☆☆☆☆

Roll No _____ to be filled in by the candidate

S.S.C (Part-I)-A/2023
(For All Sessions)

Paper Code | 5 | 4 | 8 | 5

Chemistry (Objective)

کیمسٹری (معروضی)

Group-I گروپ-I

Marks : 12

Time: 15 Minutes

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

نوٹ: ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A,B,C اور D دیئے گئے ہیں۔ درست جواب کا انتخاب کرتے ہوئے متعلقہ دائرے کو مارکر یا سیاہی سے پُر کریں۔

1.1 Point out non amorphous compound of the following:

1.1 درج ذیل کیمیائی مادوں میں سے غیر بلوری مرکب کی نشان دہی کیجیے۔

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

2. Mist is an example of solution:

2. دھند ——— سوئشن کی مثال ہے۔

(A) Liquid in gas گیس میں مائع (B) Gas in liquid مائع میں گیس

(C) Solid in gas گیس میں ٹھوس (D) Gas in solid ٹھوس میں گیس

3. Indicate a solution having more water:

3. اس سولوشن کی نشان دہی کریں جس میں پانی زیادہ ہو۔

(A) 2M (B) 1M (C) 0.5M (D) 0.25M

4. The oxidation number of Chlorine in HCl is

4. HCl میں کلورین کا آکسیڈیشن نمبر ہے

(A) +1 (B) −1 (C) +2 (D) −2

5. Which one of the following is not an electrolyte?

5. درج ذیل میں سے ایک الیکٹرولائٹ نہیں ہے

(A) Sugar Solution شوگر سولوشن (B) Sulphuric Acid Solution سلفیورک ایسڈ سولوشن

(C) Lime Solution لائم سولوشن (D) Sodium Chloride Solution سوڈیم کلورائیڈ سولوشن

6. [Ne] $3S^1$ is an electronic configuration of:

6. [Ne] $3S^1$ ——— کی ایک الیکٹرانک کنفیگریشن ہے

(A) Li (B) Na (C) K (D) Cs

7. The symbol of Avogadro's number is :

7. ایوگیڈرو نمبر کی علامت ——— ہے

(A) n_0 (B) N_A (C) n_A (D) N_0

8. The components of one of the following can be separated by physical means:

8. درج ذیل میں سے کس ایک کے اجزاء کو طبعی طریقوں سے الگ کیا جا سکتا ہے

(A) Mixture مکسچر (B) Element ایلیمنٹ (C) Compound کمپاؤنڈ (D) Radical ریڈیکل

9. Proton are discovered by:

9. پروٹان کو ——— نے دریافت کیا

(A) Gold Stein گولڈ سٹین (B) J. J. Thomson جے جے تھامسن (C) Neil Bohr نیل بوہر (D) Rutherford رادرفورڈ

10. Sixth (6th) Period contains _____ elements.

10. چھٹی پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ——— ہے

(A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32

11. Triple covalent bond formation involves _____ electrons.

11. ٹرپل کوویلنٹ بانڈ بنانے میں ——— الیکٹرون حصہ لیتے ہیں۔

(A) 2 (B) 4 (C) 6 (D) 8

12. Identify the compound which is not soluble in water.

12. اس کمپاؤنڈ کی نشان دہی کریں جو پانی میں حل پذیر نہیں ہے۔

(A) C_6H_6 (B) NaCl (C) KBr (D) $MgCl_2$

229-09-A

Scanned with CamScanner

to be filled in by the candidate

Chemistry (Subjective)

Marks : 48

S.S.C (Part-I)-A/2023
(For All Sessions)
Group-I

کیمسٹری (انشائیہ)

Time: 01:45 hrs

Section - I

حصہ اول

2. Write short answers of any five parts from the following:- 5x2=10

2. درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھیے۔

(i) What is radical? Give one example.
(i) ریڈیکل سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجئے۔

(ii) Differentiate between physical and chemical properties.
(ii) طبعی اور کیمیائی خصوصیات میں فرق بیان کیجئے۔

(iii) When does an elecitron emit or absorb energy?
(iii) ایک الیکٹرون کب انرجی خارج یا جذب کرتا ہے؟

(iv) Define electronic configuration.
(iv) الیکٹرونک کنفیگریشن کی تعریف کیجئے۔

(v) What do you know about Dobereiner's triads?
(v) ڈوبرائنر کے ٹرائی ایڈز کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟

