Chemistry 9: Test No.1	Total No. 40
Name:________________________ Roll No. :_______	
Date:_____-_____-2022 Teacher's Signature: ________	

Q.1: Tick (✓) the correct answer. — سوال نمبر1۔ درست جواب پر (✓) کا نشان لگائیں۔

1. Industrial chemistry deals with manufacturing of compounds: ______ — انڈسٹریل کیمسٹری کا تعلق کمپاؤنڈز کی ایسی تیاری سے ہے جو: ______
   (A) In Laboratory لیبارٹری میں ہو (B) On Micro scale مائیکروسکیل پر ہو (C) On commercial scale تجارتی پیمانے پر ہو (D) معاشیاتی پیمانے پر ہو
2. Which element is found in most abundance in the atmosphere? — کونسا ایلیمنٹ کرہ ہوائی میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے؟
   (A) Nitrogen نائٹروجن (B) Oxygen آکسیجن (C) Argon آرگون (D) Chlorine کلورین
3. The chemical formula of Washing soda is: — دھوبی سوڈے کا کیمیائی فارمولا ہے۔
   (A) Na_2SO_3 (B) $Na_2CO_2.6H_2O$ (C) $Na_2Co_3.7H_2O$ (D) $Na_2CO_3.10H_2O$
4. Which one of the following can be separated by physical means: — کس کے اجزا کو طبعی طریقے سے الگ کیا جاسکتا ہے؟
   (A) Mixtures مکسچرز (B) Elements ایلیمنٹس (C) Compounds کمپاؤنڈز (D) Radical ریڈیکلز
5. Atomic number of an element is represent by a symbol: — ایلیمنٹ کا اٹیمی نمبر علامت سے ظاہر کیا جاتا ہے۔
   (A) K (B) L (C) A (D) Z
6. One amu (atomic mass unit) is equivalent to: — ایک amu (اٹامک ماس یونٹ) کس کے برابر ہے؟
   (A) 1.66×10^{-24} Milli gram ملی گرام (B) 1.66×10^{-24} gram گرام (C) 1.66×10^{-24} kilo gram کلوگرام (D) 1.66×10^{-23} gram گرام
7. The empirical formula of glucose is: — گلوکوز کا امپیریکل فارمولا ہے۔
   (A) CH (B) CH_2O (C) OH (D) H_2O_2
8. Molecular mass of water (H_2O) is: — پانی کے ایک مالیکیول کا ماس ہوتا ہے:
   (A) 18 amu (B) 18 g (C) 18 mg (D) 18 kg
9. Charge on atom is: — ایٹم پر چارج ہوتا ہے۔
   (A) Positive مثبت (B) Negative منفی (C) Neutral نیوٹرل (D) −2
10. The number of moles of carbon in 4 gram of coal is: — 4 گرام کوئلے میں کاربن مولز کی تعداد ہوتی ہے۔
    (A) 0.25 (B) 0.33 (C) 0.50 (D) 0.75

$10 \times 2 = 20$ **Write short answers to any ten (10) questions.** — سوال نمبر2۔ کوئی سے 10 سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

i. Define Chemistry. Explain any two branches of Chemistry. — کیمسٹری کی تعریف کیجیے۔ کیمسٹری کی کوئی سی دو شاخوں کی وضاحت کیجیے۔
ii. Give two examples for applications of biochemistry. — بائیوکیمسٹری کے اطلاق کی کوئی سی دو مثالیں دیجیے۔
iii. Define physical properties and give two examples. — طبعی خصوصیات کی تعریف کریں اور دو مثالیں دیں۔
iv. Define symbol and valency with example. — سمبل اور ویلنسی کی تعریف کیجیے اور مثال دیجیے۔
v. Write chemical formula of Silicon dioxide and calcium chloride. — سلیکان ڈائی آکسائیڈ اور کیلسیم کلورائیڈ کا کیمیائی فارمولا لکھیے۔
vi. How does homogeneous mixture differ from Heterogeneous mixture? — ہوموجینیس مکسچر اور ہیٹروجینیس مکسچر کیسے ایک دوسرے سے مختلف ہیں؟
vii. Write down four properties of mixture. — آمیزہ کی چار مثالیں تحریر کیجیے۔
viii. Define atomic mass unit. Why is it needed? — اٹامک ماس یونٹ کی تعریف کریں۔ اس کی ضرورت کیوں پیش آئی؟
ix. Calculate the molecular mass of Nitric acid (HNO_3). — نائٹرک ایسڈ (HNO_3) کا مالیکیولر ماس کیا ہے؟
x. Write two differences between Ion and Atom. — ایٹم اور آئن کے درمیان دو فرق تحریر کیجیے۔
xi. Define Avogadro's number. — ایووگیڈرو نمبر کی تعریف کریں۔
xii. Calculate the number of atoms in 10 gram of aluminium. — 10 گرام ایلومینیم (Al) میں ایٹمز کی تعداد معلوم کیجیے۔

$1 \times 10 = 10$ **Write answer to any One (1) question.** — نوٹ: کوئی سے ایک سوال کا جواب لکھیے۔

سوال نمبر3۔ Write five types of molecules also give one example of each. — مالیکیولز کی پانچ اقسام لکھیے اور ہر ایک کی مثال دیجیے۔

سوال نمبر4۔ Explain how to write a chemical formula. — کیمیائی فارمولا کیسے لکھا جاتا ہے؟ وضاحت کیجیے۔

