Chemistry | Group: 1st | **SSC(9th)1st Annual 2024** | رولنمبر/امیدوار خود لکھے

Marks:12 Time:15 Minutes Paper-I Objective (i) Code 5 4 8 1 (i) معروضی پرچہ: I وقت:15منٹ نمبر:12 گروپ:پہلا **کیمسٹری**

نوٹ:- ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات C, B, A اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق 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۔

Note:- You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that circle in front of that question number in your answer book. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling up two or more circles will result no mark.

SWL-1-24

SECTION-A حصہ اول

Q.1	Questions / سوالات	A	B	C	D
1.	سمندر میں پائے جانے والے ایلیمنٹس میں سے سب سے زیادہ ایلیمنٹ ہے۔ The most abundant element occurring in the ocean is:	آکسیجن Oxygen	ہائیڈروجن Hydrogen	نائٹروجن Nitrogen	سلیکان Silicon
2.	Empirical formula of Benzene is: بینزین کا ایمپیریکل فارمولا ہے۔	CH_2O	CHO	C_2H_2	CH
3.	M شیل کتنے سب شیلز پر مشتمل ہوتا ہے؟ M-Shell consists of number of sub shells:	1	2	3	4
4.	لانگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل میں افقی قطاریں کہلاتی ہیں۔ In long form of periodic table, horizontal lines are called:	گروپس Groups	بلاکس Blocks	پیریڈز Periods	ٹرائی ایڈز Triads
5.	The pair has polar covalent bond: جوڑا جو پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے۔	HCl and H_2O	C_2H_2 and H_2O	N_2 and H_2O	Cl_2 and H_2O
6.	Boiling point of NaCl is: سوڈیم کلورائیڈ کا بوائلنگ پوائنٹ ہے۔	0 °C	100 °C	800 °C	1413 °C
7.	اِن میں سے جو گیس تیزی سے ڈیفیوژ کرتی ہے۔ The gas which diffuses faster:	ہیلیم Helium	ہائیڈروجن Hydrogen	فلورین Fluorine	کلورین Chlorine
8.	سلیوٹ کی گرامز میں وہ مقدار جو سلوشن کے 100 گرام میں حل ہو جاتی ہے۔ Number of grams of solute dissolved in 100 grams of solution is called:	m/v %	m/m %	v/m %	v/v %
9.	ان میں سے جو چیز پانی کی تہہ میں بیٹھ جاتی ہے۔ One of these settles down in water:	شہد Honey	کیروسین آئل Kerosine oil	بینزین Benzene	سوڈیم کلورائیڈ NaCl
10.	Formula of rust is: زنگ کا فارمولا ہے۔	$Fe_2O_3.\ nH_2O$	Fe_2O_3	$Fe(OH)_3.\ nH_2O$	$Fe(OH)_3$
11.	H_2SO_4 میں سلفر کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔ Oxidation number of sulphur in H_2SO_4 is:	+7	+6	+4	+2
12.	ہیلوجن جو روم ٹمپریچر پر مائع حالت میں پائی جاتی ہے۔ The halogen which exists in liquid form at room temperature is:	کلورین Chlorine	فلورین Fluorine	برومین Bromine	آئیوڈین Iodine

17-124-1A-58000 ★

papers.studyn.com

Chemistry | Group:1st | **SSC(9th)1st Annual 2024** | رولنمبر امیدوار خود لکھے...............

Marks:48 | Time:1:45 Hour | Paper -I | Subjective | انشائی | پرچہ: I | وقت: 1:45 گھنٹے | نمبر: 48 | گروپ: پہلا | **کیمسٹری**

Note:- Section **B** is compulsory. Attempt any TWO (2) questions from Section C.

نوٹ: حصہ دوم لازمی ہے۔ حصہ سوئم میں سے کوئی سے دو سوالوں کے جوابات لکھیے۔

SECTION–B حصہ دوم

2. Write short answers to any FIVE parts. (5x2=10)

   i. How does homogeneous mixture differ from heterogeneous mixture?

   ii. State two reasons, why is air a mixture and water a compound?

   iii. Write down the electronic configuration of chloride ion (Cl^-) in subshells?

   iv. How is goiter in thyroid gland detected?

   v. Give the trend of ionization energy in period and group.

   vi. Differentiate between period and group.

   vii. What is meant by atomic radius? Write down its unit.

   viii. What is meant by transition metals? Give an example.

