

[OBJECTIVE]

Q.1 Tick the right answer.

- (i) Group no of Cl is
(a) III A (b) VIIA
(c) VA (d) VIA
- (ii) Atomic mass of oxygen is
(a) 16 (b) 8
(c) 32 (d) 24
- (iii) Group IIA and IA are called.
(a) S-block (b) P-block
(c) F-block (d) d-block
- (iv) There are periods in Mendeleev's periodic table
(a) 8 (b) 10
(c) 14 (d) 12
- (v) Example of an acidic oxide is
(a) Na₂O (b) Al₂O₃
(c) SO₂ (d) K₂O
- (vi) Example of a basic oxide is
(a) Na₂O (b) Al₂O₃
(c) SO₂ (d) CO₂
- (vii) Which is involved in chlorination
(a) I (b) Br
(c) Cl (d) F
- (viii) Example of transition element is
(a) Zn (b) Cl
(c) O (d) C
- (ix) Example of Alkali metal is
(a) C (b) Na
(c) Fe (d) Zn
- (x) Total no. of shells in helium is
(a) 5 (b) 4
(c) 2 (d) 3
- (xi) Atomic no of Na is
(a) 15 (b) 23
(c) 11 (d) 20
- (xii) Symbol of Bromine is
(a) Cl (b) F
(c) Br (d) I

[SUBJECTIVE]

Time: 1:45 Hours Marks: 48

NOTE: Attempt any **FIFTEEN** (15) questions from Section-I and any **TWO** questions from Section-II.

SECTION-I

Q.2 Attempt Any FIFTEEN (15) Questions, at most five (5) Questions from each Section.
 $(15 \times 2 = 30)$

SECTION-A

- (i) Define periodicity.
(ii) What are doberierner Triads?
(iii) What was the contribution of Lothar Meyer?
(iv) What is modern periodic law?
(v) What is mendeleev's periodic law?
(vi) Define atomic size.
(vii) What is ionization energy?
(viii) Write down trend of atomic size in periods and group.

SECTION-B

- (i) Write down trend of ionization energy in periods and group.
(ii) What is electron affinity?
(iii) What are s-block and p- block elements?
(iv) What are transition elements?
(v) What is chlorination?
(vi) What are halogens?
(vii) What are acidic oxides?
(viii) What are amphoteric oxides?

SECTION-C

- (i) Define alkali.
(ii) What are basic oxides?
(iii) What are oxides?
(iv) What are representative elements?
(v) What did mendeleev say about valancy of elements?
(vi) What are f-block elements?
(vii) What are Lanthanides?
(viii) How many groups and periods in the modern periodic table?

SECTION-II

Note: Attempt any **TWO** questions.

$(2 \times 9 = 18)$

- Q.3 Write a note on atomic size and atomic radius. (9)
Q.4 (a) What are lanthanides and actinide series? (4)
(b) In how many blocks periodic table is divided, explain? (5)
Q.5 (a) Give the trends of ionization energy in groups and periods. (4)
(b) What are Dobereiner triads? Give example. (5)

نوت: تمام سوالات کے جوابات مہیا کی گئی جوابی کالپی پر ہمایات کے میں مطابق دیجئے۔

NOTE: Write answers to all the questions on the answer sheet provided as per instructions given on it.

1- The symbol used for change in enthalpy is _____ علامت سے ظاہر کیا جاتا ہے۔

ΔV (D)

ΔT (C)

ΔH (B)

ΔP (A)

2- A weak acid is _____ ایک کمزور حمایت ہے۔

HCl (D)

HNO₃ (C)H₂SO₄ (B)CH₃COOH (A)

3- Which non-metal is conductor? _____ کوئی غیر مذکور موصل ہے۔

graphite (D) گرافیٹ

iodine آئین

phosphorus قفسور

sulphur سلفر

4- The solubility of sodium chloride in 100 g of water is _____ سوڈم کلورائیڈ کی 100 گرام پانی میں حل پری ہے۔

39.7 g (D)

37.7 g (C)

35.7 g (B)

33.7 g (A)

5- Hydrogen bonding is present in _____ میں پانی جاتی ہے۔

CO₂ (D)

HF (C)

SiO₂ (B)

NaCl (A)

6- The symbol of beryllium is _____ بریلیم کی علامت ہے۔

Bi (D)

Ba (C)

Br (B)

Be (A)

7- The acidity of calcium hydroxide Ca(OH)₂ is _____ کالیمیکا ہائیروکسائیڈ Ca(OH)₂ کی تراویت ہے۔

2 (D)

3 (C)

4 (B)

5 (A)

8- The compound used for plating of copper as an electrolyte is _____ تانبے کی طحن کاری میں بطور برتن پا شدہ استعمال ہوتا ہے۔

potassium sulphate پتھمن سلفیٹ (B)

copper sulphate کوپر سلفیٹ (A)

aluminium sulphate الیمنیم سلفیٹ (D)

ferrous sulphate فرس سلفیٹ (C)

