



BSP-91-22

نوٹ : ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C, D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین 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 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.

Formula of Copper Glance is :	کاپر گلانس کا فارمولا ہے :	سوال نمبر 1
Cu_2S (D) CuS_2 (C) CuS (B) $CuFeS_2$ (A)		(1)
Which of the following Gas is used to destroy harmful bacteria in water :	پانی میں موجود نقصان دہ بیکٹیریا ختم کرنے کے لئے کون سی گیس استعمال کی جاتی ہے :	(2)
Bromine (D) Chlorine (C) Fluorine (B) Iodine (A)		
The maximum Density of Water at $4^{\circ}C$ is :	پانی کی $4^{\circ}C$ پر زیادہ سے زیادہ ویشٹی ہوگی :	(3)
0.973 gcm^{-3} (D) 1.02 gcm^{-3} (C) 0.97 gcm^{-3} (B) 1 gcm^{-3} (A)		
Fish gills clogs due to high concentration of :	ایسڈرین میں موجود کون سی میٹل پھلجیوں کے گلز بند کر دیتی ہے :	(4)
Chromium (D) Aluminium (C) Mercury (B) Lead (A)		
Buildings are being damaged by Acid Rain because it attacks :	ایسڈرین کی وجہ سے عمارتوں کو نقصان پہنچتا ہے کیونکہ یہ مندرجہ ذیل میں سے کس سے ری ایکٹ کرتی ہے :	(5)
Calcium Nitrate (B) Calcium Sulphate (A)		
Calcium Oxalate (D) Calcium Carbonate (C)		
Identify which is not Primary Pollutant :	کونسا پرائمری پلوٹینٹ نہیں ہے شناخت کیجئے :	(6)
HNO_3 (D) SO_2 (C) CO (B) CO_2 (A)		
Which One of the following is Tasteless :	مندرجہ ذیل میں سے کون سا بے ذائقہ ہے :	(7)
Starch (D) Fructose (C) Glucose (B) Cellulose (A)		
In the Bromination of Alkenes, the colour is discharged at once due to :	الکینز کی برومینیشن کے دوران اس کارنگ فوراً ختم ہونے کی وجہ ہے :	(8)
Conversion of Triple Bond to Double Bond	(A) ٹریپل بانڈ سے ڈبل بانڈ میں تبدیلی	
Conversion of Double Bond to Single Bond	(B) ڈبل بانڈ سے سنگل بانڈ میں تبدیلی	
Conversion of Triple Bond to Single Bond	(C) ٹریپل بانڈ سے سنگل بانڈ میں تبدیلی	
Conversion of Single Bond to Double Bond	(D) سنگل بانڈ سے ڈبل بانڈ میں تبدیلی	
The General Formula of Ester is :	ایسٹر کا جنرل فارمولا ہے :	(9)
$RCHO$ (D) $R-C(=O)-OR'$ (C) $R-C(=O)-R'$ (B) $R-O-R$ (A)		
Coke is :	کوک ہے :	(10)
40 % Carbon (B) 60 % Carbon (A)		
90 % Carbon (D) 98 % Carbon (C)		
Stearic Acid is found in :	سٹیرک ایسڈ پایا جاتا ہے :	(11)
Grapes (D) Apple (C) Fats (B) Urine (A)		
Reverse Reaction is one :	ریورس ری ایکشن وہ ہے :	(12)
Which proceeds from left to right	(A) جو بائیں سے دائیں جانب واقع ہوتا ہے	
In which reactants react to form product	(B) جس میں ری ایکٹنٹس ری ایکٹ کر کے پروڈکٹ بناتے ہیں	
Which speeds up gradually	(C) جو بتدریج تیز ہوتا ہے	
Which slows down gradually	(D) جو بتدریج آہستہ ہوتا ہے	

SSC (Part - II)	117- 50000	رول نمبر
Chemistry (Subjective)	SSC - A - 2022	کیمسٹری (انشائیہ)
سیشن (2018 - 20) to (2020 - 22)	کل نمبر : 48	وقت : 1 : 45 گھنٹے
		(گروپ I)



﴿ 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 بڑے نمبر درج کریں جو کہ سوالیہ پرچہ پر درج ہے۔

