

**CHEMISTRY**

Time: 15 Minutes

Paper: I Group-I

Marks: 12

1st A 123 - (III) سینٹری سکول پارٹ I، کلاس (جیم)

OBJECTIVE

معروضی

Code: 5485

پہلا گروپ

وقت: 15 منٹ

مارک: 12  
نوٹ: ہر سوال کے چار مکانہ جوابات A, B, C, D دیے گئے ہیں۔ جوپی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے داروں میں سے درست جواب کے مطابق مختصر دائرہ کو مارک ریکارڈ کرنے کی صورت میں ذکر کرنے کی وجہ داروں کو پورے کرنے سے بھر پڑتے ہیں۔ ایک سے زیادہ داروں کو پورے کرنے کی وجہ داروں کی تعداد میں نذکرہ وجہ غلط تصور ہو گا۔

1.1. Covalent bond involves

C, O, F - 23

donation of electrons (B) ایکٹرود کے دینے سے

sharing of electrons (A)

repulsion of electrons (D) ایکٹرود کے دفع کرنے سے

acceptance of electrons (C)

2. One of the following metals burns with a brick red flame

Fe (D)

Ca (C)

Mg (B)

Na (A)

3. The molecule which is not triatomic

H<sub>2</sub> (D)

O<sub>3</sub> (C)

H<sub>2</sub>O (B)

CO<sub>2</sub> (A)

4. Oxidation number of sulphur in H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> is

+8 (D)

+6 (C)

+4 (B)

+2 (A)

5. Mist is an example of solution

gas in liquid (B) گائے میں گیس

5. دھند جس سلution کی مثال ہے

gas in solid (D) ٹھوس میں گیس

گیس میں ٹھوس (A)

solid in gas (C)

6. One of the following, is weak electrolyte

sulphuric acid (B)

6. درج ذیل میں کمزور ایکٹرولاٹ ہے

sodium hydroxide (D) سوڈم ہائیڈرو اکسایڈ

(A) لیکٹ ایڈ

sodium chloride (C)

7. If the number of grams of solute are dissolved in 100 cm<sup>3</sup>

of the solution, the percentage is as

%  $\frac{V}{V}$  (D)

%  $\frac{m}{m}$  (C)

%  $\frac{v}{m}$  (B)

%  $\frac{m}{v}$  (A)

8. One of the following is an electron deficient molecule

O<sub>2</sub> (D)

N<sub>2</sub> (C)

NH<sub>3</sub> (B)

BF<sub>3</sub> (A)

9. The number of element/elements present in first period is

10 (D)

3 (C)

2 (B)

1 (A)

10. The value of Avogadro's Number is

6.02x10<sup>34</sup> (D)

6.02x10<sup>-22</sup> (C)

6.02x10<sup>21</sup> (B)

6.02x10<sup>23</sup> (A)

The gas which diffuses fastest

hydrogen (D) ہائیڈروجن

helium (C) ہیلیم

chlorine (B) کلورین

flourine (A) فلورین

The most penetrating particle is

electron (D) ایکٹران

neutron (C) نیٹرون

$\alpha$ -particle (B) ایکٹریکل

proton (A) پروٹون

Note: Section I is compulsory. Attempt any TWO (2)

نوٹ: حصہ اول لازمی ہے حصہ دو میں سے کوئی سے دو (2)

questions from Section II.

CUT-1-23

Section - I

2 - کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات فراہم کیجئے۔ (5x2=10)

i - Write down the names of two elements which are found in liquid form.

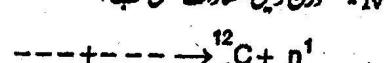
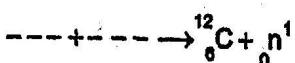
i - دو ایلیمنٹس کے نام لکھئے جو مائع حالت میں پائے جائے گیں۔

ii - Distinguish between atom and molecule.

ii - ایٹم اور مائلکول کے درمیان فرق یا ان کی تباہی کیجئے۔

iii - Write down the electronic configuration of  $\text{Cl}^{-1}$ .iii -  $\text{Cl}^{-1}$  کی ایکٹرانیک کونفیگریشن لکھئے۔

iv - Complete the following equation:



v - How elements are arranged in periods?

v - ایلیمنٹس کو ہیڈریڈ میں کیسے ترتیب میں رکھا گیا ہے؟

vi - How did Newlands arrange the elements?

vi - نویلندز نے ایلیمنٹس کو کیسے ترتیب دیا؟

vii - What is meant by periodic function?

vii - ہر ہاڑک ترتیش سے کیا مراد ہے؟

viii - Define Ionization energy and write down its unit.