9- When was electric battery invented? _____ برتنی بیٹری کب ایجاد ہوئی؟

1900 (D)

1800 (C)

1700 (B)

1600 (A)

10- Which one is soluble in water? _____ پانی میں حل پڑے ہے۔

kerosene oil (D) گیٹل کتل

alcohol (C) گل

chloroform (B) benzene (A) کورون

11- The number of elements present in first period of modern periodic table is _____ جدید دوری چدول کے پہلے بیٹل میں عنصر کی تعداد ہے۔

2 (D)

4 (C)

6 (B)

8 (A)

12- The informations obtained from observations are called _____ مشاہدات سے حاصل ہونے والی معلومات کہلاتی ہیں۔

experiments تجربات (D)

laws قوانین (C)

facts حقائق (B) theories نظریات (A)

Chemistry	(Group : I)	111(IV) (سینٹری پارٹ I ، کلاس نو)	کیمیئری (پہلا گروپ)
Paper: I		Objective (مسئلہ)	I: جزء
Time : 15 Minutes		Code: 1487	وقت: 15 منٹ
Marks: 12			نمبر: 12

توہث: تمام سوالات کے جوابات مہیا کی گئی جوابی کاپی پر ہدایات کے عین مطابق دیجئے۔

NOTE: Write answers to all the questions on the answer sheet provided as per instructions given on it.

- 1- The solution whose concentration is known is called
 standard solution (B) معياری محلول
 binary solution (D) دو اجزاء کا محلول
- 2- Which scientist got ammonia from animal urine?
 Al-Razi (B)
 Abu Rehan Mohammad Al-Bairuni (D) ابو رحان محمد بیرونی
- 3- How many elements were included in Lother Meyer Graph?
 65 (D) 60 (C)
- 4- When was first electric battery invented?
 1806 (D) 1804 (C)
- 5- How many coulombs are there in one Faraday?
 96530 (D) 96520 (C)
- 6- The pH of neutral solution is
 9 (D) 8 (C)
- 7- The empirical formula of benzene is
 C₂H₂ (D) C₂H (C)
- 8- When was germanium discovered?
 1888 (D) 1886 (C)
- 9- The solubility of sodium chloride in 100 gram water is
 35.1 gm (D) 35.3 gm (C)
- 10- Urea is an example of
 non-electrolyte (B) نیکرو یون پا شدہ
 strong electrolyte (D) طاقتور یون پا شدہ
- 11- How much heat evolves during a chemical reaction between hydrogen and oxygen?
 574.6 kJ (D) 573.6 kJ (C)
- 12- The basicity of phosphoric acid (H₃PO₄) is
 4 (D) 3 (C)
- 1- جس محلول کا ارجمند معلوم ہو۔ اسے کہتے ہیں۔
 molar solution (A) مولر محلول
 colloidal solution (C) کولائیڈ محلول
- 2- کس سائنسمن نے حیوانی پیشہ سے امونیا تیار کیا؟
 Al-Jahiz (A) الجھیذ
 Abu Mansoor (C) ابو منصور
- 3- لاقہ بار کے گراف میں کل کتنے خاص مثال تھے؟
 55 (B) 50 (A)
- 4- پہلی برقی بیٹری کب ایجاد ہوئی؟
 1802 (B) 1800 (A)
- 5- ایک فراہمے میں کتنے لیب ہوتے ہیں؟
 96510 (B) 96500 (A)
- 6- نیڑل محلول کی پی اچ ہے۔
 7 (B) 6 (A)
- 7- بنزین کا انکوئریکل فارمولہ ہے۔
 CH₂ (B) CH (A)
- 8- جنمکم کب دریافت ہوا؟
 1884 (B) 1882 (A)
- 9- سوڈم کورائیٹ کی 100 گرام پانی میں مل پذیری ہے۔
 35.5 gm (B) 35.7 gm (A)
- 10- یوریا مثال ہے۔
 electrolyte (A) یون پا شدہ
 weak electrolyte (C) کمزور یون پا شدہ
- 11- ہائیڈروجن اور آئیجن کے کیمیکل تعامل کے دوران کتنی حرارت خارج ہوتی ہے؟
 572.6 kJ (B) 571.6 kJ (A)
- 12- فاسفور ایئر کی اسائیٹ ہے۔
 2 (B) 1 (A)

- (۱) کسی بھی تبلیغی میں اپنے سامان کے لئے جو جگہ دیا جائے ہے، وہ کس تبلیغاتی میں ہے؟

(۲) سرخ (B) پامیک (C) کیلی (D) فل

(۳) 18 گرم ہالین کلکتی ہولے میں چیزیں

6.20×10^{23} (D) 6.20×10^{22} (C) 6.02×10^{23} (B) 6.02×10^{22} (A)

