

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

پہلے

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 ریاضی میں نہ کرنے کی صورت میں ذکر ہو گا۔

1.1. Covalent bond involves

C, O, F - 23

donation of electrons (B) ایکٹرود کے دینے سے

repulsion of electrons (D) ایکٹرود کے دفع کرنے سے

sharing of electrons (A) ایکٹرود کے اشراک کرنے سے

acceptance of electrons (C) ایکٹرود کے قبول کرنے سے

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

H₂ (D)

O₃ (C)

H₂O (B)

CO₂ (A)

4. Oxidation number of sulphur in H₂SO₄ is

+8 (D)

+6 (C)

+4 (B)

+2 (A)

5. Mist is an example of solution

gas in liquid (B) گائے میں گیس

gas in solid (D) ٹھوس میں گیس

5. دھند جس سلوشن کی مثال ہے

liquid in gas (A) گیس میں گائے

solid in gas (C) گیس میں ٹھوس

6. One of the following, is weak electrolyte

sulphuric acid (B)

sodium hydroxide (D) سوڈم ہائیڈرو آکسایڈ

6. درج ذیل میں کمزور ایکٹرولاٹ ہے

acetic acid (A) لیکٹ ایڈ

sodium chloride (C) سوڈم کلورائیڈ

7. If the number of grams of solute are dissolved in 100 cm³

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

O₂ (D)

N₂ (C)

NH₃ (B)

BF₃ (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

6.02x10³⁴ (D)

6.02x10⁻²² (C)

6.02x10²¹ (B)

6.02x10²³ (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

α -particle (B) ایکٹریکل

proton (A) پروٹون

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

جزوی: جزوی کے ساتھ پہلا گروپ کے ساتھ میں سے کوئی سے وہ (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 ہیں۔

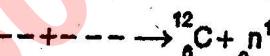
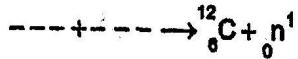
ii - Distinguish between atom and molecule.

ii - اتم اور مالکول کے درمیان فرق یا ان کی تباہی کیجئے۔

iii - Write down the electronic configuration of Cl^{-1} .iii - Cl^{-1} کی ایکٹرانیک سکنیکوریشن لکھئے۔

iv - Complete the following equation:

iv - درج ذیل مساوات مکمل کیجئے:



v - How elements are arranged in periods?

v - ایلیمنٹس کو ہفتار 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 - ہفتاریک تابع سے کیا مراد ہے؟

viii - Define Ionization energy and write down its unit.

viii - اسیہنڑیں انہی 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 کوولینٹ بیند سے کیا مراد ہے؟

iii - What is meant by van der waals forces?

iii - وان ڈر والر فورس سے کیا مراد ہے؟

iv - Differentiate between vapour pressure and condensation?

iv - دھیر پیش اور کنڈیشن میں فرق یا ان کی تباہی کیجئے۔

v - Define boiling point.

v - پیانک پیانک کی تعریف کیجئے۔

vi - Define colloidal solution. Also give an example.

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

vii - What is meant by mass percentage?

vii - ماں پنچ 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 درج کیجئو 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 HNO_3 ,ii - HNO_3 میں نیتروجن کا اکسیڈیشن نمبر معلوم کیجئے

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

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

iii - How is tin coating done?

iii - سن کنک کیسے کی جاتی ہے؟

iv - What is electroplating?

iv - الکٹرولیٹیک کیا ہے؟

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

v - ٹریہیڈر کا ایکٹرانیک پوسٹیویٹی کیسے کیا جاتا ہے؟

vi - How oxygen reacts with group 2 elements?

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

vii - In two uses of sodium.

vii - سولیم کے دو استعمالات لکھئے۔

viii - What are physical properties of non-metals.

viii - ان سیلو کی دلیلی خصوصیات لکھئے۔

Section - II جنس

GUT-I-23

Note: Attempt any TWO (2) questions.

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

1+4 (5)

اتام کی وضاحت بیجنے۔

5 - (اند) مولکول کی تعریف بیجنے اور مولکول کی چار ہالات لکھنے۔

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

3+1(4)

وضاحت بیجنے۔

6 - (a) Define ionic compounds and write their

2+3 (5)

خواص لکھنے۔

6 - (ب) three properties.

(b) State Boyle's law and also derive its equation.

2+2 (4)

(ب) بولک کا قانون بیان کیجئے؟ نیز اس کی معادلات

بھی اخذ بیجنے۔

7 - (a) Explain electroplating of silver with the help

(5)

of diagram.

(b) Write down four properties of suspension.

(4)

(ب) سسپنشن کی چار خصوصیات اُریجینلیٹ۔

CHEMISTRY

Time: 15 Minutes

Marks: 12

Paper: I

Group-II

1st A 123 - (II) (یکٹری سکول پارٹ I، کلاس نجم)

OBJECTIVE

مرغشی

پچھے

دست: 15 معن دوسرا گردہ

Code: 5484

مارکس: 12
نوٹ: ہر سوال کے چار ممکن جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ جو ایک کاپی کے ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائرہوں 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

CaCO_3 (D)

C_6H_6 (C)

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

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

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

100 g of solution 100 g سلوشن میں (B)

1dm³ of solution 1dm³ سلوشن میں (D)

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

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

1dm³ of solvent 1dm³ سالوٹ میں (C)

6 - Density of Iron is

7.86 g cm⁻³ (D)

0.917 g cm⁻³ (C)

19.3 g cm⁻³ (B)

2.70 g cm⁻³ (A)

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 HNO_3 is

+12 (D)

+6 (C)

+5 (B)

+1 (A)

11 - _____ can be separated by physical means.

compound (D)

element (C)

mixture (B)

radical (A)

12 - The formula of rust is

Fe(OH)_3 (D)

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

Fe_2O_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 حصہ اول

2 - کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات ح摹ر کیجئے۔ (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 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 temperature on reactivity of metals measured by electropositivity of metals?

C.U.T-2-23
Section - II
حدیم

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)

3 - (a) Define ionic bond. Write down properties of ionic compounds. 1+4 (5)

6 - (انف) ایونک بند کی تعریف کیجئے اور ایونک بند کی خواص کی خصوصیات لکھئے۔

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

1+3 (4)

(ب) دifrیوژن سے کیا مراد ہے؟ مائع میں ذپھیزوں پر اثر انداز ہونے والے تین فیکٹر کو بیان کیجئے۔

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

1+4 (5)

7 - (الف) الکٹرولائسکس کی تعریف کیجئے۔ پانی کی الکٹرولائس کی تفصیل لکھئے۔

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

1+3 (4)

(ب) سولیوٹی سے کیا مراد ہے؟ سولیوٹی پر جگہی کے اثرات کا جائزہ لیجئے۔