viii - آئیونائزیشن انریجی کی تعریف کیجئے اور اس کا یونٹ لکھئے۔

8 - Write short answers to any FIVE (5) questions. (5x2=10)

i - What is meant by duplet rule?

i - دبلیٹ رول سے کیا مراد ہے؟

ii - What is meant by non-polar covalent bond?

ii - نان پلار کووالنٹ بیند سے کیا مراد ہے؟

iii - What is meant by van der waals forces?

iii - وان ڈار والر فورسز سے کیا مراد ہے؟

iv - Differentiate between vapour pressure and condensation?

iv - دیگر پیش اور کنڈیسیشن میں فرق یا ان کی تباہی کیجئے۔

v - Define boiling point.

v - ہر انک پوراٹ کی تعریف کیجئے۔ ایک مثال بھی دیجئے۔

vi - Define colloidal solution. Also give an example.

vi - کولائیڈ سلوشن کی تعریف کیجئے۔ ایک مثال بھی دیجئے۔

vii - What is meant by mass percentage?

vii - ماں پریسنس سے کیا مراد ہے؟

viii - Write down names of any two factors that affect the solubility of solutes.

viii - سولیوشن کی سولوబلٹی پر اثر انداز ہوئے والے کوئی سے دلچسپی کے نام لکھئے۔

4 - کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات فراہم کیجئے۔ (5x2=10)

i - Define oxidation and reduction.

i - اکسیڈیشن اور ریڈیکشن کی تعریف کیجئے۔

ii - What is oxidation number of nitrogen in  $\text{HNO}_3$ ,ii -  $\text{HNO}_3$  میں نیتروجن کا اکسیڈیشن نمبر معلوم کیجئے

$$\text{H} = +1 \text{ and } \text{O} = -2$$

$$\text{O} = -2 \text{ اور } \text{H} = +1$$

iii - How is tin coating done?

iii - ٹن کوٹک کیسے کی جاتی ہے؟

iv - What is electroplating?

iv - الکٹرولیٹیک کیا ہے؟

v - Why does electro positive character of metals decrease in period?

v - ٹریکٹی میں سالو کا الکٹرو پوزیٹیو کریکٹر کم کیا ہے؟

vi - How oxygen reacts with group 2 elements?

vi - گروپ 2 کے میتوں نے ساٹھ ریا اکٹن کیسے کیا ہے؟

vii - In two uses of sodium.

vii - سولیم کے دو استعمالات لکھئے۔

viii - What are physical properties of non-metals.

viii - نان میٹال کی دلیلی خصوصیات لکھئے۔

## مختصر Section - II GUT-1-23

**Note:** Attempt any TWO (2) questions.

**5 -** (a) Define molecule. Explain four types of molecules.

1+4 (5)

(اند) اتموں کی ترتیب کیجیے اور ہالوکی ہار اقسام کی رفتارت بیجیے۔

(b) Describes Rutherford's gold foil experiment with diagram.

3+1(4)

(اند) ٹائیپیڈر کی ترتیب کیجیے اور ان کی تین رفتارت بیجیے۔

**6 -** (a) Define ionic compounds and write their three properties.

2+3 (5)

خواصیات لکھئے۔

(ب) ہوکا ٹاؤن میں کچھ ہزار سکی سماوات

بھی اخذ کیجیے۔

2+2 (4)

(اند) ہوکا مدرسے سلوکی ایکٹریٹیک میان کیجیے۔

(5)

of diagram.

(b) Write down four properties of suspension.

(4)

(ب) سسپنشن کی پارامتریٹس اُڑی کیجیے۔

# CHEMISTRY

Time: 15 Minutes

Marks: 12

Paper: I

Group-II

1st A 123 - (II) (یونیورسٹی مکھل پارٹ I، کلاس نمبر)

OBJECTIVE

مرغوشی

دست: 15 معنے

دوسرا گردہ

I:

Code: 5484

مکھن: 12  
نوٹ: ہر سوال کے چار مکھن جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ جو ایک کاپی کے ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائرے میں سے درست جواب کے مطابق مختلف دائروں کو پور کرنے کی صورت میں ذکرہ جواب غلط تصور ہو گا۔

1.1 - One of the following, consists of three sub shells

M Shell (D)

L Shell (C)

2 - When a saturated solution is diluted, it turns into

super-saturated solution (B)

unsaturated solution (D)

3 - Ice floats on water because

ice is denser than water

ice is crystalline in nature

water is denser than ice

water molecules move randomly

4 - Molecular formula of Benzene is

$\text{CaCO}_3$  (D)

$\text{C}_6\text{H}_6$  (C)

5 - Molarity is the number of moles of solute dissolved in

100 g of solution 100 g سلوشن میں (B)