2۔ کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کیجئے۔

i. ہوموجینیس مکسچر اور ہیٹروجینیس مکسچر کیسے ایک دوسرے سے مختلف ہیں؟

ii. آپ یہ کیوں کہتے ہیں کہ ہوا مکسچر ہے اور پانی کمپاؤنڈ؟ دو وجوہات بیان کیجئے۔

iii. کلورائیڈ آئن (Cl^-) کی سب شیلز میں الیکٹرانک کنفگریشن لکھیے۔

iv. تھائی رائیڈ گلینڈ میں گوئٹر کا پتہ کیسے لگایا جاتا ہے؟

v. پیریڈ اور گروپ میں آئیونائزیشن انرجی کا رجحان کیا ہے؟

vi. پیریڈ اور گروپ میں فرق کیجئے۔

vii. اٹامک ریڈیس سے کیا مراد ہے؟ اس کا یونٹ لکھیے۔

viii. ٹرانزیشن میٹلز سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجئے۔

3. Write short answers to any FIVE parts. (5x2=10)

   i. Why does ice float on water?

   ii. What is the relationship between electronegativity and polarity?

   iii. Why does a covalent bond become polar?

   iv. In which form does Sulphur exist at 100°C?

   v. Differentiate between diffusion and effusion.

   vi. Why do we stir paint thoroughly before using?

   vii. What do you mean by %v/m?

   viii. Why does solution not show tyndall effect?

3۔ کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کیجئے۔

i. برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟

ii. الیکٹرونیگیٹویٹی اور پولیریٹی میں کیا تعلق ہے؟

iii. ایک کوویلنٹ بانڈ پولر کیوں بن جاتا ہے؟

iv. 100°C پر سلفر کس حالت میں پایا جاتا ہے؟

v. ڈیفیوژن اور ایفیوژن میں فرق بیان کیجئے۔

vi. ہم استعمال سے پہلے پینٹ کو اچھی طرح کیوں ہلاتے ہیں؟

vii. %v/m سے کیا مراد ہے؟

viii. سلوشن ٹنڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کیوں نہیں کرتے؟

(PTO) (ورق الٹیے)

4. Write short answers to any FIVE parts. (5x2=10)

   i. Define oxidation with an example.

   ii. Calculate oxidation number of nitrogen in HNO_3.

   iii. Differentiate between weak electrolyte and strong electrolyte.

   iv. How is galvanizing carried out?

   v. Write down any two physical characteristics of metals.

   vi. Write down any two uses of calcium.

   vii. How does sodium react with oxygen?

   viii. Why does electropositive character decrease across a period from left to right?

4۔ کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کیجئے۔

i. آکسیڈیشن کی تعریف کیجئے اور مثال بھی دیجئے۔

ii. HNO_3 میں نائٹروجن کا آکسیڈیشن نمبر معلوم کیجئے۔

iii. کمزور الیکٹرولائٹ اور طاقتور الیکٹرولائٹ میں فرق کیجئے۔

iv. گیلوانائزنگ کیسے کی جاتی ہے؟

v. میٹلز کی کوئی دو طبعی خصوصیات تحریر کیجئے۔

vi. کیلشیم کے کوئی دو استعمالات تحریر کیجئے۔

vii. سوڈیم کیسے آکسیجن کے ساتھ ری ایکٹ کرتا ہے؟

viii. پیریڈ میں بائیں سے دائیں الیکٹروپازیٹو کریکٹر کیوں کم ہوتا ہے؟

SECTION - C حصہ سوم

Note: Attempt any TWO questions. Each question carries 9 marks.

نوٹ: کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجئے۔ ہر سوال کے 9 نمبر ہیں

5. (a) Describe important properties of a compound. (5)

   (b) Define a covalent bond and explain its various types. (4)

6. (a) Describe Rutherford's atomic model with the help of a diagram. (5)

   (b) Define Boyle's Law and prove that $P_1V_1=P_2V_2$ (4)

7. (a) How can sodium metal be extracted from Downs Cell? Explain it logically with reactions and diagram. (5)

   (b) Explain any four characteristics of a colloid. (4)

5۔ (الف) کمپاؤنڈ کی اہم خصوصیات بیان کیجئے۔

(ب) کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کیجئے اور اس کی مختلف اقسام کی وضاحت کیجئے۔

6۔ (الف) ردرفورڈ اٹامک ماڈل کی شکل کی مدد سے وضاحت کیجئے۔

(ب) بوائل کے قانون کی تعریف کیجئے۔ اور ثابت کیجئے کہ: $P_1V_1=P_2V_2$

7۔ (الف) سوڈیم میٹل ڈاؤنز سیل سے کیسے حاصل کی جا سکتی ہے؟ ری ایکشنز اور ڈایاگرام کی مدد سے دلائل دے کر وضاحت کیجئے۔

(ب) کولائیڈ کی کوئی سی چار خصوصیات کی وضاحت کیجئے۔

papers.studyht.com