Go To www.alqalamcoachingcenter.com To Download Notes & Books In PDF.

www.alqalamcoachingcenter.com
AL-QALAM COACHING CENTER
Near UBL Ghanian Road Phalia (M.B.DIN) +923171760801

Chemistry 9: Test No.2	Total No. 40
Name:________________ Roll No. :_______	
Date:_____-_____-2022 Teacher's Signature: ________	

Q.1: Tick (✓) the correct answer. سوال نمبر 1۔ درست جواب پر (✓) کا نشان لگائیں۔

1۔ **Who discovered proton?** پروٹون کس نے دریافت کیا؟
(A) Rutherford رودرفورڈ نے (B) J.J Thomson جے جے تھامسن نے (C) Neil Bohr نیل بوہر نے (D) Goldstein گولڈسٹائن نے

2۔ **The value of Planck's Constant:** پلانکس کونسٹنٹ کی قیمت ہے:
(A) $6.63\times10^{-33} Js$ (B) $6.63\times10^{-34} Js$ (C) $6.63\times10^{-35} Js$ (D) $6.63\times10^{-36} Js$

3۔ **The maximum electrons in K-shell:** K شیل میں الیکٹرون سمانے کی گنجائش ہوتی ہے:
(A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32

4۔ **Electronic Configuration of Sulphur is:** سلفر (S) کی الیکٹرونک کنفگریشن ہے:
(A) $1s^2,2s^2,2p^6,3s^2,3p^4$ (B) $1s^2,2s^2,2p^6,3s^1$ (C) $1s^2,2s^2,2p^6,3s^2,3p^1$ (D) $1s^2,2s^2,2p^5$

5۔ **The atomic number of Argon (Ar) is:** آرگون کا اٹامک نمبر ہے:
(A) 16 (B) 10 (C) 8 (D) 18

6۔ **Deuterium is found in:** ڈیوٹریم ان میں سے کیا بنانے میں استعمال ہوتا ہے؟
(A) Hard water ہارڈ واٹر (B) Soft water سوفٹ واٹر (C) Heavy water ہیوی واٹر (D) Light water لائٹ واٹر

7۔ **The isotope C-12 is present in abundance of:** آئسوٹوپ C-12 کتنی مقدار میں پایا جاتا ہے؟
(A) 96.6% (B) 97.6% (C) 94.7% (D) None ان میں سے کوئی نہیں

8۔ **When U-235 breaks up, it produces:** جب U-235 ٹوٹتا ہے تو اس سے پیدا ہوتے ہیں:
(A) Electrons الیکٹرونز (B) Neutrons نیوٹرونز (C) Protons پروٹونز (D) Nothing کچھ نہیں

9۔ **The isotope used for treatment of cancer in the body is:** جسم کے اندر کینسر کے علاج کے لیے استعمال ہونے والا آئسوٹوپ ہے:
(A) I-131 (B) Co-60 (C) U-235 (D) C-14

10۔ **Which one of the following results in the discovery of proton?** حسب ذیل میں سے کس کے نتیجہ میں پروٹون دریافت ہوئی؟
(A) Cathode rays کیتھوڈ ریز (B) Canal rays کینال ریز (C) X-rays ایکس ریز (D) Alpha rays الفا ریز

$10\times2=20$ **Write short answers to any ten (10) questions.** سوال نمبر 2۔ کوئی سے 10 سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

i۔ What is Plum Pudding Theory and who presented it? پلم پڈنگ تھیوری کیا ہے؟ یہ کس نے پیش کی؟
ii۔ Write two characteristics of positive rays پوزیٹو ریز کی دو خصوصیات بیان کیجیے۔
iii۔ Where does most of the mass of an atom exists? ایٹم کا زیادہ تر ماس کہاں واقع ہوتا ہے؟
iv۔ Write two defects in Rutherford's Atomic Model. رودرفورڈ کے ایٹمی ماڈل میں دو نقائص کون سے ہیں؟
v۔ Why Max Planck was awarded Noble prize? میکس پلانک کو نوبل پرائز سے کیوں نوازا گیا؟
vi۔ Define electronic configuration. Give example. الیکٹرونک کنفگریشن کی تعریف کریں۔ مثال بھی دیں۔
vii۔ How many electron can be present in K, L, M and N sub- shell? K، L، M اور N شیلز میں کتنے الیکٹرونز سما سکتے ہیں؟
viii۔ Write the electronic configuration of Cl^- ion. کلورائڈ آئن (Cl^-) کی الیکٹرونک کنفگریشن لکھیے۔
ix۔ Define isotope. Name the isotopes of hydrogen. آئسوٹوپس کی تعریف کریں۔ ہائڈروجن کے آئسوٹوپس کے نام لکھیں۔
x۔ Why do the isotopes of elements have different atomic mass? ایک ہی ایلیمنٹ کے ماس نمبر مختلف کیوں ہوتے ہیں؟
xi۔ How isotopes are beneficial for us? آئسوٹوپس ہمارے لیے کس طرح مفید ہیں؟
xii۔ Explain the use of U-235 for power generation. پاور جنریشن کے لیے U-235 کے استعمال کی وضاحت کیجیے۔

$1\times10=10$ **Write answer to any One (1) question.** نوٹ: کوئی سے ایک سوال کا جواب لکھیے۔

