

Dr Rajneesh Kumar.  
Dept of Chemistry  
Patna Science College.

Set-2

## कक्षा-XII

### रसायन शास्त्र (Chemistry)

समय : 3 घंटे + 15 मिनट (अतिरिक्त)

पूर्णांक : 70

Time : 3 Hrs. + 15 Minute (Extra)

[Total Marks : 70]

सामान्य निर्देश (General Instructions) :

- सभी प्रश्न अनिवार्य हैं। (All Questions are compulsory.)
- गलत उत्तर के लिए किसी तरह के अंक की कटौती नहीं होगी। (There is *No negative marking* for any wrong answer)
- प्रश्न-पत्र दो खण्डों में हैं। (There are two sections in the question paper)

### खण्ड-I (Section-I)

#### वस्तुनिष्ठ प्रश्न (Objective Questions)

कुल अंक (Total Marks)	-	35
कुल प्रश्नों की संख्या (Total No. of Questions)	-	35

### खण्ड-II (Section-II)

#### गैर-वस्तुनिष्ठ प्रश्न (Non-Objective Questions)

कुल अंक (Total Marks)	-	35
लघु उत्तरीय प्रश्न (Short Answer Type Questions)	-	10 (प्रत्येक 2 अंक)
दीर्घ उत्तरीय प्रश्न (Long Answer Type Questions)	-	03 (प्रत्येक 5 अंक)

4. कुछ दीर्घ उत्तरीय प्रश्नों में आंतरिक विकल्प भी दिए गए हैं। आप वैसे प्रश्नों में उपलब्ध विकल्पों में से किसी एक प्रश्न का ही उत्तर दें।

(There are some internal options in some of the long answer type questions. In such questions you have to answer any one of the given alternatives.)

5. यथासंभव सभी प्रश्नों का उत्तर अपनी ही भाषा में दें।

(Answer should be in your own language as far as practicable)

6. परीक्षा के दौरान कैलकुलेटर सहित किसी भी तरह का इलेक्ट्रॉनिक संयंत्र (यथा मोबाइल, पेजर इत्यादि) का प्रयोग सर्वथा वर्जित है।

(Use of any electronic gadgets like Calculator, Cell Phone, Pager is prohibited during exam.)

7. वस्तुनिष्ठ प्रश्नों का उत्तर दिए ओ०एम०आर० सीट में उपयुक्त विकल्प को पेन से भरें।

(उदाहरण के लिए यदि उत्तर (c) हो तो नीले या काले पेन से ऐसे चिह्नित करें:-)

(The answer of objective question is to be given on supplied OMR sheet by completely darkening the appropriate answer option.

For example if answer is (c) then you should darken it as shown by blue/black pen.

- (a) (b) (c) (d)

Raj

MODEL PAPER ( प्रारूप पत्र )

SECTION ( खण्ड ) - I

Objective Questions ( वस्तुनिष्ठ प्रश्न )

समय : 1 घंटे 10 मिनट

पूर्णांक : 35

Time : 1 Hours 10 Minutes

[Total Marks ; 35]

खंड-I में सभी 35 वस्तुनिष्ठ प्रश्नों के उत्तर ओ०एम०आर० सीट पर दें। प्रश्न संख्या 1 से 35 तक के प्रत्येक प्रश्न 1 अंक का है।

In Section I, there are 35 objective type questions, to be answered on OMR Sheet. Question Nos. 1 to 35 carry 1 mark each.

I. In Question Nos. 1 to 35, each question has four alternatives, of which only one is correct. You have to choose the correct alternative :  
प्रश्न संख्या 1 से 35 तक के प्रत्येक प्रश्न में चार विकल्प दिए गए हैं जिनमें से एक ही सही है। सही विकल्प को चिन्हित करें : 35x1=35

1. फलक केन्द्रित इकाई सेल में चतुष्फलकीय रिक्तियों की कुल संख्या होती है—  
The total number of tetrahedral voids in the face centered unit cell is  
(a) 6 (b) 8  
(c) 10 (d) 12
2. धनायन अन्तराकाश स्थान में उपस्थित हो जाते हैं  
Cations are present in the interstitial sites in  
(a) फ्रैंकेल दोष (Frankel defect) (b) शॉटकी दोष (Schottky defect)  
(c) रिक्तिका दोष (Vacancy defect) (d) धातु न्यूनता दोष (Metal deficient defect)
3. मोललता को व्यक्त किया जाता है—  
Molality is expressed in  
(a) ग्राम/लीटर (g/Litre)  
(b) मोल/लीटर (mol/Litre)  
(c) मोल/कि०ग्रा० (mol/kg)  
(d) इनमें से कोई नहीं (None of these)
4. प्रथम कोटि अभिक्रिया के वेग स्थिरांक की इकाई है  
The unit of rate constant for first order reaction  
(a)  $\text{mol L}^{-1} \text{s}^{-1}$  (b)  $\text{s}^{-1}$   
(c)  $\text{mol}^{-1} \text{L s}^{-1}$  (d)  $\text{mol}^{-1} \text{L}^2 \text{s}^{-1}$

