

Paper : I (Objective)

1st A. Exam. 2024

Group I گروپ I

(معروضی) I

پرچہ :

Time : 15 Minutes

SSC (Part – I)

15 منٹ

وقت :

Marks : 12

Session (2022-24) & (2023-25)

12

نمبرات :



BWP-1-24

نوٹ : ہر سوال کے چار جوابات A, B, C, D دیئے گئے ہیں۔ جس جواب کو آپ درست سمجھیں معروضی جوابی کاپی / ببل شیٹ پر اس سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین کی سیاہی سے بھر دیں۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کر پکارتے پکارتے کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہو گا۔

Note : Four choices A, B, C, D to each question are given. Which choice is correct, fill that circle in front of that question number on the Objective Bubble Sheet. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question.

سوال نمبر 1	U - 235 کی فشن کے دوران پیدا ہونے والے آکسوٹوپ کی شناخت کیجئے :	(1)
	Identify the Isotope produced during Fission of U - 235 :	
	(A) Sr (B) Co (C) Ba (D) As	
2	The Removal of Electrons from an Atom gives : ایٹم سے الیکٹرونز کے اخراج سے بنتا ہے :	(2)
	(A) Anion اینائن (B) Molecule مالیکیول (C) Molecular Ion مائیکیولرائزن (D) Cation کیٹائن	
3	The Mass of One Molecule of Water is : پانی کے ایک مالیکیول کا ماس کتنا ہے :	(3)
	(A) 18 amu (B) 18 g (C) 18 mg (D) 18 kg	
4	Identify the General Electronic Configuration of Boron Family : بورون فیملی کی عمومی الیکٹرانک کنفیگریشن کی شناخت کیجئے :	(4)
	(A) ns^1 (B) ns^2 (C) $ns^2 np^2$ (D) $ns^2 np^1$	
5	Vapour Pressure of Water in mmHg at 40°C is : 40°C پر پانی کا دباؤ پریشر mmHg میں ہوتا ہے :	(5)
	(A) 17.5 (B) 149.4 (C) 55.3 (D) 355.1	
6	درج ذیل میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے :	(6)
	Which one of the following is an Electrons' Deficient Molecule :	
	(A) NH ₃ (B) BF ₃ (C) N ₂ (D) O ₂	
7	A Bond formed between two Non Metals is expected to be : دو نان میٹلز کے درمیان بننے والا بانڈ مکمل طور پر ہو گا :	(7)
	(A) Ionic آئیونک (B) Covalent کوویلنٹ (C) Coordinate Covalent کوآرڈینیٹ کوویلنٹ (D) Metallic میٹلک	
8	Which one of the following Solution contains more Water : ان میں سے کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے :	(8)
	(A) 1 M (B) 2 M (C) 0.25 M (D) 0.5 M	
9	Identify the Compound which is Weak Electrolyte : اس کمپاؤنڈ کی شناخت کیجئے جو کمزور الیکٹرو لائیٹ ہے :	(9)
	(A) Ca(OH) ₂ (B) H ₂ SO ₄ (C) NaOH (D) NaCl	
10	Which one of the following Cell has Spontaneous Reaction : درج ذیل میں سے کس سیل میں ری ایکشن خود بخود ہوتا ہے :	(10)
	(A) Downs Cell ڈاؤنز سیل (B) Nelson's Cell نیلسن سیل (C) Electrolytic Cell الیکٹرو لائیٹ سیل (D) Galvanic Cell گیلوانک سیل	
11	اگر سولیوشن کی گرامز میں مقدار کو 100 cm ³ سلوشن میں حل کیا جائے تو پرسنٹیج کہلاتی ہے :	(11)
	If the number of Grams of Solute are Dissolved in 100 cm ³ of the Solution, the Percentage is :	
	(A) % m/v (B) % m/m (C) % v/m (D) % v/v	
12	Which one of the following Element is Malleable : درج ذیل میں سے کونسا ایلیمنٹ میلبل ہے :	(12)
	(A) Carbon کاربن (B) Zinc زنک (C) Sulphur سلفر (D) Phosphorus فاسفورس	

﴿ ہدایات ﴾ حصہ اول یعنی سوال نمبر 2، سوال نمبر 3 اور سوال نمبر 4 میں سے ہر سوال کے (5-5) اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کرنا لازمی ہے۔ حصہ دوم میں سے کوئی سے دو سوالات حل کریں۔ جوابی کاپی پر وہی سوال نمبر اور جزو نمبر درج کریں جو کہ سوالیہ پرچہ پر درج ہے۔

Note : It is compulsory to attempt (5 -- 5) parts each from Q.No.2 , Q.No.3 and Q.No.4 and Attempt any (02) questions from Part II. Write same Question No. and its Part No. as given in the Question Paper.

30 = 2x15

Make diagram where necessary.