سوال نمبر 3۔ How neutron was discovered? Write its three properties. نیوٹرون کیسے دریافت ہوا؟ اس کی تین خصوصیات لکھیے۔
سوال نمبر 4۔ Write down the postulates of Bohr's Atomic theory. بوہر کے ایٹمی ماڈل کے اہم مفروضے لکھیے۔

Go To www.alqalamcoachingcenter.com To Download Notes & Books In PDF.

www.alqalamcoachingcenter.com
AL-QALAM COACHING CENTER
Near UBL Ghanian Road Phalia (M.B.DIN) +923171760801

Chemistry 9: Test No.3	Total No. 40

Name:________________________ Roll No. :_______

Date:_____-_____-2022 Teacher's Signature: ________

Q.1: Tick (✓) the correct answer. سوال نمبر1۔ درست جواب پر (✓) کا نشان لگائیں۔

1. **Transition elements are:** ۔1 ٹرانزیشن ایلیمنٹس ہیں۔
   (A) تمام گیسز All gases (B) تمام میٹلز All metals (C) تمام نان میٹلز All Non-metals (D) تمام میٹلائڈز All metalloids
2. **H Moseley discovered atomic number in:** ۔2 ایچ موزلے نے اٹامک نمبر کو کب دریافت کیا؟
   (A) 1890 (B) 1900 (C) 1913 (D) 1920
3. **The fourth period contains number of elements:** ۔3 چوتھے پیریڈ میں عنصر کی تعداد ہے۔
   (A) 8 (B) 18 (C) 2 (D) 32
4. **Actinides belong to which block of the periodic table?** ۔4 ایکٹینائیڈ پیریاڈک ٹیبل کے کس بلاک سے تعلق رکھتے ہیں؟
   (A) s (B) p (C) d (D) f
5. **The elements which are present on the extreme left side:** ۔5 پیریاڈک ٹیبل کے انتہائی بائیں جانب پائے جانے والے ایلیمنٹس کہلاتے ہیں۔
   (A) الکلی میٹلز Alkali Metals (B) الکلائن ارتھ میٹلز Alkaline Earth Metals (C) ہیلوجن گروپ Halogen Groups (D) نوبل گیسز Noble gases
6. **The general electronic configuration of halogen family is:** ۔6 ہیلوجن فیملی کی عمومی الیکٹرونک کنفگریشن ہے۔
   (A) ns^2 (B) ns^2np^3 (C) ns^2np^4 (D) ns^2np^5
7. **The atomic radius 'pm'of carbon atom is:** ۔7 کاربن ایٹم کے دو نیوکلیائی کے درمیان فاصلہ ہوتا ہے۔
   (A) 154pm (B) 140pm (C) 110pm (D) 115pm
8. **_____ has least value of shielding effect:** ۔8 ______ کی شیلڈنگ ایفیکٹ کی ویلیو سب سے کم ہے۔
   (A) لیتھم Lithium (B) سوڈیم (C) پوٹاشیم (D) روبیڈیم
9. **Ionization of Sodium (Na^{11}) is:** ۔9 سوڈیم (^{11}Na) کی آئیونائزیشن انرجی ہے۔
   (A) 520 $kJmol^{-1}$ (B) 496 $kJmol^{-1}$ (C) 419 $kJmol^{-1}$ (D) 403 $kJmol^{-1}$
10. **Electronagetavity of oxgyen is:** ۔10 آکسیجن کی الیکٹرونیگیٹیویٹی ہوتی ہے۔
    (A) 3.1 (B) 3.3 (C) 3.2 (D) 3.4

$10\times2=20$ **Write short answers to any ten (10) questions.** سوال نمبر2۔ کوئی سے 10 سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

i. Explain Dobereiner's Triads. ڈوبرائنر کے ٹرائی ایڈز کی وضاحت کیجیے۔
ii. Define Mendeleev's periodic law. مینڈلیف کے پیریاڈک لاء کی تعریف کیجیے۔
iii. What is work of Moseley for periodic table? پیریاڈک ٹیبل کے حوالے سے موزلے کی کیا خدمات ہیں؟
iv. What is meant by alchemy? کیمیا سازی سے کیا مراد ہے؟
v. How are elements arranged in 4th period? ایلیمنٹس کو چوتھے پیریڈ میں کیسے ترتیب دیا گیا ہے؟
vi. Name any four elements of 1st group. پہلے گروپ کے کوئی چار ایلیمنٹس کے نام لکھیں۔
vii. Define noble gases. Give example نوبل گیسز کی تعریف کریں اور مثالیں دیں۔
viii. Why size of atom decrease in a period? پیریڈ میں اٹامک ریڈیس کم ہوتا ہے۔ وجہ بیان کریں۔
ix. Define shielding affect. شیلڈنگ ایفیکٹ کی تعریف کیجیے۔
x. What is Z effect? زیڈ ایفیکٹ کیا ہے؟
xi. Define ionization energy also write its unit. آئیونائزیشن انرجی کی تعریف کیجیے اور اس کا یونٹ بھی لکھیے۔
xii. Define electronegativity with the help of an example. الیکٹرونیگیٹیویٹی کی تعریف ایک مثال سے واضح کریں۔

$1\times10=10$ **Write answer to any One (1) question.** نوٹ: کوئی سے ایک سوال کا جواب لکھیے۔

Discuss any four important features of modern periodic table. سوال نمبر3۔ جدید پیریاڈک ٹیبل کی کوئی سی چار اہم خصوصیات تحریر کیجیے۔

Describe the trend of electronegativity in period and in a group. سوال نمبر4۔ پیریڈ اور گروپ میں الیکٹرونیگیٹیویٹی کے رجحان کی وضاحت کیجیے۔

Go To www.alqalamcoachingcenter.com To Download Notes & Books In PDF.

