

CHEMISTRY

Paper: I

سیکنڈری سکول پارٹ I، کلاس نہم (1<sup>st</sup> A 124 - II)

I: پرچہ

کیمسٹری

Time: 15 Minutes

Group-I

OBJECTIVE

معمومی

پہلا گروپ

وقت: 15 منٹ

Marks: 12

Code: 5483

1-1-24

مارکس: 12

نوٹ: ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

1. 1 - Out of the following, \_\_\_\_\_ is less malleable metal. 1. 1 - درج ذیل میں سے جوئی مٹل کم میلبل ہے

Silver سلور (D)      Gold گولڈ (C)      Iron آئرن (B)      Sodium سوڈیم (A)
- 2 - \_\_\_\_\_ of the following gases diffuses faster. 2 - ان میں سے \_\_\_\_\_ گیس تیزی سے ڈیفیوژ کرتی ہے۔

Fluorine فلورین (D)      Chlorine کلورین (C)      Nitrogen نائٹروجن (B)      Hydrogen ہائیڈروجن (A)
- 3 - \_\_\_\_\_ is the compound which is not soluble in water. 3 - درج ذیل میں سے \_\_\_\_\_ کمپاؤنڈ پانی میں حل پذیر نہیں ہے۔

MgCl<sub>2</sub> (D)      C<sub>6</sub>H<sub>6</sub> (C)      NaCl (B)      KBr (A)
- 4 - The most common example of corrosion is 4 - کرورژن کی سب سے عام مثال ہے

rusting of iron لوہے کو زنگ لگنا (B)      chemical decay کیمیکل توڑ پھوڑ (A)  
rusting of tin ٹن کو زنگ لگنا (D)      rusting of aluminium ایلومینیم کو زنگ لگنا (C)
- 5 - Molarity is the number of moles of solute dissolved in 5 - مولیرٹی سولوشن کے مولز کی وہ تعداد ہے جو حل شدہ ہو

100 g of solvent 100 گرام میں (B)      1 Kg of solution 1 کلوگرام میں (A)  
1 dm<sup>3</sup> of solution 1 dm<sup>3</sup> کے 1 dm<sup>3</sup> میں (D)      1 dm<sup>3</sup> of solvent 1 dm<sup>3</sup> کے 1 dm<sup>3</sup> میں (C)
- 6 - In the redox reaction between Zn and HCl, 6 - زنک اور ہائڈروکلورک ایسڈ کے درمیان ریڈاکس (Redox) ری ایکشن کے دوران آکسیڈائزنگ ایجنٹ \_\_\_\_\_ ہوتا ہے۔

oxidizing agent is      H<sub>2</sub> (D)      H<sup>+</sup> (C)      Cl<sup>-</sup> (B)      Zn (A)
- 7 - \_\_\_\_\_ moles are equivalent to 8 grams of CO<sub>2</sub>. 7 - CO<sub>2</sub> کے 8 گرامز اس کے \_\_\_\_\_ مولز کے برابر ہیں۔

0.18 (D)      0.28 (C)      0.21 (B)      0.15 (A)
- 8 - A bond pair in Covalent molecules usually has 8 - کوویلنٹ مالیکولز میں موجود بانڈ پیر عموماً رکھتا ہے

4 electrons (D)      3 electrons (C)      2 electrons (B)      1 electron (A)
- 9 - Butter is an example of solution 9 - مکھن جس سولوشن کی مثال ہے

liquid in solid ٹھوس میں مائع (B)      gas in solid ٹھوس میں گیس (A)  
liquid in gas ٹھوس میں مائع (D)      solid in liquid مائع میں ٹھوس (C)
- 10 - One amu (atomic mass unit) is equivalent to 10 - ایک amu (ایٹامک ماس یونٹ) جس کے برابر ہے

1.66x10<sup>-23</sup> g (D)      1.66x10<sup>-24</sup> Kg (C)      1.66x10<sup>-24</sup> g (B)      1.66x10<sup>-24</sup> mg (A)
- 11 - From the following scientists \_\_\_\_\_ discovered the proton. 11 - درج ذیل سائنسدانوں میں سے جس نے پروٹون دریافت کیا

J.J Thomson جے۔جے۔ تھامسن (B)      Goldstein گولڈسٹائن (A)  
Rutherford رورٹرفورڈ (D)      Neil Bohr نیل بوہر (C)
- 12 - Out of the following halogens, \_\_\_\_\_ has the lowest electronegativity. 12 - مندرجہ ذیل میں سے جس ہیلوجن کی الیکٹرو نیگیٹیوٹی سب سے کم ہے

Iodine آئیوڈین (D)      Bromine برومین (C)      Chlorine کلورین (B)      Fluorine فلورین (A)

CHEMISTRY

Paper: I

سیکڑری سکول پارٹ I، کلاس نہم (1<sup>st</sup>A 124)

I: پرچہ

بیشری

Time: 1:45 Hours

Group-I

SUBJECTIVE

انشائی

پہلا گروپ

وقت: 1:45 گھنٹے

Marks: 48

24-1-24

مارکس: 48

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

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

questions from Section II.

