Chemistry Paper – IX (01) (17)

Roll No .... Name ....

1۔ ہر سوال کے سامنے چار دائرے دیے گئے ہیں، صرف صحیح جواب والا دائرہ بھر دیں۔
2۔ دائروں کو شیڈ (بھرنے) کے لیے نیلے یا کالے رنگ کا پن استعمال کریں۔
3۔ جواب میں ایک سے زائد دائرے بھرنے سے جواب غلط تصور ہوگا۔

Time Allo... ...utes **SECTION – A** **Marks : 12**

1	At h... alti... wate... پہاڑوں پر پانی .... ہوتا ہے۔	○ At Higher then 100 °C 100 °C سے زیادہ	● At Lower then 100 °C 100 °C سے کم	○ At any temperature کسی بھی درجہ حرارت	○ At 100 °C 100 °C
2	Which are of the given is not ... electrolyte? ان میں کونسا برق پاشیدہ نہیں ہے؟	○ Salts solution نمکیات کا محلول	● Glucose solution گلوکوز کا محلول	○ Acidic solution تیزاب کا محلول	○ Bases solution اساس کا محلول
3	What happens to valence electrons in metal? دھات میں بیرونی مدار کے الیکٹرانوں کو کیا ہو جاتا ہے؟	● Pooled between atoms یکجا	○ Transfer between atoms منتقل	○ Shared between atoms شراکت	○ None of these ان میں کوئی نہیں
4	Which of the given is diatomic molecule? ان میں کونسا دو ایٹمی مالیکیول ہے؟	○ SO_3 SO_3	○ NH_3 NH_3	● NO NO	○ NO_2 NO_2
5	The alchemists tried to convert base metals into ...... الکیمسٹ نے بنیادی دھاتوں کو .... میں تبدیل کرنے کی کوشش کی۔	● Gold سونا	○ Copper کاپر	○ Mercury مرکری	○ Iron لوہا
6	The maximum number of electrons in third energy level is .... تیسرے مدار میں الیکٹران کی زیادہ سے زیادہ تعداد .... ہوتی ہے۔	○ 32 32	○ 64 64	○ 10 10	● 18 18
7	An atom is a ....particle. ایٹم ایک .... ذرہ ہے۔	● Neutral تعدیلی	○ Double دوہرا	○ Positive مثبت	○ Negative منفی
8	Who presented the law of triads? قانون ثلاثہ کس نے پیش کیا تھا؟	○ Lotehr Meyer لوتھر میئر	○ Mosely موزلے	○ Newlands نیولینڈ	○ Dobereiner ڈوبرائنر
9	The halogen present in the solid form is .... کونسا ہیلوجن ٹھوس حالت میں پایا جاتا ہے؟	○ Iodine آیوڈین	○ Bromine برومین	○ Chlorine کلورین	○ Fluorine فلورین
10	chlorine has........isotopes in nature. کلورین کے .... ہم جا ہیں۔	○ 4 چار	○ 5 پانچ	○ 3 تین	○ 2 دو
11	The sixth period contains .... transition elements. چھٹے پیریڈ میں .... ٹرانزیشن عناصر ہوتے ہیں۔	○ 10 10	○ 12 12	○ 6 6	○ 8 8
12	The molecules of ice have....... برف کے مالیکیولوں کے درمیان .... ہوتا ہے۔	○ A co ordinate covalent bond between them کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ	○ Hydrogen bond between them ہائیڈروجن بانڈ	○ An ionic bond between them آئنی بانڈ	○ A covalent bond between them کوویلنٹ بانڈ

eduvision.edu.pk

PR IX (01) 17

For English Medium Students

CHEMISTRY

9th (Fresh/Reappear)

Note: Time allowed for Section – B and Section – C is 2 Hours and 45 minutes.

Section – B

Marks: 32

Q-II Answer any EIGHT parts. Each part carries FOUR marks.