Chemistry 9: Test No.4 **Total No. 40**

Name:________________________ **Roll No. :**_______

Date:_____-_____-**2022 Teacher's Signature:** ________

Q.1: Tick (✓) the correct answer. — سوال نمبر1۔ درست جواب پر (✓) کا نشان لگائیں۔

The noble gas which does not have eight electrons in its valence shell. — 1۔ کون سی نوبل گیس اپنے ویلنس شیل میں 8 الیکٹرونز نہیں رکھتی؟

(A) He (B) Ne (C) Ar (D) Xe

The types of chemical bonds are: — 2۔ کیمیائی بانڈز کی اقسام ہیں۔

(A) 1 (B) 2 (C) 3 (D) 4

Which type of bond is present in NaCl? — 3۔ 'NaCl' میں کس قسم کا بانڈ پایا جاتا ہے؟

(A) Ionic آئیونک (B) Covalent کوویلنٹ (C) Coordinate کوآرڈینیٹ (D) Metallic دھاتی

Number of electrons in valence shell of chlorine: — 4۔ کلورین کے ویلنس شیل میں الیکٹرونز کی تعداد ہوتی ہے۔

(A) 5 پانچ (B) 6 چھ (C) 7 سات (D) 8 آٹھ

Methane is a example of: — 5۔ میتھین مثال ہے:

(A) Covalent کوویلنٹ (B) Ionic آئیونک (C) Coordinate Covalent کوآرڈینیٹ کوویلنٹ (D) None کوئی نہیں

The molecule which has triple covalent bond: — 6۔ کس مالیکیول میں ٹرپل کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے؟

(A) H_2 (B) O_2 (C) NH_3 (D) C_2H_2

Chemical bond formed between two similar atoms is: — 7۔ ایک جیسے دو ایٹموں کے درمیان کیمیائی بانڈ ہے۔

(A) Polar bond پولر بانڈ (B) Non-polar Bond نان پولر بانڈ (C) Metallic Bond میٹلک بانڈ (D) Dative Covalent bond ڈیٹو کوویلنٹ بانڈ

The density of ice at $0^{o}C$ is: — 8۔ $0^{o}C$ پر برف کی ڈینسٹی ہوتی ہے۔

(A) $1.00gcm^{-3}$ (B) $1.5gcm^{-3}$ (C) $0.917gcm^{-3}$ (D) $1.4gcm^{-3}$

Which compound has hydrogen bonding: — 9۔ کون سے مرکب میں ہائیڈروجن بانڈنگ پائی جاتی ہے؟

(A) CH_4 (B) Cl_2 (C) H_2 (D) H_2O

How much energy is required to break a chemical bond? — 10۔ ایک کیمیکل بانڈ کو توڑنے کے لیے کتنی انرجی درکار ہوتی ہے؟

(A) 428 KJ (B) 429 KJ (C) 439 KJ (D) 431 KJ

$10\times2=20$ **Write short answers to any ten (10) questions.** — سوال نمبر2۔ کوئی سے 10 سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

- i. Why do atoms react with each other? — ایٹمز آپس میں کیوں ری ایکٹ کرتے ہیں؟
- ii. Differentiate between duplet rule and octet rule. — ڈپلیٹ اور اوکٹیٹ رول میں کیا فرق ہے؟
- iii. Define chemical bond and write names of its types. — کیمیکل بانڈ کی تعریف کریں۔اس کی اقسام کے نام لکھیں۔
- iv. Why valency of chlorine is one? — کلورین کی ویلنسی 1 کیوں ہے؟
- v. Define triple covalent bond and give an example. — ٹرپل کوویلینٹ بانڈ کی مثال کے ساتھ تعریف کریں۔
- vi. What is Lewis structure diagram? — لیوس سٹرکچر ڈایاگرام کیا ہے؟
- vii. Differentiate between lone pair and bond pair of electrons. — بانڈ ڈ اور لون پیئر الیکٹرونز میں کیا فرق ہے؟
- viii. Why BF_3 is electron deficient? — BF_3 میں الیکٹرونز کی کمی کی وجہ کیا ہے؟
- ix. Differentiate between polar covalent bond and non polar covalent bond. — پولر کوویلنٹ اور نان پولر کوویلنٹ بانڈ کا فرق بیان کیجیے۔
- x. What is meant by intermolecular forces? — انٹرمالیکیولر فورسز کیا ہوتی ہیں؟
- xi. Ice floats on the surface of water. Give reason. — برف پانی پر تیرتی ہے۔وجہ بیان کریں۔
- xii. Ionic compounds are solid. Explain — آئیونک کمپاؤنڈز ٹھوس ہوتے ہیں۔واضح کریں۔

$1\times10=10$ **Write answer to any One (1) question.** — نوٹ: کوئی سے ایک سوال کا جواب لکھیے۔

Define metallic bond and explain it. — سوال نمبر3۔ میٹلک بانڈ کی تعریف تحریر کیجیے اور اس کی وضاحت کیجیے۔