(۴) پتی ہولی تکنیکی خدمت کیلے کے درجہ، اعلیٰ میں سمجھی ہے؟

(۵) کل کیلی (B) پتی خود (C) کل کیلی (D) کل کیلی

(۶) صужنگی ایجاد میں سے آسائیں کتاب کچھ جسیں اسی ایکڑان ۲۰۰۰ سال پرانے ہیں پختک

آگر (Ar) کا تمثیل میں $2e^-$ اور $2e^+$ ہیں تو اگر کا اٹھی نمر 18 ہے۔

N² (D) (B) Na⁺ (A)

(۷) ایک لامپ کے سطح نبات حسروں کے لئے اس پر پورے ہوں، کہا جائے ہے:

(Emulsion) (A) موس (B) پتی (C) ہاں (D) پکان

(۸) سیچی پھول (پیچا کھل) میں سارے کوڑی میں دی کی خصوصیات میں سے کسی خاصیت میں اتنا نہ کیا جائیں تھیں؟

(A) پیچنے (B) کمپنی (C) کہاں پاٹیو (D) کاف

(۹) سیچی پاشاٹی میں سے کونسی شرکت ہے؟

(A) ہا (B) کاربن (C) آسکن (D) پاٹ

(۱۰) صужنگی رکھت میں سے کس رک میں آج کنی کوھات اور کارڈی بید کو رکھت تھیں باذر

NH_4Cl (D) CH_3COOH (C) NaCl (B) CO_2 (A)

(۱۱) زیل میں دئے گئے ساقیں والوں میں سے کس لامپ کیا میں صرف کی کہاں مانگی خارف

کل کی (A) پان ایش (B) پیچا کس (C) پیچے پر پھنس (D) پھر پڑو

1009

روت: تجاهی کن

اہم مثالیں: یہ پرچار ختنہ جاپ کے سوالات (حسب) اور تفصیلی جاپ کے سوالات (حسب) پر مشتمل ہوں گا۔ مدت کے بعد یا جائے کہ اور اس کا کل وروانی مرف ڈھائی کھنچے گے۔

نکتہ: اس حصے کل پڑھو (۱۲) موالوں کے جیساں مغلوب مغلوب ہیں۔ تمام موالوں کے نکات ساری ہیں۔ (۲۲)

- ۲۔ مل کیا کی جو ناخن کے نام تھے۔
 - ۳۔ مل کیا کے ساری تین سوں وجہاتیں تھے۔
 - ۴۔ مسجد ایسا نام تھا جو تھے:
 - (۱) قونسی نام، (۲) قونسی کتاب (۳) - ۵۔ مسجد ایسی پڑائیں شیخ خان کی قدر مسلم کی۔
 - ۶۔ ملکیں کی حکومت کیچا کرو CaCO_3 کا ساری سارے

(انگریزی میں): $\text{Ca} = 40, \text{C} = 12, \text{O} = 16$

 - ۷۔ پہلی ملم (بڑی) لئے تین سوں وجہاتیں تھے۔
 - ۸۔ مسجد ایسا نام تھا جو تھے:

(۱) ڈی ایچ کا ہون گھنٹ (۲) خلیل کا ہشت مارکا ہون (۳) پنجابی کی خون
۴۔ اگر سطحی تحریر کے بال میں سے الگوں کی بیچ رہنے والے مدت کے لئے اگر ہر ہاتھ پر کسی کو کھو جائے تو
کسی کو کام بھروسہتے ہیں تو ہیں (۴) سطحی اگر کیلیں اگنٹھ (۵) 0.0011118 کام کی کلب)
۶۔ حکمیں خلافت کے کیا ہارے ہیں ان کی وہ قسم کے جو مذکور کیا تھیں اور کیا
۷۔ اگر کسی کو کام کی کلب کی کامیابی کی وجہ پر کام کی کلب کی وجہ پر کام کی کلب



Digitized by srujanika@gmail.com

Digitized by srujanika@gmail.com



கால்பாதா முனிசிபாலிடி

وَالْمُؤْمِنُونَ الْمُؤْمِنَاتُ لِلرَّحْمَةِ وَالرَّحِيمِ

وَالْمُؤْمِنُونَ الْمُؤْمِنَاتُ وَالْمُؤْمِنُونَ الْمُؤْمِنَاتُ

Digitized by srujanika@gmail.com

۱۶- میں کوئی بھائی نہیں تھا۔

(١) حمل بالذرة (٢) حمل بالدوزن (٣) انتشار المعنى (المعنى المعنى)

ایشی چیز اور کہتی چیز بھرپوری کیجئے۔

(۸۱) اکارو جن کے تین اہم استھان گئے۔

نوت: درج ذیل کے سوال نمبر 1، 2 اور 3 میں سے کوئی سے پہرہ (1) اجزاء کے فحص جوابات قریر کیجئے۔ جواب قریر کرتے وقت سوال کا نمبر اور اس کا جواب ضرور لکھئے۔ درج ذیل میں سے کوئی سے دو (2) اجزاء کے جوابات قریر کیجئے۔

NOTE: Write short answers to any fifteen (15) parts of question No. 1, 2 and 3. Also write the No. of question alongwith its part. Attempt any two questions from Section II.

