

Note: - ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیئے گئے ہیں۔ جو اپنی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق دائرہ کو دائر کرنا چاہئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بڑھ 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.

SECTION-A حصہ اول

SWL-2-24

Q.1	Questions / سوالات	A	B	C	D
1.	The most precious metal is: سب سے بیش قیمت میٹل ہوتی ہے۔	چاندی Silver	گولڈ Gold	پلاٹینم Platinum	آئرن Iron
2.	Which compound is not soluble in water? کون سا کمپاؤنڈ پانی میں حل پذیر نہیں ہے؟	مگنیشیم کلورائیڈ MgCl ₂	سڈیم کلورائیڈ NaCl	پوٹاشیم برومائڈ KBr	بنزین C ₆ H ₆
3.	In Boyle's Law, the constant quantity is: بوائل کے قانون میں کونسی مقدار ہے۔	حجم Volume	پریشر Pressure	تھرمرچر Temperature	ماس Mass
4.	Tyndall effect is shown by: ٹنڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کرتا ہے۔	شوگر سلوشن Sugar solution	چاک سلوشن Chalk solution	پینٹس Paints	جیلی Jelly
5.	The isotope C-12 is present in abundance of: آکسوٹوپ C-12 مقدار میں پایا جاتا ہے۔	96.9%	97.6%	98.9%	99.7%
6.	Formula mass of calcium carbonate is: کالسیئم کاربونیٹ کا فارمولہ ماس ہے۔	100 amu	100 g	63 amu	63 g
7.	The base of long form of periodic table is: لانگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کی بنیاد ہے۔	ماس نمبر Mass number	ایٹامک نمبر Atomic number	ایٹامک ماس Atomic mass	ایووڈ گاڈرو نمبر Avogadro number
8.	Which one non metal is lustrous? کونسی نان میٹل دھاتوں جیسی چمک رکھتی ہے؟	فاسفورس Phosphorous	آئیوڈین Iodine	سلفر Sulphur	گرافائٹ Graphite
9.	The most abundant element occurring in the ocean is: سمندر میں پائے جانے والے ایلیمنٹس میں سب سے زیادہ ایلیمنٹ ہے۔	آکسیجن Oxygen	ہائیڈروجن Hydrogen	کلورین Chlorine	نائٹروجن Nitrogen
10.	Which one is an example of weak electrolyte? کون سا کمزور الیکٹرولائٹ ہے؟	NaOH	H ₂ SO ₄	NaCl	CH ₃ COOH
11.	Melting point of sodium chloride is: سڈیم کلورائیڈ کا میلٹنگ پوائنٹ ہوتا ہے۔	400 °C	600 °C	700 °C	800 °C
12.	Butter is an example of: مکھن سلوشن کی مثال ہے۔	گیس میں مائع Liquid in gas	مائع میں گیس Gas in liquid	ٹھوس میں مائع Liquid in solid	مائع میں ٹھوس Solid in liquid

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

نوٹ: حصہ دوم لازمی ہے۔ حصہ سوم میں سے کوئی سے دو سوالوں کے جوابات لکھئے۔

SECTION-B حصہ دوم

2-24

2. Write short answers to any FIVE parts. (5x2=10)
- Define molecular formula with an example.
 - Calculate formula mass of K_2SO_4 .
 - Write down electronic configuration of magnesium.
 - How is U-235 used for power generation?
 - Define atomic radius with an example.
 - Why in any element, atomic number is more fundamental property than atomic mass?
 - Differentiate between group and period of periodic table.
 - Why does ionization energy increase in a period from left to right and decrease down a group?
3. Write short answers to any FIVE parts. (5x2=10)
- Why is BF_3 electron deficient?
 - Write down two physical properties of metals.
 - Ionic compounds are solid. Justify.
 - Define the term "boiling point". Give an example.
 - Write down two causes of allotropy.
 - What is an alloy?
 - Which one of the following solutions is more concentrated: one molar or three molar
 - What is molarity? Write down its formula.
4. Write short answers to any FIVE parts. (5x2=10)
- What is meant by non electrolytes? Give an example.
 - Write down the principle of electroplating.
 - How does removal of stains help in prevention of corrosion?
 - How is electroplating an important process?
 - Name any two very reactive metals?
 - Write down any two uses of silver.
 - What do you mean by 22 carat gold?
 - What do you mean by metallic character?

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) What is a molecule? Describe any four types of molecules with examples. (5)
- (b) What is a coordinate covalent bond? Explain it with the help of examples. (4)
6. (a) Define Quantum. Write down the difference between Rutherford Atomic Theory and Bohr's Atomic Theory. (5)
- (b) Write down a note on experimental verification of Boyle's Law. (4)
7. (a) Describe in detail the electrolysis of water. (5)
- (b) What is meant by "like dissolves like"? Explain it with examples. (4)