1. How many moles of Hydrogen are there in 8.9×10^{23} hydrogen atoms?
2. Alloys are mixtures but not compounds. Give reasons.
3. What is the number of protons, electrons and neutrons in each of the given. (i) $^{20}_{10}Ne$ (ii) $^{235}_{92}U$.
4. What is Rutherford model of atom? Elaborate briefly.
5. Discuss the periodicity of atomic sizes of the elements in the periodic table.
6. Differentiate between polar and non polar covalent bonds.
7. Some atoms form ionic bond while other form covalent bond. Give reasons.
8. State and explain Boyle's Law.
9. What is Hydrated Ions?
10. What is the oxidation state of N in No, No_2 and HNO_3.
11. What are the uses of Magnecium (Mg)?

Section – C

Marks: 21

Note : Attempt any THREE questions. All questions carry equal marks.

Q-III	(a)	State whether energy of an electron in an orbit or energy level is the same or different.	3
	(b)	Discuss the periodic variation of electro negativity in a period and in a group in the periodic table.	4
Q-IV	(a)	Write any three physical properties of metals.	3
	(b)	What are the types of solids? Give examples.	4
Q-V	(a)	What is solubility? Explain the factors which affect solubility.	4
	(b)	Write any three rules for assigning oxidation numbers?	3
Q-VI	(a)	Write in detail the changes tacking place when molten sodium chloride is electrolyzed.	4
	(b)	Describe the properties of sodium.	3

eduvision.edu.pk

نوٹ:- سیکشن (ب) اور سیکشن (ج) کیلئے کل وقت 2 گھنٹے اور 45 منٹ ہیں۔

سیکشن (ب)

نمبر ۳۲

سوال-II درج ذیل میں سے آٹھ (8) اجزاء کے مختصر جوابات لکھیں۔ ہر جزو کے چار نمبر ہیں۔

(۱) ہائیڈروجن کے 8.9×10^{23} ایٹموں میں کتنے مول ہونگے؟

(۲) وجوہات بیان کریں کہ بھرت آمیزے ہوتے ہیں نہ کہ مرکبات۔

(۳) ان عناصر کے ایٹموں میں پروٹان، الیکٹران اور نیوٹران کی تعداد معلوم کریں۔ (i) $^{20}_{10}Ne$ (ii) $^{235}_{92}U$

(۴) رتھر فورڈ کا ایٹمی ماڈل کیا ہے؟ مختصراً بیان کریں۔

(۵) دوری جدول میں عناصر کے ایٹمی سائز کی دوریت پر بحث کریں۔

(۶) قطبی اور غیر قطبی کوویلنٹ بانڈ میں کیا فرق ہے؟

(۷) وجہ بتائیں کہ کچھ ایٹم آئنی بانڈ بناتے ہیں اور کچھ کوویلنٹ بانڈ بناتے ہیں؟

(۸) بوائل کے قانون کی تعریف اور وضاحت کریں۔

(۹) ہائیڈریٹڈ آئن کیا ہوتے ہیں؟

(۱۰) No، No_2 اور HNo_3 میں نائیٹروجن کا تکسیدی نمبر کیا ہے؟

(۱۱) میگنیشیم کے استعمالات بیان کریں۔

سیکشن (ج)

نمبر ۲۱

نوٹ:- کوئی سے تین سوالات کے جوابات تحریر کیجئے۔ ہر سوال کے نمبر برابر ہیں۔

سوال-III (الف) وضاحت کریں کہ مدار یا شیل میں الیکٹران کی توانائی مختلف ہوتی ہے یا ایک جیسی؟ (3)

(ب) دوری جدول کے پیریڈ اور گروپ میں برقی منفیت کی تبدیلی پر بحث کریں۔ (4)

سوال-IV (الف) دھاتوں کے تین نمایاں طبعی خواص لکھیں۔ (3)

(ب) ٹھوس حالتیں کتنی قسم کی ہوتی ہیں مثالیں دیں۔ (4)

سوال-V (الف) حل پذیری کیا ہے؟ نیز حل پذیری پر اثر انداز ہونے والے عوامل بیان کریں۔ (4)

(ب) تکسیدی نمبر معلوم کرنے کے کوئی تین اصول لکھئے۔ (3)

سوال-VI (الف) پگھلے ہوئے سوڈیم کلورائیڈ کی برق پاشیدگی تفصیل سے لکھیں (4) (ب) [illegible] (3)