SSC - 91-22

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

Make Diagram where necessary. جہاں ضروری ہو شکل بھی بنائیں۔

(Part I) حصہ اول

- سوال نمبر 2 (i) سٹیک ایکیوی لبریم کیا ہے؟ مثال دیجئے۔
(ii) فاروڈری ایکشن کی دو میکروسکوپک خصوصیات لکھیے۔
(iii) قدرتی گیس کی کیا اہمیت ہے؟
(iv) نارل پروپائل اور آئسو پروپائل میں کیا فرق ہے؟
(v) وضاحت کیجئے کہ آرگینک کمپاؤنڈز خوراک کے طور پر استعمال ہوتے ہیں۔
(vi) ہوموسائیکلک کمپاؤنڈز کا ہیزوسائیکلک کمپاؤنڈز سے موازنہ کیجئے۔
Compare Homocyclic Compounds with Heterocyclic Compounds.
(vii) گلوکوز اور فروکٹوز میں کیا فرق ہے؟
(viii) انسانی جسم کتنے امائنو ایسڈز تیار کرتا ہے؟
سوال نمبر 3 (i) پیٹرولیم کس طرح بنتا ہے؟ مختصر لکھیے۔
(ii) کوئی سے دو میٹالورجیکل آپریشنز کے نام لکھیے۔
(iii) ریڈیول آئل کی کوئی سی دو فریکشنز کے نام لکھیے۔
(iv) فیول آئل کے دو استعمالات لکھیے۔
(v) کلوزڈ چین ہائڈرو کاربنز کی دو مثالیں لکھیے۔
(vi) الکنینز کو پیرافینز کیوں کہتے ہیں؟
(vii) کمپلیکس سائٹس کیا ہیں؟ ایک مثال دیجئے۔
(viii) میگنیشیم ہائیڈرو آکسائیڈ کے دو استعمالات لکھیے۔
سوال نمبر 4 (i) CO اور CO₂ کے اخراج کے اہم سوزر لکھیے۔
(ii) ایسڈ رین کس طرح زمین کی ایسڈٹیٹی میں اضافہ کرتی ہے؟
(iii) ہوا کے پلوٹینٹ کے طور پر SO₂ گیس سے انسانی صحت کو کیا خطرات لاحق ہیں؟
(iv) اوزون اور اوزون ہول کیا ہے؟
(v) پانی میں نان پولر کمپاؤنڈز حل کیوں نہیں ہوتے؟
(vi) فرٹیلائزرز کا کیا کام ہے؟
(vii) فلوروسس کیا ہے؟
(viii) ڈیٹرجنٹس کے استعمال میں دن بدن اضافہ کیوں ہوتا ہے؟
What is Static Equilibrium? Give example.
Write two Macroscopic Characteristics of Forward Reaction.
What is the importance of Natural Gas?
What is the difference between n-propyl and Isopropyl?
Justify that Organic Compounds are used as Food.
Compare Homocyclic Compounds with Heterocyclic Compounds.
What is the difference between Glucose and Fructose?
How many Amino Acids are synthesized by Human Body?
Briefly describe the formation of Petroleum.
Write the name of any two Metallurgical Operations.
Write the name of any two fractions of Residual Oil.
Write two uses of Fuel Oil.
Write two examples of Closed Chain Hydrocarbons.
Why Alkanes are called Paraffins?
What are Complex Salts? Give an example.
Write two uses of Magnesium Hydroxide.
Write the major sources of CO and CO₂ Emission.
How does Acid Rain increases the Acidity of Soil?
What threats are there to human health due to SO₂ Gas as Air Pollutant?
What is Ozone and Ozone Hole?
Why are Non-Polar Compounds Insoluble in water?
What is the function of Fertilizers?
What is Fluorosis?
Why is the use of Detergents increasing Day by Day?