حصہ اول

1. Write short answers to the following questions: (2 x 15 = 30)

- Distinguish between observation and prediction.
- Write down the achievements of Wohler and Berzelious in chemistry.
- Write down the formulas of ammonium phosphate and sodium carbonate.

iv. Balance the equation:

$$(i) \text{KClO}_3 \xrightarrow{\text{Heat}} \text{KCl} + \text{O}_2$$

$$(ii) \text{Al} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$$

v. Calculate the molecular masses of glucose and ethyl alcohol.

$$\text{C} = 12 \quad \text{H} = 1 \quad \text{O} = 16$$

- Define isotopes and give an example.
- Differentiate between nucleus and neutron.

2. Write short answers to the following questions:

- What is the difference between Mendeleef's periodic law and modern periodic law.
- Why SiO_2 is more acidic than Al_2O_3 ?
- How does sodium react with oxygen?
- Write down any two properties of covalent compounds.
- Why do aqueous solutions of ionic compounds conduct electricity?
- Why the melting and boiling points of ionic solids are high?
- What are brownian movements? How will you observe these movements?

3. Write short answers to the following questions:

- How super saturated solution is prepared?
- Calculate the amount of sodium hydroxide required to prepare 500 cm^3 of 0.1 M sodium hydroxide solution.
- State degree of ionization. How it can be calculated?
- Prove that pure water is a weak electrolyte. How its conduction can be increased?
- Mordant is used for which purpose? Exemplify.
- Write down four uses of copper sulphate.
- Write down the equations showing the change of water (liquid) into ice and vapour along with heat change.
- What is meant by heat of neutralization? Exemplify.

Section II

حصہ دوم

- What is meant by natural radioactivity? Write any four properties of alpha rays.
- Chemical behaviour of elements depends upon the number of electrons in the outer most shell. Discuss.
- What is solubility? Explain how temperature affects the solubility of different compounds.
- What is meant by co-ordinate covalent bond? Explain with two examples.
- Describe the Faraday's laws of electrolysis.
- Describe the preparation and uses of copper sulphate.

نوٹ: حصہ اول کے سوال نمبر 1، 2 اور 3 میں سے کوئی سے پچھہ (15) اجزاء کے فخر جوابات تحریر کیجئے۔ جواب تحریر کرتے وقت سوال کا نمبر اور اس کا جواب نمبر ضرور لکھئے۔ حصہ دوم میں سے کوئی سے دو (2) سوالات کے جوابات تحریر کیجئے۔

NOTE: Write short answers to any fifteen (15) parts of question No. 1, 2 and 3. Also write the No. of question alongwith its part. Attempt any two questions from Section II.

حصہ اول

1. Write short answers to the following questions: (2 x 15 = 30)

- Write the achievements of Lavoisier and Wohler in chemistry.
- Differentiate between prediction and experiment.
- Write down empirical and molecular formulas of benzene and hydrogen peroxide.
- What is meant by Avogadro's number? Give an example.
- Write down any two properties of alpha-rays.
- Define transmutation.
- What is atomic spectrum?

2. Write short answers to the following questions:

- Differentiate between outer transition elements and inner transition elements.
- What are halogens? Write their two properties.
- Differentiate between s-block elements and p-block elements.
- Differentiate between ionic bond and covalent bond.
- Write equation of co-ordinate covalent bond in hydronium ion. (H_3O^+)
- The melting point of sodium chloride is greater than ice. Why?
- Fused sodium chloride is a conductor of electricity while covalent liquid benzene is a non-conductor of electricity. Give reason.

3. Write short answers to the following questions:

- What are the benefits of crystallization in our practical life?
- Distinguish between dilute solution and concentrated solution.
- What do you mean by weak electrolyte? Give an example.
- Write down the formulas of copper chloride and sugar.
- What is the classification of salts? Name them.
- What are the uses of sodium carbonate?
- On what factors enthalpy of reaction depends?
- What is meant by spectator ion?