5. अपने विद्युत रासायनिक समतुल्यांक के बराबर मात्रा जमा करने के लिए कितनी विद्युत धारा 0.25 सेकेण्ड तक प्रवाहित करनी होगी ?  
What current is to be passed for 0.25 sec for deposition of a certain weight of metal which is equal to its electrochemical equivalent ?  
(a) 1 A (b) 4 A  
(c) 5 A (d) 100 A
6.  $K_4[Fe(CN)_6]$  में Fe का प्रसंकरण है।  
The hybridisation of Fe in  $K_4[Fe(CN)_6]$  is  
(a)  $sp^3$  (b)  $d sp^3$   
(c)  $d^2 sp^3$  (d)  $d sp^2$
7. अष्टफलकीय  $[Co(NH_3)_4Br_2]Cl$  किस प्रकार का समावयता प्रदर्शित करता है ?  
Which kind of isomerism is exhibited by octahedral  $[Co(NH_3)_4Br_2]Cl$  ?  
(a) केवल ज्यामितीय (Geometrical only)  
(b) ज्यामितीय एवं आयनन (Geometrical and ionization)  
(c) ज्यामितीय एवं प्रकाशीय (Geometrical and optical)  
(d) प्रकाशीय एवं आयनन (Optical and ionization)
8. धातु आयनों की पहचान तथा मात्रात्मक आकलन के लिए अधिकर्मक प्रयुक्त होते हैं  
The reagent used for identification and quantitative analysis of metal ions is  
(a) EDTA (b) DMG  
(c)  $\alpha$ -nitroso- $\beta$ -naphthol (d) All of these
9. कौन प्यूरीन व्युत्पन्न है ?  
Which is purine derivative ?  
(a) साइटोसीन (Cytosine)  
(b) ग्वानीन (Guanine)  
(c) यूरेसिल (Uracil)  
(d) थायमीन (Thymine)
10. डी०एन०ए० संरचना में एडेनीन एवं थायमीन के बीच हाइड्रोजन बंध की संख्या है—  
The number of Hydrogen bond between Adenine and Thymine in DNA structure is  
(a) 1 (b) 2  
(c) 3 (d) 4

11. वैद्युत स्विचों का निर्माण होता है –  
Electric switches are prepared from
- ग्लिप्टल से (Glyptal)
  - बैकालाइट (Bakelite)
  - पॉलिस्टाइरीन से (Polystyrene)
  - यूरिया-फॉर्मल्डीहाइड रेजिन से (Urea Formaldehyde resin)
12. प्राकृतिक रबर रैखिक बहुलक है–  
Natural rubber is linear polymer of
- 2-मेथिल ब्यूटा-1, 3-डाईन (2-Methylbuta-1,3-diene)
  - 2-मेथिल ब्यूटीन (2-Methyl butene)
  - 2-मेथिल ब्यूटा-1, 3-डावाईन (2-methylbuta-1, 3-diyne)
  - उपरोक्त सभी (All of these)
13. क्लोरोफॉर्म प्रकाश की उपस्थिति में ऑक्सीजन से प्रतिक्रिया कर बनाता है–  
Chloroform reacts with oxygen in the presence of light to give
- CO<sub>2</sub>
  - Cl<sub>2</sub>
  - COCl<sub>2</sub>
  - CO
14. ल्युकस प्रतिकारक है  
Lucas reagent is
- अनाद्र ZnCl<sub>2</sub> + सान्द्र HCl (Anhydrous ZnCl<sub>2</sub> + Conc. HCl)
  - अनाद्र ZnCl<sub>2</sub> + तनु HCl (Anhydrous ZnCl<sub>2</sub> + dilute HCl)
  - Zn + सान्द्र HCl (Zn + Conc. HCl)
  - ZnCl<sub>2</sub> + सान्द्र गंधकाल (ZnCl<sub>2</sub> + Conc. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)
15. फिनॉल का 1% घोल है  
1% solution of phenol is
- पूतिरोधी (Antiseptic)
  - विसंक्रामक (Disinfectant)
  - प्रतिमेलेरियल (Antimalarial)
  - प्रतिजैविक (Antibiotic)