How coordinate covalent bond is formed? Explain with example. — سوال نمبر4۔ کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ کیسے بنتا ہے؟ مثالوں سے وضاحت کیجیے۔

www.alqalamcoachingcenter.com
AL-QALAM COACHING CENTER
Near UBL Ghanian Road Phalia (M.B.DIN) +923171760801

Chemistry 9: Test No.5 **Total No. 40**

Name:________________________ Roll No. :_______

Date:_____-_____-2022 Teacher's Signature: ________

Q.1: Tick (✓) the correct answer. سوال نمبر1۔ درست جواب پر (✓) کا نشان لگائیں۔

1. The gas with maximum rate of diffusion is: ان میں سے کون سی گیس تیزی سے ڈیفیوز کرتی ہے؟

(A) F_2 (B) He (C) H_2 (D) Cl_2

2. One atmospheric pressure is equal to how many Pascal's: 1 atm پریشر کتنے پاسکلز کے برابر ہوتا ہے

(A) 101325 (B) 10325 (C) 106075 (D) 10523

3. The temperature at which an ideal gas would have zero volume is: آئیڈیل گیس کا والیم کس ٹمپریچر پر زیرو ہوتا ہے؟

(A) -273.15 ^{O}C (B) 273 ^{O}C (C) 313 K (D) 327 ^{O}C

4. The constant factor in Boyle's law is: بوائل کے قانون میں کونسٹنٹ فیکٹر ہے۔

(A) Volume والیوم (B) Pressure پریشر (C) Temperature ٹمپریچر (D) Mole مول

5. Vapour pressure of water on $100^{o}C$ is: 100°C ٹمپریچر پر پانی کا ویپر پریشر ہے۔

(A) 55.3 mm Hg (B) 149.4mm Hg (C) 355.1mm Hg (D) 760.0mm Hg

6. Freezing point of ethyl alcohol is: ایتھائل الکحل کا فریزنگ پوائنٹ ہے۔

(A) -116^{O}C (B) -115^{O}C (C) -114^{O}C (D) -113^{O}C

7. Which one of the following is not amorphous? ان میں سے کون سا ایمورفس ٹھوس نہیں ہے؟

(A) Rubber ربڑ (B) Plastic پلاسٹک (C) Glass شیشہ (D) Glucose گلوکوز

8. The particles of solid substances are not mobile this property is called: ٹھوس شے کے پارٹیکلز موبائل نہیں ہوتے۔اس خاصیت کو کہتے ہیں

(A) Rigidity ریجیڈیٹی (B) Density ڈینسٹی (C) Allotropy ایلوٹروپی (D) Mobility موبیلٹی

9. Transition temperature of sulphur is: سلفر کا ٹرانزیشن ٹمپریچر ہے۔

(A) 94 ^{O}C (B) 95 ^{O}C (C) 96 ^{O}C (D) 97 ^{O}C

10. SI unit of pressure is: پریشر کا SI یونٹ ہے۔

(A) $N^{-2}m$ (B) Nm^{-2} (C) $N^{-1}m^{-1}$ (D) Nm

$10\times2=20$ Write short answers to any ten (10) questions. سوال نمبر2۔ کوئی سے 10 سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

i. How gases produce Homogeneous mixture? گیسیں ہوموجینیس مکسچر کس طرح بناتی ہیں؟

ii. Define atmospheric pressure and write its unit. سٹینڈرڈ ایٹموسفیرک پریشر کی تعریف لکھیں۔اس کے یونٹ کیا ہیں؟

iii. Why the density of a gas increases on cooling? ٹھنڈا ہونے پر گیس کی ڈینسٹی زیادہ کیوں ہوتی ہے؟

iv. Differentiate between Boyle's law and Charles's law. بوائل کے قانون اور چارلس کے قانون میں فرق واضح کیجیے۔

v. What are the reasons for hypertension? How is hypertension harmful? ہائپرٹینشن کی وجوہات بیان کریں۔ہائپرٹینشن کا نقصان کیا ہے؟

vi. Convert $100^{o}C$ to Kelvin scale. 100°C کو کیلون سکیل میں تبدیل کیجیے۔

vii. Differentiate between evaporation and condensation. ایویپوریشن اور کنڈنسیشن میں کیا فرق ہے؟

viii. Describe two factors on which evaporation depends upon. ایویپوریشن کا انحصار کن دو عوامل پر ہوتا ہے؟

ix. Why is vapour pressure high at high temperature? زیادہ ٹمپریچر پر ویپر پریشر زیادہ کیوں ہوتا ہے؟

x. What is the effect of intermolecular forces on diffusion? ڈیفیوژن پر انٹرمالیکیولر فورسز کے کیا اثرات ہوتے ہیں؟

xi. Differentiate between amorphous solids and crystalline solids. ایمورفس ٹھوس اور کرسٹلائن ٹھوس کے درمیان فرق واضح کیجیے۔

xii. Why salt is used to preserved meat? گوشت کو محفوظ کرنے کے لیے نمک کا استعمال کیوں کیا جاتا ہے؟

$1\times10=10$ Write answer to any One (1) question. نوٹ: کوئی سے ایک سوال کا جواب لکھیے۔

Define evaporation. Discuss factors which affect it. سوال نمبر3۔ ایویپوریشن کیا ہے؟اس پر اثر انداز ہونے والے عوامل کی وضاحت کریں۔

Define Boyle's law and verify it with one example. سوال نمبر4۔ بوائل کے قانون کی تعریف کیجیے اور اس کی تجرباتی تصدیق کریں۔