- درج ذیل سوالات کے فخر جوابات تحریر کیجئے:
 a. یوازیں اور دوارے کیا میں کارناٹے تحریر کیجئے۔
 b. پیش کوئی اور تجربے میں کیا فرق ہے؟
 c. بنزین اور پائیٹر جس ریکارڈینگ کے اچیومنٹ اور مالکیوں قارموں پر تحریر کیجئے۔
 d. الجو گیئر روز نمبر سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجئے۔
 e. الفا شعاعوں کی کوئی تدوینی خصوصیات میان کیجئے۔
 f. ٹرانس یونیٹ کی تعریف لکھئے۔
 g. اسی چکٹیم کیا ہے؟

- درج ذیل سوالات کے فخر جوابات تحریر کیجئے:
 a. آؤٹر فرازیشن عناصر اور ان فرازیشن عنصر میں فرق میان کیجئے۔
 b. پیلوچنگر کیا ہیں؟ ان کے دو خواص لکھئے۔
 c. S بلاک کے عناصر اور P بلاک کے عناصر میں فرق میان کیجئے۔
 d. آئینک پاٹ اور کوبیٹیٹ پاٹ میں فرق بیان کیجئے۔
 e. ہائیرونیٹ آئن (H_3O^+) میں کوئی آئینیت کوبیٹیٹ پاٹ بننے کی مسادت لکھئے۔
 f. سوڈیم کلورائیڈ کا حلہ کھلاڑا برفس سے زیادہ کیوں؟
 g. کھلاڑا ہوا سوڈیم کلورائیڈ کی کام مول ہے جبکہ کوبیٹیٹ مانگ بنزین فیر مول ہے۔ وجہ تابعے۔

- درج ذیل سوالات کے فخر جوابات تحریر کیجئے:
 a. عمل قلاؤ کے عمل زندگی میں کیا فوائد ہیں؟
 b. بلکا محلوں اور مرکجز محلوں میں کیا فرق ہے؟
 c. ٹرور برتن پاٹیڈ سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجئے۔
 d. کوپر کلورائیڈ اور شوگر کے فارموں پر تحریر کیجئے۔
 e. نمکیات کو کتنے درجوں میں قسم کیا گیا ہے؟ نام تحریر کیجئے۔
 f. سوڈیم کاربیونیٹ کے استعمالات تحریر کیجئے۔
 g. کسی چیز کی پختاپی کا انعام کن چیزوں پر ہوتا ہے؟
 h. سیکلیٹ آئن سے کیا مراد ہے؟

حصہ دوم

- (a) Describe modern theory of atomic structure. (5)
 (b) Describe four important properties of Mendeleef's periodic table. (4)
- (a) State the properties of ionic compounds? (5)
 (b) Explain dissolution by hydration. (4)
- (a) Explain Faraday's first law of electrolysis. (4)
 (b) Prepare sodium carbonate by Solvay-Ammonia Soda Process and also make its flow sheet diagram. (5)
- (الف) اسی ساخت کا چدید نظریہ بیان کیجئے۔
 (ب) مینڈیف کے دوری چدیل کی چار اہم خصوصیات بیان کیجئے۔
- (الف) آئینک مریتات کے خواص لکھئے۔
 (ب) آبیدگی سے عمل چدیل کی وضاحت کیجئے۔
- (الف) فیر اسے کے پہلے قانون برتن پاٹیڈ کی وضاحت کیجئے۔
 (ب) سالوے امونیا سوڈا طریقہ سے سوڈیم کاربیونیٹ تیار کیجئے۔
 نیز فلوویٹ ڈالیا گرام بنائیے۔

While writing answers write Q. No. and its part carefully.
Each part carries two marks.

2.
 - (i) What was Aristotle's Theory about elements
 - (ii) Define Physical and Analytical Chemistry.
 - (iii) State Law of definite proportion.
 - (iv) What is difference between Molecular mass and Formula mass?
 - (v) Describe basic objective of chemical equation.
 - (vi) What is an Atomic Spectrum?
 - (vii) What was the concept of Greek Philosophers about atom?
3.
 - (i) What is meant by transition elements? Write down the difference between inner transition elements and outer transition elements.
 - (ii) Describe ionization energy. How it changes when one moves from up to down in a group?
 - (iii) Define amphoteric oxide. Write down the name of element in third period which forms amphoteric oxide.
 - (iv) Why the metals are conductor of heat and electricity?
Give an example of a metal.
 - (v) What is the difference between polar covalent bond and non-polar covalent bond? Exemplify it.
 - (vi) How impure Ammonium Chloride can be purified, name the process and define it?
 - (vii) How solid sodium chloride can be made an electrolyte?
4.
 - (i) Differentiate between true solution and colloidal solution.
 - (ii) What is molarity? Also write down its formula.
 - (iii) State the objectives of electroplating.
 - (iv) Calculate the electro chemical equivalent of sodium.
 - (V) What are strong acids? Write down the name and formula of a strong acid.
 - (vi) Write down any two uses of sodium carbonate.
 - (vii) What is spectator ion? Give an example.
 - (viii) Compare the properties of Exothermic and Endothermic reactions.

(PART - II)

Note: Attempt any TWO questions.

- 5.(a) Write five properties of cathode rays.

5

- (b) Define electron affinity. Explain its trend in the Periodic

PART-I

Note: Out of Q. No. 2, 3 and 4 write any fifteen (15) short answers.

While writing answers write Q. No. and its part carefully.
Each part carries two marks.