1dm<sup>3</sup> of solution 1dm<sup>3</sup> سلوشن میں (D)

6 - Density of Iron is

7.86 g cm<sup>-3</sup> (D)

0.917 g cm<sup>-3</sup> (C)

$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$  (B)

$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$  (A)

مولیریٹ سولیوٹ کے مولز کی وہ تعداد ہے جو حل شدہ ہو

1 kg of solution 1 kg سلوشن کے 1 kg (A)

1dm<sup>3</sup> of solvent 1dm<sup>3</sup> سالوٹ میں 1dm<sup>3</sup> (C)

7 - Melting point of sodium chloride (NaCl) is

180 °C (D)

800 °C (C)

780 °C (B)

1413 °C (A)

8 - Metals can form ion carrying charge

all of these (D)

tripositive (C)

dipositive (B)

unipositive (A)

9 - Transition elements are

all gases (B)

all metalloids (D)

all metals (A)

all non-metals (C)

10 - Oxidation number of nitrogen in  $\text{HNO}_3$  is

+12 (D)

+6 (C)

+5 (B)

+1 (A)

11 - \_\_\_\_\_ can be separated by physical means.

compound (D)

element (C)

کو طبی طریقوں سے ملحوظ کیا جاسکتا ہے

mixture (B) کچھ ریائل (A)

12 - The formula of rust is

$\text{Fe(OH)}_3$  (D)

$\text{Fe(OH)}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$  (C)

$\text{Fe}_2\text{O}_3$  (B)

$\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$  (A)

Note: Section I is compulsory. Attempt any TWO (2) questions from Section II.

کچھ 1:45  
مارکس: 48  
نوت: حصہ اول لازمی ہے۔ حصہ دوم میں سے کوئی سے ۲ (2)  
سوالات کے جوابات لکھئے۔

CUT-2-23

## Section - I

2 - کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات ح摹ر کچھ۔ (5 x 2 = 10)

- i - How many moles are in 9 grams of carbon?
- ii - What is meant by diatomic molecule and triatomic molecule?
- iii - How many electrons can be accommodated in 'K' and 'L' shells? Give example.
- iv - What is meant by "Plum Pudding" theory?
- v - What is meant by groups and periods in a periodic table?
- vi - What is the contribution of Dobereiner towards classification of elements?
- vii - Describe the trend of electronegativity in a period and a group.
- viii - What is meant by atomic radius? Write down its unit.

3 - Write short answers to any FIVE (5) questions. (5 x 2 = 10)

- i - Why chlorine can accept only one electron?
- ii - Why HCl has dipole-dipole forces of attraction?
- iii - Write down the ways by which an atom can accommodate eight (8) electrons in its valence shell.
- iv - Why are the densities of gases lower than liquid?
- v - In which form does sulphur exist at 100 °C?
- vi - Why do we stir paints thoroughly before using?
- vii - Why solutions do not show tyndall effect?
- viii - Define saturated solution.

4 - Write short answers to any FIVE (5) questions. (5 x 2 = 10)

- i - Explain electroplating of zinc with the help of an equation.
- ii - Write down two uses of silver.
- iii - Calculate the oxidation number of nitrogen in  $\text{HNO}_3$ .
- iv - What is the basic function of salt bridge?
- v - Write down any two chemical properties of non-metals.  
Write down names of any four noble metals.  
Write down chemical reaction of sodium hydroxide with one halogen.
- vi - What is the effect of concentration on reactivity by electropositivity of metals?

C.U.T-2-2  
Section - II  
عزم حصہ

Note: Attempt any TWO (2) questions.

i - (a) Write down any five differences  
between compound and mixture.

(5)

(ب) Write down any four properties of  
cathode rays.

(4)

(ب) (الف) ایونک باند کی ترتیب کیجئے اور آئینک کی پابند  
کی خصوصیات لکھئے۔

3 - (a) Define ionic bond. Write down properties of ionic  
compounds.

1+4 (5)

(ب) کلپنے کے کیا مراد ہے۔ اسے میں ڈیپیڈن

(b) What is meant by diffusion? Describe three  
factors which influence diffusion in liquids.

1+3 (4)

(ب) پروانہ ادارہ ہونے والے میں گیزروں کی ترتیب  
کی تفصیل لکھئے۔

7 - (a) Define electrolysis. Write down electrolysis  
of water in detail.

1+4 (5)

(ب) سولیٹی سے کیا مراد ہے؟ سولیٹی بیٹری  
کے اثرات کا جائزہ لیجئے۔

(b) What is meant by solubility? Analyse the  
effects of temperature on solubility.

1+3 (4)