Modern periodic table has ____ periods: .3 جدید پیریاڈک ٹیبل میں _____ پیریڈز ہیں۔
(A) 03 (B) 05 (C) 07 (D) 09

4. How many groups are there in long form of periodic table: .4 لونگ فارم پیریاڈک ٹیبل میں گروپس کی تعداد کتنی ہے؟
(A) 5 (B) 18 (C) 10 (D) 20

5. Ionization Energy increase in period because: .5 آئیونائزیشن انرجی پیریڈ میں بڑھتی ہے کیونکہ
(A) Number of shells increases شیلز کی تعداد میں اضافہ
(B) Number of Shell decreases شیلز کی تعداد میں کمی
(C) Number of Electrons decreases الیکٹرونز کی تعداد میں کمی
(D) ce of attraction between valence shell electrons and nucleus increases نیوکلیئس اور ویلنس شیل میں موجود الیکٹرونز کے درمیان کشش کی قوت میں اضافہ

6. Ionization of energy of Sodium is: .6 سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی ہے۔
(A) $337\ kJmol^{-1}$ (B) $430\ kJmol^{-1}$ (C) $419\ kJmol^{-1}$ (D) $496\ kJmol^{-1}$

7. The electronegativity of nitrogen is: .7 نائٹروجن کی الیکٹرونیگیٹوی ہوتی ہے۔
(A) 2 (B) 3 (C) 4 (D) 5

8. Which one of the following Halogen has highest electronegativity? .8 درج ذیل میں سے کس ہیلوجن کی الیکٹرونیگیٹوی سب سے زیادہ ہے؟
(A) Iodine آئیوڈین (B) Bromine برومین (C) Chlorin کلورین (D) Fluorine فلورین

9. The size of iodine atom is bigger than of chlorine. So, its electron affinity is: .9 آئیوڈین ایٹم کا سائز کلورین کے ایٹم سے بڑا ہے۔ پس آئیوڈین کی الیکٹرون افنیٹی ہے:
(A) Greater زیادہ (B) Less کم (C) Equal برابر (D) Negative نیگیٹو

2- Answer the following questions. (9x2=18) **-2 درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔**

i. How many periods are considered normal periods? .i کتنے پیریڈز کو نارمل پیریڈز سمجھا جاتا ہے؟
ii. Who was new land? Also write law of octave? .ii نیو لینڈز کون تھا؟ نیز آکٹیو لاء لکھیے۔
iii. From which element Lanthanide series get start? .iii لینتھانائیڈ سیریز کس ایلیمنٹس سے شروع ہوئی ہے؟
iv. How periodicity of an Atom depends upon the number of proteon? .iv پریاڈیسٹی کسی ایٹم میں موجود پروٹونز کی تعداد پر کیسے منحصر ہے؟
v. Why shielding effect increases down the group? .v گروپ میں اوپر سے نیچے شیلڈنگ ایفکٹ کیوں بڑھتا ہے؟
vi. Define effective nuclear charge. .vi مؤثر نیوکلیئر چارج کی تعریف کیجئے۔
vii. What is trend of Electron affinity in group and period? .vii الیکٹران افینیٹی کا پیریڈ میں کیا رجحان ہے؟
viii. Why size of atom decrease in a period? .viii ایک ہی پیریڈ میں ایٹم کا سائز کم کیوں ہوتا ہے؟
ix. How does shielding effect decrease the forces of electrostatics? .ix شیلڈنگ ایفیکٹ کیسے نیوکلیئس اور بیرونی شیل کے درمیان موجود الیکٹروسٹیٹک فورسز کو کم کرتا ہے؟

Attempt following questions in detail. (2x9=18) **درج ذیل سوالات کے تفصیلی جواب لکھئے۔**

3(a) Give any three/ four salient features of long form periodic table. (a)3 پیریاڈک ٹیبل کی لانگ فارم کی کوئی سی تین، چار خصوصیات بیان کریں۔

(b) Define Group and explain them in periodic table.

4(a) Describe the trends of electronegativity in a period and in a group.

(b) Define Shielding Effect. Explain its trend in Groups and Periods.

(b) گروپ کی تعریف کیجیے اور پیریاڈک ٹیبل میں ان کی وضاحت کیجیے۔

4(a) پیریڈ اور گروپ میں الیکٹرونیگٹیویٹی کے رجحان کی وضاحت کیجیے۔

(b) شیلڈنگ ایفیکٹ کی تعریف کریں۔ گروپس اور پیریڈز میں اس کے رجحان کی وضاحت کریں۔

DANISH ACADEMY

DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK **03467300010**

Name:		**Roll #:**		**Subject:**	Chemistry-9	**Test #:**	**1157219**
Test Detail:	**Type 9 - Short Test (MCQs=9, SQs=9, LQs=2) - Marks=45**					**Time:**	
Syllabus:	U-3,					**Date:**	**14-Feb-2023**

TEST TYPE WITH ANSWERS KEY

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