2. (i) Distinguish between organic and inorganic Chemistry.
(ii) Write the contribution of Abu-Mansoor for the development of Chemistry.
(iii) Explain the reactants and products with example.
(iv) Find out molecular masses of the following compounds:
 Na_2CO_3 , $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
(Na = 23, C = 12, O = 16, N = 14, H = 1, S = 32)
(v) Explain the Law of Definite Proportion.
(vi) Write the electronic configuration of the following:
 N_7 , O_8 , Na_{11} , Ca_{20}
(vii) What are isotopes? Explain with examples.
3. (i) State Electron Affinity. Write down its unit.
(ii) Name two elements which cause different hair colours to different people.
(iii) Exemplify one basic oxide and two acidic oxides.
(iv) Why ice floats over water?
(v) Compare the movement in molecules in gas, liquid and solid.
(vi) Why a chemical bond is formed? Explain.
(vii) State four properties of ionic compounds.
4. (i) How solvent affects on solubility?
(ii) How is an impure solid purified by crystallization?
(iii) What is spectator ion? Give an example
(iv) Explain oxidation and reduction.
(v) Calculate acidity of following bases:
 NaOH , NH_4OH , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, $\text{Al}(\text{OH})_3$
(vi) Describe the discovery of acids.
(vii) What do you mean by Enthalpy of Reaction?
(viii) Write any two uses of Sodium Carbonate.

(PART - II)

Note: Attempt any TWO questions.

- 5.(a) Explain Bohr's atomic model. In what way this model is better than that of Rutherford's model? 5
(b) Explain the trends in chemical properties of elements in Periodic Table. 4
- 6.(a) Define Covalent Bond. Explain formation of Covalent Bond

ٹھاکرے سائنس دیپے داروں میں سے اس دارے کو نامزد ریاضیں
کی سیاہی بت بھروسیں۔

-1 ایسا برق پاشیدہ جو پانی میں کمبل آئیونا نگز بوجائے کہلاتا ہے:

(A) طاقتور (B) کمزور (C) موصل (D) غیر موصل

-2 طاقتور اساس کی مثال ہے:

Fe(OH)₃ (D) Ba(OH)₃ (C) NH₄OH (B) NaOH (A)

-3 سوزیم سلفیٹ بوتا ہے:

(A) ڈائل ہائیڈریٹ (B) ٹرائی ہائیڈریٹ (C) چینا ہائیڈریٹ (D) ڈیکا ہائیڈریٹ

-4 سکنیم سلفیٹ کا فارمولا ہے:

(D) MgSO₄.5H₂O (C) MgSO₄ (B) MgSO₄.7H₂O (A)

MgSO₄.H₂O

-5 بایکے کیسا کی خیست حاصل ہے:

(A) اڑازی (B) جابر بن حیان (C) لیوانز (D) ارسطو

-6 برقی روکی مقدار کا نیخت ہے:

(A) گولب (B) نیجنیر (C) فیرنے (D) ولٹ

-7 مختلف عنصر کیسا کی طور پر جب کوئی مرکب بناتے ہیں تو ان کے ماہر کے درمیان ہمیشہ
مستقل نسبت ہوتی ہے یہ نسبت اس قانون کے تحت ہے:

(A) قانون مستقل تناوب (B) قانون بتائے مادہ (C) قانون شخصی تناوب (D) قانون

متلوب تناوب

-8 طاقتور برق پاشیدے کی مثال ہے:

(D) CH₃COOH (C) H₂O (B) NaCl (A) چینی

-9 برف کے مالکیوں کے دریان بانڈ پایا جاتا ہے:

(A) آئیونک بانڈ (B) کوویلنت بانڈ (C) کوا رڈنیٹ کوویلنت بانڈ (D) واٹرووالر

فورسز

-10 آئیونک انٹریکس کس کیمیا دان نے پیش کیا:

(A) جان ڈائٹن (B) فرڈ (C) آئینک

اور D دیئے گئے ہیں جس جواب کو آپ درست سمجھیں، جوابی کاپی پر اس سوال نمبر کے سامنے $ZnCl_2 \cdot BaCO_3$ کے سامنے دیئے گئے ذرازون میں سے اس دائرے کو مار کریا ہیں کیا ہی سے بھروسی۔

-1 کس مرکب کے آبی محاول میں سے بھل گزر سکتی ہے:

(A) شوگر (B) گلوکوز (C) یوریا (D) مذکور ایندہ

-2 پی اچ سکیل کیا ہے:

(A) ایک سے چورو (B) صفر سے چورو (C) ۰۰۰ سے ۰۰۰ (D) صفر سے تیرہ

-3 درج ذیل میں کونسا مایاں ٹوٹی ہے:

CO_2 (D) Cl_2 (C) H_2 (B) H_2O (A)

-4 سوراہیں کافار ہوا ہے:

NaOH (D) Na_2CO_3 (C) NaI ICO_3 (B) $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$ (A)

-5 جس کیمیادان نے حیوانی پیشاب سے اسونیا حاصل کی:

