

Paper : I (Objective)

1st A. Exam. 2024

Group II گروپ II

(معمروضی) I

پرچہ

Time : 15 Minutes

SSC (Part - I)

15 منٹ

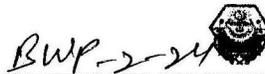
وقت

Marks : 12

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

12

نمبرات



نوٹ : ہر سوال کے چار جوابات A, B, C, D دیئے گئے ہیں۔ جس جواب کو آپ درست سمجھیں معروضی جوابی کاپی / بیل 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 پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

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	درج ذیل میں سے O_2 کا مالیکیولر ماس amu میں کونسا ہے :
(1)	Which one of the following is a Molecular mass of O_2 in amu :
(A)	1.92×10^{-25} amu
(B)	53.12×10^{-24} amu
(C)	32 amu
(D)	16 amu
(2)	الکلائن ارتھ میٹلز کی عمومی الیکٹرانک کنفیگریشن کی شناخت کیجئے :
	Identify the General Electronic Configuration of Alkaline Earth Metals :
(A)	ns^1
(B)	$ns^2 np^2$
(C)	$ns^2 np^1$
(D)	ns^2
(3)	درج ذیل میں سے کونسا آکسوٹوپ جسم کے اندر کینسر کے علاج میں استعمال ہوتا ہے :
	Which one of the following Isotope is used for Treatment of Cancer within the Body :
(A)	C - 14
(B)	P - 32
(C)	Co - 60
(D)	Sr - 90
(4)	درج ذیل میں سے کس کے اجزا کو طبیعی طریقوں سے الگ کیا جاسکتا ہے :
	Which one of the following Compound can be separated by Physical Means :
(A)	کمپاؤنڈز
(B)	ریڈیکلز
(C)	ایلیمنٹس
(D)	میکچرز
(5)	ٹریپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرونز حصہ لیتے ہیں :
	How many Electrons does a Triple Covalent Bond Involve :
(A)	6
(B)	4
(C)	3
(D)	8
(6)	ان میں سے کونسا سلوشن ٹھوس میں مائع ہے :
	Which one of the following is a Liquid in Solid Solution :
(A)	Sugar in Water پانی میں شوگر
(B)	Butter مکھن
(C)	Salt in Water پانی میں نمک
(D)	Fog کھر
(7)	$20^\circ C$ پر پانی کا واپر پریشر mmHg میں ہوتا ہے :
	Vapour Pressure of Water in mmHg at $20^\circ C$ is :
(A)	17.5
(B)	55.3
(C)	149.4
(D)	355.1
(8)	میٹل اور نان میٹل کے درمیان بننے والا بانڈ مکمل طور پر ہواگا :
	A Bond Formed between a Metal and Non Metal is expected to be :
(A)	Covalent کوویلنٹ
(B)	Ionic آئیونک
(C)	Coordinate Covalent کوآرڈینیٹ کوویلنٹ
(D)	Metallic میٹلک
(9)	اگر سولیوٹ کو cm^3 میں $100 cm^3$ سلوشن میں حل کیا جائے تو پرنسٹیج کھلاتی ہے :
	If a Solute in cm^3 is Dissolved in $100 cm^3$ of the Solution, the Percentage is :
(A)	% m/v
(B)	% m/m
(C)	% v/v
(D)	% v/m
(10)	درج ذیل میں سے کونسی میٹل گرم ہونے پر سرخی مائل شعلہ کے ساتھ جلتی ہے :
	Which one of the following Metal burns with Brick Red Flame :
(A)	Calcium کیلشیم
(B)	Sodium سوڈیم
(C)	Iron آئرن
(D)	Magnesium میگنیشیم
(11)	زنگ اور ہائیڈروکلورک ایسڈ کے درمیان ریڈاکس ری ایکشن کے دوران آکسائیڈنگ ایجنٹ کونسا ہوتا ہے :
	In the Redox Reaction between Zn and HCl, the Oxidizing Agent is :
(A)	Zn
(B)	Cl^-
(C)	H_2
(D)	H^+
(12)	ہائیڈروجن اور آکسیجن سے پانی کا بننا کھلاتا ہے :
	Formation of Water from Hydrogen and Oxygen is :
(A)	اساس-تیزاب کاری ایکشن
(B)	ریڈاکس ری ایکشن
(C)	تخلیل
(D)	نیوٹرائزیشن

Chemistry (Subjective)	1st A. Exam. 2024	کیمسٹری (انشائیہ)
کل نمبرات : 48	SSC (Part - I)	وقت : 1 : 45 گھنٹے