18 = 2 x 9

(Part II) حصہ دوم

- سوال نمبر 5 (الف) پروٹینز کیا ہیں؟ پروٹینز کے کوئی سے چار سوزر اور استعمالات بیان کیجئے۔
(ب) ایکیوی لبریم کنسٹنٹ کیا ہے؟ ری ایکشن کی حد کی پیشین گوئی کرنے میں ایکیوی لبریم کنسٹنٹ کیسے مدد کرتا ہے؟
(4) = 1 + 3
What is Equilibrium Constant? How it is helpful in predicting the extent of Chemical Reaction?
سوال نمبر 6 (الف) مندرجہ ذیل کے NaOH کے ساتھ ری ایکشنز لکھیے اور مساواتیں متوازن کیجئے۔
(5) Write down the Chemical Reactions in the form of Balanced Equations with NaOH of the followings :
FeCl₃ (e) ZnCl₂ (d) NH₄Cl (c) FeSO₄ (b) CaCl₂ (a)
(ب) واٹر پلوشن کے چار اثرات لکھیے۔
سوال نمبر 7 (الف) سالوے پراس کے ری ایجنٹس لکھیے اور امونیکل برائن کی کاربونیٹیشن اور امونیا ریکوری کی وضاحت کیجئے۔
(5) = 1 + 2 + 2
Write Raw Materials of Solvay's Process. Explain Carbonation of Ammonical Brine and Recovery of Ammonia.
(ب) الکان کی چار طبعی خصوصیات لکھیے۔
(4) Write four physical properties of Alkynes.

☆☆☆☆☆



BWP-92-22

نوٹ : ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C, D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کارٹی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین 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 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 درج ذیل ری ایکشن کے لئے کون سی ایکوی لبریم کانسٹنٹ ایکسپریشن درست ہے :
- For the following reaction, the expression for the Equilibrium Constant is :
- $$2A(g) + B(g) \rightleftharpoons 3C(g)$$
- (D) $\frac{[C]^3}{[A]^2[B]}$ (C) $\frac{[3C]}{[2A][B]}$ (B) $\frac{[A]^2[B]}{[C]^3}$ (A) $\frac{[2A][B]}{[3C]}$
- What is the pOH of a 0.02 M Ca(OH)₂ : : Ca(OH)₂ 0.02M کے سلوشن کی pOH کیا ہے :
- 12.61 (D) 12.31 (C) 1.397 (B) 1.698 (A)
- Identify which one of the following Compounds is a Ketone : : شناخت کیجئے کہ مندرجہ ذیل کپاؤنڈز میں سے کونسا کیٹون ہے :
- (CH₃)₂CHCl (D) (CH₃)₂NH (C) (CH₃)₂CO (B) (CH₃)₂CHOH (A)
- The Coal having 90% Carbon Contents is called : : جس کوئلہ میں 90% کاربن کے اجزاء موجود ہوتے ہیں وہ کہلاتا ہے :
- Bituminous (D) Anthracite (C) Lignite (B) Peat (A)
- One of the Hydrocarbons reacts with one mole of Hydrogen to form a Saturated Hydrocarbon. : : ہائیڈروکاربن 'X' کے ایک مول کے ساتھ ہائیڈروجن کا ایک مول ری ایکٹ کر کے پچھلے ہائیڈروکاربن بناتا ہے۔ 'X' کا فارمولا کیا ہوگا :
- What could be the formula of the 'X' ? C₇H₁₆ (D) C₄H₁₀ (C) C₆H₁₂ (B) C₃H₈ (A)
- The formula of Palmitic Acid is : : پالمیٹک ایسڈ کا فارمولا ہے :
- C₁₅H₃₃COOH (D) C₁₅H₂₉COOH (C) C₁₇H₃₅COOH (B) C₁₅H₃₁COOH (A)
- Thermosphere Layer is at height above Earth's surface : : تھرموسفر لیئر زمین کی سطح سے بلندی پر ہے :
- 12 -- 50 Km (B) 0 -- 12 Km (A) 12 -- 50 کلومیٹر (D) 85 -- 120 Km (C) 50 -- 85 Km (B) 85 -- 120 کلومیٹر (D) 50 -- 85 کلومیٹر
- How much Atmospheric Temperature increases every year due to Accumulation of Carbondioxide in Air : : ہوا میں کاربن ڈائی آکسائیڈ کے اضافے کے نتیجے میں ہر سال ایٹوسفیرک ٹمپریچر میں کتنا اضافہ ہوتا ہے :
- 0.013 °C (D) 0.09 °C (C) 0.05 °C (B) 0.01 °C (A)
- Depending upon Temperature Variation, atmosphere is divided into how many regions : : ٹمپریچر میں تبدیلی کی بناء پر ایٹوسفیر کو کتنے ریجنز میں تقسیم کیا گیا ہے :
- 4 (D) 3 (C) 2 (B) 1 (A)
- Which one of the following Salts, makes the water permanently Hard : : مندرجہ ذیل میں سے کونسا سالت واٹر کو پرمینینٹ ہارڈ بناتا ہے :
- CaSO₄ (D) Ca(HCO₃)₂ (C) NaHCO₃ (B) Na₂CO₃ (A)
- Which one of following Ions cause hardness of water : : مندرجہ ذیل آئنز میں سے کونسا آئن واٹر ہارڈنيس کی وجہ بنتا ہے :
- Na⁺ (D) Fe²⁺ (C) Mg²⁺ (B) Al³⁺ (A)
- Which one of the following is not a fraction of Petroleum : : مندرجہ ذیل میں سے کونسی پیٹرولیئم کی فریکشن نہیں ہے :
- Petrol (D) Alcohol (C) Diesel Oil (B) Kerosene Oil (A)

