

Chemistry

SSC (9th) 1st Annual 2023

کیمسٹری

Paper : I

Group : II

Objective

معمولی

گروپ : دوسرا

پرچہ : I

Time : 15 Minutes

(iii)

وقت : 15 منٹ

Marks : 12

Paper Code 5 4 8 6

نمبر : 12

نوٹ:- 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 مار کر یا چین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پر کرنے یا کاٹ کر پر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

(SECTION-A) (حصہ اول)

Q.1	Questions / سوالات	A	B	C	D
1.	The most common example of corrosion is: کروڑن کی سب سے عام مثال ہے۔	Chemical decay کیمیکی توڑ پھوڑ	Rusting of Tin ٹن کوڑنگ لگنا	Rusting of Aluminium ایلمینیم کوڑنگ لگنا	Rusting of Iron سلاہے کوڑنگ لگنا
2.	When an electronegative element combines with an electropositive element, the type of bonding is: جب ایک الیکٹرو نیگیٹو ایلیمنٹ کسی الیکٹرو پوزٹیو ایلیمنٹ کے ساتھ ملتا ہے تو ان کے درمیان بانڈنگ کی قسم ہوتی ہے۔	Covalent کوویلنٹ	Polar covalent پولر کوویلنٹ	Ionic آئونک	Coordinate covalent کوآرڈینیٹ کوویلنٹ
3.	If a solute in cm^3 is dissolved in 100g of the solution, the percentage is called: اگر سولیوٹ کو cm^3 میں 100 گرام سولوشن میں حل کیا جائے تو یہ فیصدی ہوتی ہے۔	$\frac{m}{m} \%$ ماس فی ماس	$\frac{m}{m} \%$ ماس فی ماس	$\frac{v}{v} \%$ دالیم فی دالیم	$\frac{v}{m} \%$ دالیم فی ماس
4.	Which one of the given is a 'liquid in solid' solution? ان میں سے کون سا سولوشن 'سولڈ میں لیکویڈ' ہے؟	Butter بٹرن	Fog فگ	Salt in water پانی میں نمک	Sugar in water پانی میں شکر
5.	Along the period, which one of the given decreases? ایک پیریڈ میں ان میں سے کون سی مقدار کم ہوتی جاتی ہے؟	Atomic radius ایٹامک ریڈیوس	Electron affinity ایلیکٹرون ایفینٹی	Ionization energy آئونائزیشن انرجی	Electronegativity ایلیکٹرو نیگیٹیویٹی
6.	The compound that is a polyatomic molecule: کس پوائنڈ جو پولی ایٹامک مالیکیول ہے۔	HCl	CH ₄	H ₂	CO ₂
7.	When U-235 breaks up, it produces: جب یو-235 ٹوٹتا ہے تو اس سے کیا ہوتے ہیں۔	Electrons ایلیکٹرونز	Neutrons نیوٹرونز	Protons پروٹونز	Nothing کچھ بھی نہیں
8.	The element which will not react with dilute HCl: وہ ایلیمنٹ جو تھوڑے HCl کے ساتھ ری ایکٹ نہیں کرے گا۔	Sodium سڈیم	Calcium کیلشیم	Potassium پوٹاشیم	Carbon کاربن
9.	The compound that shows formula unit is: وہ کس پوائنڈ جو فارمولا یونٹ کو ظاہر کرتا ہے۔	HCl	C ₆ H ₆	NaCl	H ₂ O
10.	Oxidation number of nitrogen in HNO ₃ is: HNO ₃ میں نائٹروجن کا آکسائیڈیشن نمبر ہے۔	+3	+4	+6	+5
11.	How many electrons does a triple covalent bond involve? تین کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرون شامل ہوتے ہیں؟	6	8	4	3
12.	Vapour pressure of water in mmHg at 60°C is: 60°C پر پانی کا بخیر بخار mmHg میں کیا ہے۔	17.5	55.3	149.4	355.1

Ans. SL .A23.GII:1d,2c,3d,4a,5a,6b,7b,8d,9c,10d,11a,12c