(A) الرازی (B) ابو منصور (C) ابی احمد (D) خالد بن زید

-6 سلور کا الکٹرودیکٹیل ایکوپلٹ ہے:

(D) 0.00111717 g (C) 0.00111817 g (B) 0.00111917 g (A)

0.00111617 g

-7 Sn ننکی دلخی ہے:

(A) ایک اور دو (B) دو اور تین (C) دو اور چار (D) تین اور چار

-8 آئیونک فلر یہ کس کیمیادان نے پیش کیا:

(A) جان ڈائن (B) نیراڑے (C) آرٹنیس (D) لیوس

-9 0°C درجہ حرارت پانی کا ہے

(A) نقطہ نجماد (B) نقطہ پکھلاو (C) نقطہ کھولاو (D) نقطہ نجماد اور نقطہ پکھلاو دونوں

-10 دوری جدول میں سب سے زیادہ عامل غیر دھات ہے:

(A) فلورین (B) فاسفورس (C) ہائیڈروجن (D) کلورین

Chemistry **old-solved-guess-papers.blogspot.com** **Paper I (Objective Type)**
Time Allowed: 15 Minutes **Max. Marks: 12**
(Group-II)

Note: Write answers to the questions on the objective answer sheet provided. Four possible answers A, B, C and D to each question are given. Which answer you consider correct, fill the circle in front of A, B, C or D with Marker or Pen ink to each question on the answer sheet provided.

1. Electrolyte which is completely ionized in water is called:
(A) Strong (B) Weak (C) Conductor (D) Non-conductor
2. An example of strong base is:
(A) NaOH (B) NH₄OH (C) Ba(OH)₂ (D) Fe(OH)₃
3. Sodium sulphate is:
(A) Di-hydrate (B) Tri-hydrate (C) Penta hydrate (D) Deca-hydrate
4. Formula of Magnesium sulphate is:
(A) MgSO₄.7H₂O (B) MgSO₄ (C) MgSO₄.5H₂O (D) MgSO₄.H₂O
5. The Father of Chemistry was:
(A) Al-Razi (B) Jabir bin Haiyan (C) Lavoisier (D) Aristotle
6. The unit of electrolysis is:
(A) Coulomb (B) Ampere (C) Faraday (D) Volt
7. When different elements combine to form a compound, there is a fixed ratio between their masses according to:
(A) Law of definite proportion (B) Law of conservation of mass
(C) Law of multiple proportion (D) Law of reciprocal proportion
8. An example of strong electrolyte is:
(A) NaCl (B) H₂O (C) CH₃COOH (D) Sugar
9. In ice molecules there exist:
(A) Ionic bond (B) Covalent bond (C) Co-ordinate covalent bond (D) Vander waal's forces
10. Ionic Theory was put forward by Chemist:
(A) John Dalton (B) Faraday (C) Arrhenius (D) Lewis
11. Branch of Chemistry which deals with the heat change is called:
(A) Thermo chemistry (B) Industrial chemistry (C) Organic chemistry (D) Physical chemistry
12. In solution the thing which is in less amount is called:

Ninth Lahore Board 2011

Chemistry

Paper I (Objective Type)

Time Allowed: 15 Minutes

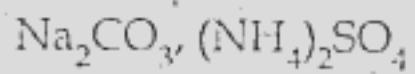
Max. Marks: 12

old-solved-guess-papers.blogspot.com
(Group-I)

Note: Write answers to the questions on the objective answer sheet provided. Four possible answers A, B, C and D to each question are given. Which answer you consider correct, fill the circle in front of A, B, C or D with Marker or Pen ink to each question on the answer sheet provided.

1. The aqueous solution through which current can pass:
(A) Sugar (B) Glucose (C) Urea (D) Sodium Chloride
2. pH scale is:
(A) 1 to 14 (B) 0 to 14 (C) 2 to 14 (D) 0 to 13
3. Which molecule is polar:
(A) H₂O (B) H₂ (C) Cl₂ (D) CO₂
4. The formula for Soda ash is:
(A) Na₂CO₃.10H₂O (B) NaHCO₃ (C) Na₂CO₃ (D) NaOH
5. The chemist who derived the ammonia from animal urine:
(A) Al-Razi (B) Abu-Mansoor (C) Al-Jahiz (D) Khalid bin Yazeed
6. Electro Chemical Equivalent of Silver is:
(A) 0.00111917 g (B) 0.00111817 g (C) 0.00111717 g (D) 0.00111617 g
7. The Valency of Tin Sn is:
(A) 1 and 2 (B) 2 and 3 (C) 2 and 4 (D) 3 and 4
8. Ionic Theory was put forth by:
(A) John Dalton (B) Faraday (C) Arrhenius (D) Lewis
9. 0°C temperature of water is its:
(A) Freezing point (B) Melting point (C) Boiling point (D) Freezing point and melting point
10. The most reactive non-metal in the periodic table is:
(A) Chlorine (B) Phosphorus (C) Hydrogen (D) Fluorine
11. The burning of sulphur in air is an example of the reaction:
(A) Neutralization reaction (B) Exothermic reaction (C) Endothermic reaction (D) Displacement
12. The compound in which sulphur is soluble:
(A) Water (B) HCl (C) Carbon disulphide (D) Kerosene oil