سوالات کے جوابات لکھئے۔

### Section - I حصہ اول

2 - Write short answers to any FIVE (5) questions. (5 × 2 = 10) کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات تحریر کیجئے۔

- Define Atomic Mass Unit. Why it was needed? - i اٹامک ماس یونٹ کی تعریف کیجئے۔ اس کی ضرورت کیوں پیش آئی؟
- Differentiate between Molecular Mass and Formula Mass. - ii مالیکیولر ماس اور فارمولہ ماس میں فرق واضح کیجئے۔
- How are canal rays produced in discharge tube? - iii ڈسچارج ٹیوب میں کینال ریز کس طرح پیدا ہوتی ہیں؟
- Write down the defects of Rutherford Model. - iv رورڈرڈ ماڈل کے نقائص لکھئے۔
- What is meant by Dobereiner Triads? - v ڈوبرینر کے ترائی ایڈز سے کیا مراد ہے؟
- What is meant by periodic function? - vi پیریڈک فنکشن سے کیا مراد ہے؟
- Write down the names of the elements of group-I with their symbols. - vii پہلے گروپ کے ایلیمینٹس کے نام ان کے سمبول کے ساتھ لکھئے۔
- Why is the trend of electron affinity and electronegativity same in a period? - viii پیریڈ میں الیکٹران آفینٹی اور الیکٹرونگیٹیوی کا رجحان ایک جیسا کیوں ہے؟

3 - Write short answers to any FIVE (5) questions. (5 × 2 = 10) کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات تحریر کیجئے۔

- Define Hydrogen bonding with an example. - i ہائیڈروجن بانڈنگ کی تعریف کیجئے اور مثال بھی دیجئے۔
- How does a Covalent Bond become polar? - ii ایک کوویلنٹ بانڈ پولر کیسے بنتا ہے؟
- Why does ice float on water? - iii برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟
- Define pressure and also give its SI unit. - iv پریشر کی تعریف کیجئے اور اس کا SI یونٹ بھی لکھئے۔
- Why does H<sub>2</sub> diffuse rapidly than O<sub>2</sub>? - v ہائیڈروجن، آکسیجن کی نسبت زیادہ تیزی سے کیوں ڈیفوز کرتی ہے؟
- Differentiate between solute and solvent. - vi سالیوٹ اور سالوینٹ میں فرق کیجئے۔
- What is meant by  $\frac{\text{Mass}}{\text{Mass}}\%$ ? - vii  $\frac{\text{ماس}}{\text{ماس}}\%$  سے کیا مراد ہے؟
- Why do solutions not show tyndall effect? - viii سلوشنز ٹنڈل انیفیکٹ کا مظاہرہ کیوں نہیں کرتے؟

4 - Write short answers to any FIVE (5) questions. (5 × 2 = 10) کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات تحریر کیجئے۔

- What is meant by Galvanizing? - i گیلوانائزنگ سے کیا مراد ہے؟
- What happens to iron in the rusting process? - ii رزنگ لگنے سے آئرن کو کیا ہوتا ہے؟
- Find out the oxidation number of Nitrogen in HNO<sub>3</sub>. - iii HNO<sub>3</sub> میں نائٹروجن کا آکسائیڈیشن نمبر معلوم کیجئے۔
- Complete the equation  $\text{_____} \longrightarrow \text{Fe}^{3+} + \text{Ie}^{-}$  - iv مساوات کو مکمل کیجئے  $\text{_____} \longrightarrow \text{Fe}^{3+} + \text{Ie}^{-}$
- Why is Calcium more electropositive than Magnesium? - v میگنیشیم کی نسبت کالسیئم کیوں زیادہ الیکٹروپوزیٹو ہے؟
- Write down two uses of silver. - vi سلور کے دو استعمالات لکھئے۔
- Write down one difference between alkali metal and alkaline earth metal. - vii الکل میٹل اور الکلائن ارتھ میٹل کا ایک فرق لکھئے۔
- HF is weak acid. Why? - viii HF ایک کمزور تیزاب ہے، وجہ لکھئے۔

(ورق اٹائے)

— 6

- 5 - (a) Define molecule. Describe its any four types. (5) (الف) مالیکیول کی تعریف کیجئے۔ اس کی کوئی سی چار اقسام بیان کیجئے۔
- (b) What is meant by Ionic Bond? Explain it with an example. (4) (ب) آئیونک بانڈ سے کیا مراد ہے؟ اس کی وضاحت ایک مثال کی مدد سے کیجئے۔
- 6 - (a) Describe any five differences between Rutherford's Atomic model and Bohr's atomic theory. (5) (الف) ردرفورڈ اور بوہر کی ایٹمک تھیوری کے درمیان کوئی سے پانچ فرق بیان کیجئے۔
- (b) How vapour pressure depends upon nature of liquid and temperature? (2+2=4) (ب) ویپر پریشر کا انحصار مائع کی نوعیت اور نمبر پینچر پر کس طرح ہوتا ہے؟
- 7 - (a) Define Electrolytic Cell. Explain its working. (2+3=5) (الف) الیکٹرو لیتک سیل کی تعریف کیجئے۔ اس کے کام کے طریقہ کار کی وضاحت کیجئے۔
- (b) Write down four characteristics of solution. (4) (ب) سلوشن کی چار خصوصیات تحریر کیجئے۔

17-1<sup>st</sup> A 124-122000

Papers.Studyhelp.com