Go To www.alqalamcoachingcenter.com To Download Notes & Books In PDF.

www.alqalamcoachingcenter.com

AL-QALAM COACHING CENTER

Near UBL Ghanian Road Phalia (M.B.DIN) +923171760801

Chemistry 9: Test No.6	Total No. 40
Name:________________________ Roll No. :_______	
Date:_____-_____-2022 Teacher's Signature: ________	

Q.1: Tick (✓) the correct answer. — سوال نمبر1۔ درست جواب پر (✓) کا نشان لگائیں۔

1. The solution which is formed by dissolving a substance in water is called: ایسا سلوشن جو کسی شے کو پانی میں حل کرنے سے بنے کہلاتا ہے:
   (A) Saturated Solution سیچوریٹڈ سلوشن (B) Unsaturated Solution ان سیچوریٹڈ سلوشن (C) Aqueous Solution ایکوئس سلوشن (D) سپرسیچوریٹڈ سلوشن
2. Concentrated solution of Common Salt is called: عام نمک کا پانی میں کنسنٹریٹڈ سلوشن کہلاتا ہے:
   (A) Fluoride فلورائڈ (B) Brass براس (C) Brine برائن (D) Plasma پلازما
3. Example of liquid in liquid is: مائع میں مائع کی مثال ہے:
   (A) Water in milk دودھ میں پانی (B) Air ہوا (C) Fire آگ (D) Atom ایٹم
4. Brass is a solution of: پیتل ایک ٹھوس سلوشن ہے:
   (A) $Cu+Zn$ (B) $Cu+Ni$ (C) $Cu+Fe$ (D) $Cu+Na$
5. The colour of concentrated solution of potassium permanganate is: پوٹاشیم پرمیگنیٹ کے مرتکز سلوشن کا رنگ ہوتا ہے؟
   (A) Dark Red گہرا سرخ (B) Dark Green گہرا گرین (C) Dark Purple گہرا پرپل (D) Bright Yellow چمکدار پیلا
6. Which solution contains more water? کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے؟
   (A) 0.5m (B) 0.25M (C) 1M (D) 2M
7. Which thing is soluble in carbon tetrachloride? کون سی چیز ٹیٹرا کلورائیڈ میں حل پذیر ہے؟
   (A) Greese گریس (B) Alcohol الکوحل (C) Sugar چینی (D) NaCl سوڈیم کلورائیڈ
8. The solubility of which one decrease by increasing temperature? درجہ حرارت بڑھانے سے کس کی سولیوبلیٹی کم ہوتی ہے؟
   (A) $Ca(OH)_2$ (B) KNO_3 (C) $NaCl$ (D) $AgNO_3$
9. Tyndall effect is shown by: ٹنڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کرتا ہے:
   (A) Chalk Solution چاک کا سلوشن (B) Jelly جیلی (C) Paints پینٹس (D) Sugar Solution شوگر کا سلوشن
10. Which one is an example of suspension? کون سی شے سسپنشن کی مثال ہے؟
    (A) Milk دودھ (B) Sugar solution شوگر کا سلوشن (C) Milk of magnesia ملک آف میگنیشیا (D) Ink روشنائی

$10\times2=20$ **Write short answers to any ten (10) questions.** — سوال نمبر2۔ کوئی سے 10 سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

- i. How can distinguish between solution and pure solvent? سلوشن اور خالص سولوینٹ میں کیا فرق ہے؟
- ii. Describe difference between concentrated solution and dilute solution. کنسنٹریٹڈ اور ڈائلیوٹ سلوشنز میں فرق بیان کیجیے۔
- iii. Give two examples of gas in liquid solution? گیس میں مائع کے محلول کی دو مثالیں دیجیے۔
- iv. What is an alloy? Give one example. الائے کیا ہے؟ ایک مثال دیجیے۔
- v. What is meant by percentage volume/volume (%v/v)? والیم/والیم پرسنٹیج (v/v %) سے کیا مراد ہے؟
- vi. What is meant by molarity? Write its formula. مولیریٹی سے کیا مراد ہے؟ اس کا فارمولا بھی لکھیے۔
- vii. How 1 molar solution is prepared? ایک مولر سلوشن کیسے تیار کیا جاتا ہے؟
- viii. What is the general principle of solubility? سولوبیلٹی کا عام طور پر کیا اصول ہے؟
- ix. Describe endothermic reaction with example. اینڈوتھرمک ری ایکشن کی تعریف کریں اور مثال دیں۔
- x. Write any four examples of colloidal solution. کولائڈل سلوشن کی کوئی سی چار مثالیں لکھیں۔
- xi. What is tyndall effect? On what factors it depends? ٹنڈل ایفیکٹ کیا ہے؟ اس کا انحصار کن فیکٹرز پر ہے؟
- xii. Compare any two properties of solution and suspension. سلوشن اور سسپنشن کی کوئی سی دو خصوصیات کا موازنہ کیجیے۔

$1\times10=10$ **Write answer to any One (1) question.** — نوٹ: کوئی سے ایک سوال کا جواب لکھیے۔

Differentiate between dilute and concentrated solution with examples. — سوال نمبر3۔ ڈائلیوٹ اور کنسنٹریٹڈ سلوشن میں مثالوں کے ذریعے فرق بیان کریں۔

Explain four Properties of solution. — سوال نمبر4۔ سلوشن کی چار خصوصیات تحریر کیجیے۔

Go To www.alqalamcoachingcenter.com To Download Notes & Books In PDF.