- (v) کیمیائی مساوات کا بنیادی مقصد بیان کیجئے۔
- (vi) اسٹری پکٹرم کیا ہوتا ہے؟
- (vii) یونائی فلائی گروں کا ائم کے بارے میں کیا نظر یہ تھا؟
- (i) ٹرانزیشن عناصر سے کیا مراد ہے؟ ازٹرانزیشن عناصر اور آورٹرانزیشن عناصر میں کیا فرق ہے؟
- (ii) آئینو نائزیشن تو انائی سے کیا مراد ہے؟ گروپ میں اوپر سے نیچے اس میں کیا تبدیلی آتی ہے؟
- (iii) ایکنو میرک آکسائیڈ سے کیا مراد ہے؟ تیرے پیریڈ میں کونسا عنصر ایکنو میرک آکسائیڈ بناتا ہے؟
- (iv) دھاتیں بر قی روا اور حرارت کی صحل کیوں ہوتی ہیں؟ دھات کی مثال دیجئے۔
- (v) نان پول کو ویانٹ بانڈ اور پول کو ویانٹ بانڈ میں کیا فرق ہے؟ مثال دیجئے۔
- (vi) ناخالص امیونیم کلورائیڈ کو کونے عمل سے خالص امیونیم کلورائیڈ میں تبدیل کیا جا سکتا ہے اور اس عمل کی تعریف کیجئے۔
- (vii) ٹھوس سوڈیم کلورائیڈ کو برق پاشیدہ کیسے بنایا جا سکتا ہے؟ حقیقی محلول اور کوئی نہ ل م محلول میں فرق بیان کیجئے۔
- (i) مولیریٹی کیا ہے؟ اس کا فارمولہ بھی تحریر کیجئے۔
- (ii) بیخ کاری کے مقاصد بیان کیجئے۔
- (iii) سوڈیم کا الیکٹرودیمیکل ایکویلent معلوم کیجئے۔
- (iv) طاقتورتیزاب کیا ہوتے ہیں؟ کسی ایک طاقتورتیزاب کا نام اور فارمولہ تحریر کیجئے۔
- (v) سوڈیم کاربونیٹ کے کوئی دو استعمالات تحریر کیجئے۔
- (vi) سپیکلیٹر آئن کے کہتے ہیں؟ ایک مثال دیجئے۔
- (vii) خراحت ز اور حرارت گیر تعاملات کے خواص کا موازنہ کیجئے۔
- (viii)



(Na=23, C=12, O=16, N=14, H=1, S=32)

(v) قانون مستقل تابعیت کی وضاحت کیجئے۔

(vi) درج ذیل عنصر کی ایکٹرانی تشکیل لکھئے:

N₇O₈, Na₁₁, Ca₂₀

(vii) آئسونوپس سے کیا مراد ہے؟ مثالوں سے واضح کیجئے۔

(i) ایکٹردن فینٹیٹ سے کیا مراد ہے؟ اس کی اکائی تحریر کیجئے۔

(ii) دو عنصر کے نام لکھئے جن کی وجہ سے مختلف لوگوں کے بالوں کا رنگ مختلف ہوتا ہے۔

(iii) ایک اساسی آکسایجن اور دو تیزابی آکسائیدز کی مثالیں دیجئے۔

(iv) برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟

(v) ٹیس، ماخ اور شہوں کے مالکیوں کی حرکت کا موازنہ کیجئے۔

(vi) کیمیائی بانڈ کیوں بناتے ہیں؟ وضاحت کیجئے۔

(vii) آئیونک مرکبات کی چار خصوصیات بیان کیجئے۔

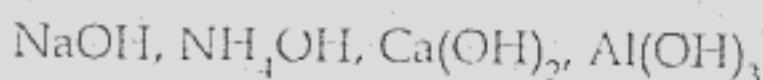
(i) حل پذیری پر محل کیسے اندازہ ہوتا ہے؟

(ii) عمل تکمیل کے ذریعے کیسے ایک ناخالص شہوں کو خالص بنایا جا سکتا ہے؟

(iii) سپیکلیپر آئن کے کہتے ہیں؟ ایک مثال دیجئے۔

(iv) عمل تکمیل اور عمل تخفیف کی وضاحت کیجئے۔

(v) درج ذیل اساسوں کی تیزابیت معاوم کیجئے:



(vi) تیزاب کیسے دریافت ہوئے؟

(vii) انتہائی آف ری ایکشن سے کیا مراد ہے؟

(viii) سوزیم کاربونیٹ کے کوئی سے دو استعمالات لکھئے۔