SSC(Part - II)	118 - 50000	رول نمبر
Chemistry (Subjective)	SSC - A - 2022	کیمسٹری (انشائیہ)
سیشن (2018 - 20) to (2020 - 22)	کل نمبر : 48	وقت : 1 : 45 گھنٹے
		(گروپ II)



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

30 = 2 x 15

Make Diagram where necessary. جہاں ضروری ہو شکل بھی بنائیں۔

(Part I) حصہ اول

2022-23

- سوال نمبر 2 (i) رپورٹ سبیل ری ایکشنز کیا ہیں؟ مثال دیجئے۔
(ii) کیمیکل ایکوی لبریم کی حالت کی تعریف کیجئے۔
(iii) کنڈینسٹ فارمولا کی تعریف کیجئے اور مثال دیجئے۔
(iv) ہینز مائیڈ کیا وٹوز کیا ہیں؟ مثال دیجئے۔
(v) پیٹ اور گلائٹ کے استعمال لکھیے۔
(vi) ایسٹر گروپ کیا ہے؟ ایٹھائل ایسٹیٹ کا فارمولا لکھیے۔
- سوال نمبر 3 (i) میگنیشیم ہائیڈروآکسائیڈ کے دو استعمالات تحریر کیجئے۔
(ii) کمپلیکس سالٹس کیا ہیں؟ ایک مثال دیجئے۔
(iii) الکیمنز کو پیرا فنز کیوں کہتے ہیں؟
(iv) کلوزڈ چین ہائیڈرو کاربنز کی دو مثالیں لکھیے۔
(v) فیول آئل کے دو استعمالات لکھیے۔
(vi) ریزڈ پول آئل کی کوئی سی دو فریکشنز کے نام لکھیے۔
(vii) کوئی سے دو میٹالرجیکل آپریشنز کے نام لکھیے۔
(viii) پیٹرولیم کس طرح بنتا ہے؟ مختصر بیان کیجئے۔
- سوال نمبر 4 (i) اوزون ہول سے کیا مراد ہے؟
(ii) ایٹاموسفیر میں اوزون کیوں ختم ہو رہی ہے؟
(iii) ایسڈ رین کس طرح بنتی ہے؟
(iv) دو ایسڈز کے نام بتائیں جو بارش کے پانی کی pH کو کم کرتے ہیں؟
(v) ویٹ واٹر کی تعریف کیجئے۔
(vi) ہیپٹس کیا ہے؟
(vii) ہیپاٹائٹس کیا ہے؟
(viii) سویمنگ پول کی صفائی کے طریقے کی کیمسٹری کیا ہے؟

18 = 2 x 9

(Part II) حصہ دوم

- سوال نمبر 5 (الف) ہمارے جسم میں کاربوہائیڈریٹس کے استعمالات بیان کیجئے۔
(ب) مثال کی مدد سے رپورٹ سبیل ری ایکشن کی وضاحت کیجئے۔
- سوال نمبر 6 (الف) NaOH کے مندرجہ ذیل کے ساتھ ری ایکشن کو متوازن کیمیائی مساوات کے ذریعے واضح کیجئے۔
Write balance chemical equation when NaOH react with following compounds :
FeSO₄ (e) CaCl₂ (d) FeCl₃ (c) ZnCl₂ (b) CuSO₄ (a)
- (4) Write any four properties of Water. (ب) پانی کی کوئی سی چار خصوصیات لکھیے۔
- سوال نمبر 7 (الف) یوریا کس طرح تیار کیا جاتا ہے؟ فلوئیٹ ڈائیگرام سے وضاحت کیجئے۔
(ب) الکیمنز کی کوئی سی چار طبعی خصوصیات کی وضاحت کیجئے۔
- How Urea is manufactured? Explain showing the Flow Sheet Diagram.
- (4) Explain any four physical properties of Alkenes.