Chemistry 9: Test No.7	Total No. 40
Name:________________________ Roll No. :_______	
Date:_____-_____-2022 Teacher's Signature: ________	

Q.1: Tick (✓) the correct answer. — سوال نمبر1۔ درست جواب پر (✓) کا نشان لگائیں۔

1. **Addition of oxygen during chemical reaction is called:** — کسی کیمیکل ری ایکشن کے دوران آکسیجن کا حصول کہلاتا ہے:
   (A) Evaporation ایویپوریشن (B) Condensations کنڈنشن (C) Reduction ریڈکشن (D) Oxidation آکسیڈیشن

2. **The oxidation number of nitrogen in HNO_3 is:** — HNO_3 میں نائٹروجن کا آکسیڈیشن نمبر ہے:
   (A) +3 (B) +5 (C) +6 (D) -3

3. **Whose oxidation occurring in the reaction:** $Zn + HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$ — درج ذیل ری ایکشن میں کس کی آکسیڈیشن ہو رہی ہے؟
   (A) Chlorine کلورین (B) Zinc زنک (C) Hydrogen ہائیڈروجن (D) Oxygen آکسیجن

4. **Which one is strong electrolyte?** — کون سا ایک طاقتور الیکٹرولائٹ ہے؟
   (A) Sugar چینی (B) Sodium Chloride سوڈیم کلورائیڈ (C) Benzene بینزین (D) Acetic Acid ایسٹیک ایسڈ

5. **Electrochemical cell has _______types:** — الیکٹروکیمیکل سیل کی _____ اقسام ہیں:
   (A) Two دو (B) Three تین (C) Four چار (D) Five پانچ

6. **Which one of the following is not an electrolytic cell?** — درج ذیل میں سے کون سا الیکٹرولیٹک سیل نہیں ہے:
   (A) Downs Cell ڈاؤنز سیل (B) Galvanic Cell گیلوانک سیل (C) Nelsons cell نیلسن سیل (D) Both A&C دونوں A اور C

7. **What is obtained from fused NaCl?** — پگھلے ہوئے سوڈیم کلورائڈ سے کیا تیار ہوتا ہے؟
   (A) Caustic Soda کاسٹک سوڈا (B) Sodium Metal سوڈیم میٹل (C) Both A and B دونوں A اور B (D) None کوئی بھی نہیں

8. **The most common example of corrosion is:** — کروژن کی سب سے عام مثال کون سی ہے؟
   (A) Chemical decay کیمیکل توڑ پھوڑ (B) Rusting of iron لوہے کو زنگ لگنا (C) Rusting of aluminium ایلومینیم کو زنگ لگنا (D) Rusting of tin ٹن کو زنگ لگنا

9. **The formula of Rust is:** — زنگ کا فارمولا کیا ہے؟
   (A) $Fe_2O_3.nH_2O$ (B) Fe_2O_3 (C) $Fe_2(OH)_3.nH_2O$ (D) $Fe_2(OH)_3$

10. **The process of coating a thin layer of zinc on iron is called:** — آئرن پر زنک کی باریک تہہ جمانے کا عمل کہلاتا ہے:
    (A) Oxidizing آکسیڈائزنگ (B) Reduction ریڈیوسنگ (C) Galvanizing گیلوانائزنگ (D) Alloying الائنگ

$10 \times 2 = 20$ **Write short answers to any ten (10) questions.** — سوال نمبر2۔ کوئی سے 10 سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

i. Define electrochemistry. — الیکٹروکیمسٹری کی تعریف کریں۔
ii. Differentiate between oxidation and reduction reaction. — آکسیڈیشن اور ریڈکشن میں کیا فرق ہے؟
iii. Define oxidation state. Give an example. — آکسیڈیشن سٹیٹ کی تعریف ایک مثال سے کریں۔
iv. Calculate the oxidation number of chlorine in $KClO_3$. — $KClO_3$ میں کلورین کا آکسیڈیشن نمبر نکالئے۔
v. Differentiate between oxidation and reducing agents. — آکسیڈائزنگ اور ریڈیوسنگ ایجنٹ میں فرق واضح کریں۔
vi. Define electrochemical cell. Write the names of its types. — الیکٹروکیمیکل سیل کی تعریف کیجیے اور ان کی اقسام لکھیے۔
vii. What are electrolytes and non-electrolytes? — الیکٹرولائٹس اور نان الیکٹرولائٹس کیا ہوتے ہیں؟
viii. Define a diagram of an electrolytic cell. — ایک الیکٹرولیٹک سیل کی ڈایاگرام بنایئے۔
ix. What is salt bridge? What is its basic function? — سالٹ برج کیا ہے؟ اس کا بنیادی کام کیا ہے؟
x. What is the difference between corrosion and rusting? — کروژن اور زنگ میں کیا فرق ہے؟
xi. Why an iron grill is painted frequently? — آئرن کی جالی کو اکثر رنگ کیوں کیا جاتا ہے؟
xii. How electroplating of tin on steel is carried out? — سٹیل پر ٹن کی الیکٹروپلیٹنگ کیسے کی جاتی ہے؟

$1 \times 10 = 10$ **Write answer to any One (1) question.** — نوٹ: کوئی سے ایک سوال کا جواب لکھیے۔

سوال نمبر3۔ What is electroplating? Write down the procedure of electroplating? — الیکٹروپلیٹنگ کیا ہے؟ الیکٹروپلیٹنگ کا طریقہ بیان کیجیے۔

سوال نمبر4۔ How we can prepare NaOH on commercial scale? — نیلسن سیل کے ذریعے NaOH کی تیاری پر تفصیل سے بحث کیجیے۔

Go To www.alqalamcoachingcenter.com To Download Notes & Books In PDF.

