

BSP-G2-22



نوٹ : ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C, D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کارڈ پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر بائیں سے بھر دیں۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بڑھ کر یا کاٹ کر بڑھ کر کرنے کی صورت میں ہر گز جواب غلط تصور ہوگا۔

Note : Four possible choices A, B, C, D to each question are given. Which choice is correct, fill that circle in front of that question number. 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
- سمندر میں پائے جانے والے ایلیمنٹس میں سب سے زیادہ کون سا ایلیمنٹ ہے
- The most abundant element occurring in the Oceans is :
- (1) (A) آکسیجن (B) ہائیڈروجن (C) نائٹروجن (D) سیلیکان Silicon
- (2) درج ذیل میں سے کس کے اجزاء کو طبعی طریقوں سے الگ کیا جاسکتا ہے
- Which one of the following compounds can be separated by Physical means :
- (A) مکیچر (B) ایلیمنٹ (C) کپاؤڈر (D) ریڈیکل Radical
- (3) ہائیڈروجن کے کتنے آئسوٹوپس موجود ہیں :
- How many Isotopes of Hydrogen exists :
- (A) 01 (B) 02 (C) 03 (D) 04
- (4) ماڈرن پیریڈک ٹیبل کے پہلے پیریڈ میں ایلیمنٹس ہوتے ہیں :
- In Modern Periodic Table, the first Period consists of Elements :
- (A) 01 (B) 02 (C) 03 (D) 04
- (5) سنگل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹران حصہ لیتے ہیں :
- How many Electrons involved in Single Covalent Bond :
- (A) 8 (B) 6 (C) 4 (D) 2
- (6) سوڈیم کلورائیڈ کا میلٹنگ پوائنٹ ہے :
- Melting Point of Sodium Chloride is :
- (A) 400°C (B) 600°C (C) 800°C (D) 1000°C
- (7) مادہ کی سادہ ترین حالت ہے :
- The Simplest Form of Matter is :
- (A) ٹھوس (B) گیس (C) مائع (D) پلازما Plasma
- (8) ان میں سے کونسا ایمورفس ہے :
- Which one of the following is Amorphous :
- (A) ربڑ (B) Rubber (C) NaCl (D) Glucose گلوکوز
- (9) دھند کس سلوشن کی مثال ہے :
- Mist is an example of which Solution :
- (A) مائع میں گیس (B) گیس میں مائع (C) گیس میں ٹھوس (D) ٹھوس میں مائع
- (10) از خود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے :
- Spontaneous Chemical Reaction takes place in :
- (A) الیکٹرو لیک سیل (B) گیلوانک سیل (C) نیلسن سیل (D) ڈاؤن سیل
- (11) مٹل ہائیڈرائڈز میں ہائیڈروجن کا آکسائیڈیشن نمبر ہے :
- The Oxidation Number of Hydrogen in Metal Hydrides is :
- (A) -2 (B) +2 (C) -1 (D) +1
- (12) طاقتور آکسائیڈائزنگ ایجنٹ ہے :
- Strongest Oxidizing Agent is :
- (A) I (B) Br (C) Cl (D) F

48	سیشن (2020-2022) to (2021-2023) وقت 1:45 گھنٹے کل نمبر :	18 - 5000	رول نمبر
Chemistry (Subjective)	(Group II) (گروپ II)	SSC (Part - I)	SSC-A-2022 (انشائیہ)



ہدایات ﴿ حصہ اولیٰ سوال نمبر 2، سوال نمبر 3 اور سوال نمبر 4 میں سے ہر سوال کے (5-5) اجزاء کے مندرجہ ذیل ترقی 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۔

22-22-22-22

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 Number and its Part.No. as given in the Question Paper.

30 = 2 x 15

جہاں ضروری ہو شکل بھی بنا سکیں۔ Make Diagram where necessary.

(Part I) حصہ اول

Define Biochemistry and give example.

سوال نمبر 2 (i) ہائیو کیمسٹری کی تعریف کیجئے اور مثال دیجئے۔

(ii) ہومو جینیٹکس اور ہیٹرو جینیٹکس مکسچر میں کیا فرق ہے؟

What is the difference between Homogeneous and Heterogeneous Mixture?

How Cations are different from Anions?

(iii) کیتائز اور اینائز کیسے ایک دوسرے سے مختلف ہیں؟

Write down any two characteristics of Neutrons.