(vi) Why atomic radius increases down the group in the periodic table?
(vi) پیریاڈک ٹیبل میں گروپ میں نیچے کی جانب ایٹامک ریڈیس کیوں بڑھتا ہے؟

(vii) Define ionization energy.
(vii) آئیونائزیشن انرجی کی تعریف کیجئے۔

(viii) Write any two salient features of long form of periodic table.
(viii) لانگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی کوئی سی دو اہم خصوصیات لکھیں۔

3. Write short answers of any five parts from the following:- 5x2=10

3. درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھیے۔

(i) Point out the type of Covalent Bond in the following molecules . CH_4, C_2H_4
(i) دیئے گئے مالیکیول میں کون سا کوویلنٹ بانڈ بنتا ہے؟ CH_4, C_2H_4

(ii) Why HCl has dipole –dipole forces of attraction?
(ii) HCl کے اندر ڈائی پول۔ڈائی پول فورسز کیوں پائی جاتی ہیں؟

(iii) Why does ice float over water?
(iii) برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟

(iv) Define Evaporation.
(iv) ایواپوریشن کی تعریف کیجئے۔

(v) Define Freezing Point.
(v) فریزنگ پوائنٹ کی تعریف کیجئے۔

(vi) Define Volume/ Volume ($\% \frac{V}{V}$) percentage unit.
(vi) حجم/حجم پرسنٹیج یونٹ کی تعریف کیجئے۔

(vii) Write two properties of solution.
(vii) سلوشن کی دو خصوصیات لکھیے۔

(viii) What is Tyndall Effect?
(viii) ٹنڈل ایفیکٹ سے کیا مراد ہے؟

4. Write short answers of any five parts from the following:- 5x2=10

4. درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھیے۔

(i) Define oxidation number. Give one example.
(i) آکسیڈیشن نمبر کی تعریف کریں اور ایک مثال دیں۔

(ii) Find oxidation number of nitrogen in HNO_3 when oxidation number of H = +1 and O = -2.
(ii) HNO_3 میں نائٹروجن کا آکسیڈیشن نمبر معلوم کریں جبکہ H = +1 اور O = -2 آکسیڈیشن نمبر ہیں۔

(iii) Write function of salt bridge.
(iii) سالٹ برج کا بنیادی کام تحریر کیجئے۔

(iv) Define strong electrolytes.
(iv) طاقتور الیکٹرولائٹس کی تعریف کیجئے۔

(v) Write names of two least reactive metals.
(v) سب سے کمزری ایکٹو دو میٹلز کے نام لکھیے۔

(vi) Define electropositive Characters.
(vi) الیکٹروپوزیٹو خاصیت کی تعریف کیجئے۔

(vii) Write two uses of Magnesium.
(vii) میگنیشیم کے دو استعمالات تحریر کیجئے۔

(viii) Write reaction between Chlorine with hot concentrated NaOH.
(viii) کلورین کا گرم کنسنٹریٹڈ NaOH کے ساتھ ری ایکشن لکھیے۔

Section - II

حصہ دوم

Note:- Answer any two questions from the following:- 9x2=18

نوٹ:۔سوال ذیل میں سے کوئی سے دو سوالات کے جوابات لکھیے۔

5. (a) Narrate the properties of molecular ion.
5۔(ا) مالیکیولر آئن کی خصوصیات لکھیے۔

(b) How many isotopes of hydrogen are there? How they are used in power generation?
(ب) ہائیڈروجن کے کتنے آسوٹوپس ہیں؟ پاور جنریشن میں آسوٹوپس کیسے استعمال ہوتے ہیں؟

6. (a) Explain types of Co-Valent bond with one example each.
6۔(ا) کوویلنٹ بانڈز کی اقسام کی وضاحت ایک ایک مثال سے کیجئے۔

(b) State "Charle's Law ". Describe its mathematical expression.
(ب) چارلس کا قانون بیان کریں۔ حسابی طریقے سے اس کی وضاحت کریں۔

7. (a) Describe five rules for assigning the oxidation state.
7۔(ا) آکسیڈیشن سٹیٹ یا آکسیڈیشن نمبر کی تفویض کے لئے پانچ قواعد بیان کریں۔

(b) Explain how are dilute solution prepared from concentrated solutions?
(ب) کنسنٹریٹڈ سلوشن سے ڈائیلوٹ سلوشن کیسے تیار کئے جاتے ہیں؟ وضاحت کیجئے۔

rwp 1

Scanned with CamScanner