جہاں ضروری ہو شکل بھی بنائیں۔

(Part - I) حصہ اول

- سوال نمبر 2 (i) ویری ایبل ویلنسی کی تعریف کیجئے اور ایک مثال بھی دیجئے۔
 Define Variable Valency and also give one example.
- (ii) فارمولہ ماس کی تعریف کیجئے اور ایک مثال بھی دیجئے۔
 Define Formula Mass and also give one example.
- (iii) آپ کیسے ثابت کر سکتے ہیں کہ اینگولر مومینٹم کو انٹازڈ ہوتا ہے؟
 How can you prove that Angular Momentum is Quantized?
- (iv) نیوکلیئر فیشن ری ایکشن کی تعریف کیجئے۔
 Define Nuclear Fission Reaction.
- (v) ایلیمنٹس کو چوتھے پیریڈ میں کیوں اور کیسے ترتیب دیا گیا؟
 Why and how are Elements Arranged in 4th Period?
- (vi) گروپ کے ایلیمنٹس فیملی کہلاتے ہیں۔ اس کی وضاحت ایک مناسب مثال سے کیجئے۔
 Elements of a group are called Family. Explain it with suitable example.
- (vii) پیریڈک ٹیبل کا نام کس نے متعارف کرایا؟
 Who introduced the name of Periodic Table?
- (viii) آپ بلاک کے متعلق کیا جانتے ہیں؟
 What do you know about Block?
- سوال نمبر 3 (i) ڈبل کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کیجئے اور مثال بھی دیجئے۔
 Define Double Covalent Bond and also give example.
- (ii) پانی کا بولنگ پوائنٹ الکوہل سے زیادہ کیوں ہے؟
 Why Boiling Point of Water is greater than Alcohol?
- (iii) HCl کے انڈر ڈائی پول - ڈائی پول فورسز کیوں ہیں؟
 Why HCl has Dipole-Dipole Forces of Attraction?
- (iv) ٹرانزیشن ٹیپرچر سے کیا مراد ہے؟ سلفر کا ٹرانزیشن ٹیپرچر لکھیے۔
 What is meant by Transition Temperature? Write Transition Temperature of Sulphur.
- (v) ایوپوریشن پر سطحی رقبہ کا کیا اثر ہوتا ہے؟
 What is the effect of Surface Area on Evaporation?
- (vi) کولائیڈز کی کوئی دو خصوصیات بیان کیجئے۔
 Describe any Two Characteristics of Colloids.
- (vii) سیچورینڈ اور ان سیچورینڈ سلوشن میں کیا فرق ہے؟
 What is the difference between Saturated and Unsaturated Solution?
- (viii) ہم استعمال سے پہلے پینٹس کو اچھی طرح کیوں ہلاتے ہیں؟
 Why do we Stir Paints thoroughly before using?
- سوال نمبر 4 (i) سپانٹینیٹس اور نان سپانٹینیٹس ری ایکشنز میں کیا فرق ہے؟
 What is the difference between Spontaneous and Non Spontaneous Reactions?
- (ii) ہائیڈروجن اور آکسیجن کے حوالے سے "آکسڈیشن" کی تعریف کیجئے۔
 Define Oxidation in terms of Hydrogen and Oxygen.
- (iii) H₂SO₄ میں 'S' سلفر کا آکسڈیشن نمبر معلوم کیجئے۔
 Find out Oxidation Number of "Sulphur" 'S' in H₂SO₄.
- (iv) سلور کی الیکٹرو پلٹنگ کے دوران Ag⁺ آئن کہاں سے آتے ہیں اور کہاں جمع ہوتے ہیں؟
 In Electroplating of Silver, from where do Ag⁺ Ions come and where do they deposit?
- (v) میٹلز کی دو طبعی خصوصیات تحریر کیجئے۔
 Write two Physical Characteristics of Metals.
- (vi) میگنیشیم کی دوسری آئیونائزیشن انرجی پہلی سے زیادہ کیوں ہوتی ہے؟
 Why 2nd Ionization Energy of Magnesium is higher than 1st one?
- (vii) گروپ اور پیریڈ میں نان میٹلک کریکٹر کا رجحان کیا ہے؟
 What is the Trend of Non-Metallic Character in Group and Period?
- (viii) کالشیم کے دو استعمالات لکھیے۔
 Write two uses of Calcium.

18 = 2x9

(Part - II) حصہ دوم

- سوال نمبر 5 (الف) کمپاؤنڈ اور مکسچر میں تفریق کیجئے۔
 (5) Differentiate between a Compound and a Mixture.
- (ب) آئیونک کمپاؤنڈز کی چار خصوصیات تحریر کیجئے۔
 (4) Write down Four Properties of Ionic Compounds.
- سوال نمبر 6 (الف) ردر فورڈ کی انامک تھیوری اور نیل بوہر کی انامک تھیوری کے درمیان فرق کیجئے۔
 (5) What is the difference between Rutherford's Atomic Theory and Neil Bohr's Atomic Theory?
- (ب) مائع میں ڈیفیوژن اور اس پر اثر انداز ہونے والے کوئی سے دو فیکٹرز کی وضاحت کیجئے۔
 (4) Describe the Phenomenon of Diffusion in Liquids along with any two Factors which Influence on it.
- سوال نمبر 7 (الف) صنعتی پیمانے پر سوڈیم ہائیڈرو آکسائیڈ کیسے تیار کیا جاسکتا ہے؟ ڈائیگرام کے ساتھ اس کی کیمسٹری بیان کریں۔
 (5) How can we prepare NaOH on Commercial Scale? Describe its Chemistry along with the Diagram.
- (ب) سولو سٹیٹیٹی پر ٹیپرچر کے اثر پر بحث کیجئے۔
 (4) Discuss the effect of Temperature on Solubility.