Chemisry 9: Test No.8 | **Total No. 40**

Name:__________________________ Roll No. :_______

Date:_____-_____-2022 Teacher's Signature: ________

Q.1: Tick (✓) the correct answer. — سوال نمبر1۔ درست جواب پر (✓) کا نشان لگائیں۔

1۔ **The most reactive metal is:** — سب سے زیادہ ری ایکٹو میٹل ہے:
(A) Iron آئرن (B) Gold گولڈ (C) Cesium سیزیم (D) Aluminium ایلومینیم

2۔ **Metal forms ion carrying charge:** — کون سے آئن والا چارج بناتے ہیں؟
(A) Uni-positive یونی پوزیٹو (B) Di-positive ڈائی پوزیٹو (C) Tri-positive ٹرائی پوزیٹو (D) All یہ تمام

3۔ **Which metal floats on water?** — کون سی میٹل پانی پر تیرتی ہے:
(A) Calcium کیلسیم (B) Magnesium میگنیشیم (C) Sodium سوڈیم (D) Potassium پوٹاشیم

4۔ **The colour of flame of Magnesium in air is:** — ہوا میں جلنے پر میگنیشیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے:
(A) Brilliant White بھڑکیلا سفید (B) Brick Red سرخی مائل (C) Golden Yellow سنہری زرد (D) Pale Yellow زرد پیلا

5۔ **Which one of the following will not react with dilute HCl:** — درج ذیل میں سے کون ہلکے HCl کے ساتھ ری ایکٹ نہیں کرتا؟
(A) Sodium سوڈیم (B) Potassium پوٹاشیم (C) Calcium کیلسیم (D) Carbon کاربن

6۔ **Which one of the following non-metal is lustrous:** — درج ذیل میں سے کون سا نان میٹل چمکدار ہے؟
(A) Sulphur سلفر (B) Phosphorus فاسفورس (C) Iodine آئیوڈین (D) Carbon کاربن

7۔ **Which halogen exist in liquid form at room temperature?** — ہیلوجن جو روم ٹمپریچر پر ٹھوس حالت میں پائی جاتی ہے:
(A) Fluorine فلورین (B) Chlorine کلورین (C) Bromine برومین (D) Iodine آئیوڈین

8۔ **Human body is composed of nearly _______ elements.** — انسانی جسم تقریباً_____ ایلیمنٹس کا بنا ہے:
(A) 28 (B) 26 (C) 27 (D) 25

9۔ **The least conductor of heat is:** — حرارت کی سب سے کم تر کنڈکٹر ہے:
(A) Iron آئرن (B) Gold گولڈ (C) Silver سلور (D) Lead لیڈ

10۔ **Which metal is not effected by mineral acid and alkalis:** — کون سی دھات پر منرل ایسڈز یا الکلیز کا بھی اثر نہیں ہوتا:
(A) Fe (B) Zn (C) Au (D) Na

$10\times2=20$ **Write short answers to any ten (10) questions.** — سوال نمبر2۔ کوئی سے 10 سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

i۔ Write four physical properties of metals. — میٹلز کی چار طبعی خصوصیات لکھیں۔
ii۔ What is meant by malleability and ductility metals? — میٹلز کی میلیبلٹی اور ڈکٹائلیٹی سے کیا مراد ہے؟
iii۔ What are metalloids? Give two examples. — دھات نما سے کیا مراد ہے؟ دو مثالیں دیں۔
iv۔ Define metallic character. — مٹیلک کریکٹر کی تعریف کیجیے۔
v۔ Why metals are called reducing agents? — میٹلز کو ریڈیوسنگ ایجنٹ کیوں کہتے ہیں؟
vi۔ Why ionization energy of Na is less than Mg? — سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی پوٹاشیم سے کم کیوں ہے؟
vii۔ Complete and balance the following reaction. $Ca + C \longrightarrow ?$ — درج ذیل ری ایکشن کو مکمل اور متوازن کریں۔
viii۔ Describe the use of calcium in electrochemistry. — کیلسیم کا الیکٹروکیمسٹری میں استعمال لکھیے۔
ix۔ What do you mean by 22 carts Gold? — 22 قراط سونے کا کیا مطلب ہے؟
x۔ Define halogen and give example. — ہیلوجنز کی تعریف کریں اور مثال دیں۔
xi۔ Why HF is a weak acid? — HF ایک کمزور تیزاب کیوں ہے؟
xii۔ Why nitrogen is necessary for safety of life on earth? — نائٹروجن زمین پر زندگی کی حفاظت کے لیے کیوں ضروری ہے؟

$1\times10=10$ **Write answer to any One (1) question.** — نوٹ: کوئی سے ایک سوال کا جواب لکھیے۔

سوال نمبر3۔ Write down four properties of silver metal. — سلور میٹل کی چار خصوصیات تحریر کیجیے۔
سوال نمبر4۔ What do you know about inert character of gold and silver? — سلور اور گولڈ کے انرٹ کریکٹر کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟

Go To www.alqalamcoachingcenter.com To Download Notes & Books In PDF.