(iv) نیوٹرونز کی کوئی سی دو خصوصیات لکھیے۔

What is the difference between Shells and Sub-Shells?

(v) شیلز اور سب شیلز میں کیا فرق ہے؟

What is meant by Dobereiner's Triads?

(vi) ڈوبرینر کے ترائی ایڈز سے کیا مراد ہے؟

What is the difference between Periods and Groups?

(vii) پیریڈز اور گروپس میں کیا فرق ہے؟

Define Ionization Energy and give example.

(viii) آئیونائزیشن انرجی کی تعریف کیجئے اور مثال دیجئے۔

Define Ionic Bond.

سوال نمبر 3 (i) آئیونک باؤں کی تعریف کیجئے۔

What is a Double Covalent Bond? Give an example.

(ii) ایک ڈبل کوویلنٹ باؤں کیا ہے؟ ایک مثال دیجئے۔

Define a Lone Pair. Give an example.

(iii) ایک لون پیئر کی تعریف کیجئے۔ ایک مثال دیجئے۔

What is Absolute Zero?

(iv) ایبسولویوٹ زیرو کیا ہے؟

Define Vapour Pressure.

(v) واپر پریشر کی تعریف کیجئے۔

Describe effect of Temperature on Vapour Pressure.

(vi) واپر پریشر پر ٹمپریچر کا اثر بیان کیجئے۔

Write any two uses of Sodium.

(vii) سوڈیم کے کوئی دو استعمالات لکھیے۔

What is meant by 24 Carat Gold?

(viii) 24 قیراط گولڈ سے کیا مراد ہے؟

What is meant by Unsaturated Solution?

سوال نمبر 4 (i) آن سچر ایٹویشن سے کیا مراد ہے؟

How One Molar Solution is prepared? Give an example also.

(ii) ایک مولر سلوشن کیسے تیار کیا جاتا ہے؟ ایک مثال بھی دیجئے۔

Define Solution and give one example also.

(iii) سلوشن کی تعریف کیجئے اور ایک مثال بھی دیجئے۔

What is meant by mass/mass percentage?

(iv) ماس / ماس پیر سینٹیج سے کیا مراد ہے؟

Define Electrochemical Cell.

(v) الیکٹرو کیمیکل سیل کی تعریف کیجئے۔

(vi) آکسیڈیشن نمبر کی تعریف کیجئے اور نیوٹرل ہائیڈروجن کا آکسیڈیشن نمبر کیا ہے؟

Define Oxidation Number and what is the Oxidation Number of a Neutral Molecule?

(vii) کیا ایلیمینم کو زنگ لگتا ہے؟

Does Aluminium Rusted?

(viii) الیکٹرو لیسس کی تعریف کیجئے۔

Define Electrolysis.

18 = 2 x 9

(Part II) حصہ دوم

(5) = 1 x 5

سوال نمبر 5 (الف) رد فرڈ اٹامک تیوری اور بوہر اٹامک تیوری میں پانچ فرق تحریر کیجئے۔

Write five differences between Rutherford's Atomic Theory and Bohr's Atomic Theory.

(ب) ہائیڈروجن کی کوئی سی چار اقسام مع مثال بیان کیجئے۔

سوال نمبر 6 (الف) آئیونک باؤں کی تعریف کیجئے۔ آئیونک باؤں بننے کے عمل کی کیمیائی مساوات کو الیکٹران ڈاٹ اور الیکٹران کراس ماڈل کی مدد سے واضح کیجئے۔ = 1 + 4

Define Ionic Bond. Use Electron Dot and Cross Model to write the equation for the formation of an Ionic Bond.

(ب) واپر پریشر کیا ہے؟ اس پر اثر انداز ہونے والے تین فیکٹرز بیان کیجئے۔ = 1 + 3

What is Vapour Pressure? Describe three factors which affect Vapour Pressure.

سوال نمبر 7 (الف) الیکٹرو پلٹنگ کا بنیادی اصول کیا ہے؟ کرومیم کی الیکٹرو پلٹنگ کیسے کی جاتی ہے؟ = 2 + 3

What is Basic Principle of Electroplating? How is Electroplating of Chromium carried out?

(ب) میگنیشیم کے چار استعمالات تحریر کیجئے۔ = 4

(4) Write down four uses of Magnesium.