﴿ 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 پر درج ہے۔

BWP-2-24

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) ایلیمنٹ کی تعریف کریں۔ کل کتنے ایلیمنٹس دریافت ہو چکے ہیں؟
 Define Element. How many Elements have been Discovered?
- (ii) فری ریڈیکل کی دو خصوصیات تحریر کیجئے۔
 Write down Two Characteristics of Free Radicals.
- (iii) نیوٹران کی دو خصوصیات تحریر کیجئے۔
 Write down Two Properties of Neutron.
- (iv) نیوکلئوس کی تعریف کیجئے۔
 Define Nucleons.
- (v) دو برائے کے ٹرائی ایڈز کی تعریف کیجئے۔
 Define Dobereiner's Triads.
- (vi) ایلیمنٹس کی خصوصیات باقاعدہ و قفوں سے کیسے دہرائی جاتی ہیں؟
 How the Properties of Elements are repeated after Regular Intervals?
- (vii) الیکٹرونز کا شیڈنگ ایفیکٹ، کیٹائن کے بننے کے عمل کو کیوں آسان بناتا ہے؟
 Why Shielding Effect of Electrons makes Cation Formation easy?
- (viii) ایٹمک ریڈیوس کی تعریف کیجئے۔
 Define Atomic Radius.
- سوال نمبر 3 (i) HCl کے اندر ڈائپول - ڈائپول فورسز کیوں ہیں؟
 Why HCl has Dipole - Dipole Forces of Attraction?
- (ii) آئیونک کمپاؤنڈ کی کوئی دو خصوصیات تحریر کیجئے۔
 Write down any two Properties of Ionic Compounds.
- (iii) نائٹروجن کے مالیکیول میں کس قسم کا بانڈ ہوتا ہے؟
 What type of Bond is formed in Nitrogen Molecule?
- (iv) ڈینسٹی کی تعریف کیجئے۔ پانی کی ڈینسٹی کتنی ہے؟
 Define Density. What is the Density of Water?
- (v) مائع کی کوئی سی دو خصوصیات لکھیے۔
 Write any two Properties of Liquids.
- (vi) سلوشن اور سسپینڈنشنز میں کوئی سے دو فرق لکھیے۔
 Write down any two differences between Solution and Suspensions.
- (vii) ان سسپینڈنشنز کو کونسا ہوتا ہے؟ اسکو سسپینڈنٹ سلوشن میں کیسے تبدیل کیا جاتا ہے؟
 What is Unsaturated Solution? How it changes into Saturated Solution?
- (viii) وولیم / ماس % کیا ہے؟
 What is Volume / Mass %?
- سوال نمبر 4 (i) ہائیڈروجن اور آکسیجن کے حوالے سے "ریڈکشن" کی تعریف کیجئے۔
 Define "Reduction" in term of Hydrogen and Oxygen.
- (ii) طاقتور اور کمزور الیکٹرو لائٹس میں فرق واضح کیجئے۔
 Differentiate between Strong and Weak Electrolytes.
- (iii) Na₂SO₄ میں سے سلفر "S" کا آکسڈیشن نمبر معلوم کیجئے۔
 Find out Oxidation Number of Sulphur "S" in Na₂SO₄
- (iv) زنگ لگنے کے عمل کے لیے آکسیجن ضروری کیوں ہے؟
 Why O₂ is necessary for Rusting?
- (v) آکسیجن گروپ - I کے میٹلز کے ساتھ کیسے ری ایکٹ کرتی ہے؟
 How Oxygen Reacts with Group - I Metals?
- (vi) میگنیشیم کے دو استعمالات تحریر کیجئے۔
 Write two uses of Magnesium.
- (vii) 24 قیراط سونے کا کیا مطلب ہے؟
 What do you mean by 24 Carat Gold?
- (viii) کلورین کی ویلنسی '1' کیوں ہوتی ہے؟
 Why Valency of Chlorine is 1?

18 = 2x9

(Part - II) حصہ دوم

- سوال نمبر 5 (الف) کیمسٹری کی کوئی سی پانچ برانچز کی تعریف کیجئے۔
 (5) Define any five Branches of Chemistry.
- (ب) میٹلز کی کوئی سی چار خصوصیات تحریر کیجئے۔
 (4) Write down any four Properties of Metals.
- سوال نمبر 6 (الف) کیتھوڈ ریز کیسے دریافت ہوئیں؟ شکل کی مدد سے وضاحت کیجئے۔
 (5) How were Cathode Rays Discovered? Explain it with Diagram.
- (ب) وضاحت کیجئے کہ ایوپوریشن ٹھنڈک پیدا کرنے والا عمل ہے اور ایوپوریشن پر اثر انداز ہونے والے کوئی سے دو فیکٹرز بھی تحریر کیجئے۔
 (4) Explain Evaporation is a Cooling Process and also write down any two Factors affecting on it.
- سوال نمبر 7 (الف) آکسڈیشن اسٹیٹ یا آکسڈیشن نمبر کی تفویض کے لیے قواعد بیان کریں۔
 (5) Describe the Rules for Assigning the Oxidation State.
- (ب) کولائیڈز کی چار خصوصیات بیان کریں۔
 (4) Give four Characteristics of Colloids.