16. NaCl का 0.1M जलीय विलयन का परासरण दाब ग्लूकोज के 0.1 M जलीय घोल के परासरण दाब का कितना गुणा है ?  
The osmotic pressure of 0.1M aqueous solution of NaCl is how many times the osmotic pressure of 0.1M aqueous solution of glucose ?
- (a) आधा (Half) (b) बराबर (Equal)  
(c) दुगुना (Double) (d) इनमें से कोई नहीं (None of these)
17. प्रथम कोटि प्रतिक्रिया के 99.9% पूर्ण होने के लिए कितना औसत आयु की आवश्यकता होगी ?  
How many average life is required for completion of 99.9% first order reaction ?
- (a) 2.31 (b) 6.93  
(c) 9.23 (d) अनंत (Infinite)
18. साबुनों के लिए CMC का मान होता है:  
CMC value for soaps is :
- (a)  $10^{-8} - 10^{-7} \text{ molL}^{-1}$  (b)  $10^{-6} - 10^{-5} \text{ molL}^{-1}$   
(c)  $10^{-4} - 10^{-3} \text{ molL}^{-1}$  (d)  $10^{-2} - 10^{-1} \text{ molL}^{-1}$
19. मिथाइल  $\alpha$ -D ग्लूकोसाइड एवं मिथाइल  $\beta$ -D ग्लूकोसाइड है :  
Methyl  $\alpha$ -D glucoside and methyl  $\beta$ -D glucoside are :
- (a) इपीमर्स (Epimers) (b) इनानसियोमर्स (Enantiomers)  
(c) एनोमर्स (Anomers) (d) इनमें से कोई नहीं (None of these)
20. आर०एन०ए० तथा डी०एन०ए० काइरल अणु है, इसकी काइरलता का कारण है:  
RNA and DNA are chiral molecules, their chirality is due to
- (a) D-sugar अवयव (D-sugar component)  
(b) L-sugar अवयव (L-sugar component)  
(c) काइरल भस्म इकाई (Chiral base unit)  
(d) काइरल फॉस्फेट इस्टर इकाई (Chiral phosphate unit)
21. सर्वाधिक माधुर्य मान वाला कृत्रिम मधुरक है :  
The sweetest artificial sweetener is :
- (a) ऐस्पार्टेम (Aspartame) (b) ऐलिटेम (Alitame)  
(c) सुक्रालोस (Sucralose) (d) सैकरीन (Saccharine)
22. निम्न में कौन स्वायक पीड़ाहारी है ?  
Which of the following is narcotic analgesic ?
- (a) ऐस्पिरिन (Aspirin) (b) मॉर्फिन (Morphine)  
(c) पैरासिटामॉल (Paracetamol) (d) उपरोक्त सभी (All of these)

23. ऐलुमिनियम के साथ कौन तत्व त्रिकोणीय संबंध दिखाता है ?  
Which element show diagonal relationship with Aluminum ?
- (a) Li  
(b) Be  
(c) N  
(d) इनमें से कोई नहीं (None of these)
24. जलीय विलयन में किस क्षारीय धातु का सबसे अधिक अवकारक शक्ति होता है ?  
Which alkali metal has highest reducing power in aqueous solution ?
- (a) Li  
(b) K  
(c) Cs  
(d) Na
25. किस धातु का आयनन ऊर्जा सबसे कम है ?  
Which element has lowest ionization energy ?
- (a) Li  
(b) K  
(c) Na  
(d) Cs
26. निम्न में कौन हैलोफॉर्म प्रतिक्रिया नहीं देता है ?  
Which of the following does not respond haloform reaction ?
- (a) HCHO  
(b) CH<sub>3</sub>CHO  
(c)  $\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{CH}_3$   
(d)  $\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{CH}_2\text{CH}_3$
27. निम्न में कौन फेहलिंग घोल परीक्षण देता है ?  
Which of the following gives Fehling solution test ?
- (a) CH<sub>3</sub>CHO  
(b) C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CHO  
(c)  $\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{CH}_3$   
(d)  $\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{OH}$
28. मॉन्ड विधि द्वारा कौन धातु शुद्ध किया जाता है ?  
Which metal is refined by Mond process ?
- (a) Ti  
(b) Zn  
(c) Ni  
(d) Fe
29. सभी लैन्थेनॉयड के लिए कौन-सी निम्नलिखित ऑक्सीकरण अवस्था सामान्य है ?  
Which of the following oxidation state is common for all lanthanoids ?
- (a) +2  
(b) +3  
(c) +4  
(d) +5

30.  $\text{KMnO}_4$  अवकृत होता है :

$\text{KMnO}_4$  gets reduced to :

- (a)  $\text{K}_2\text{MnO}_4$  में उदासीन माध्यम में ( $\text{K}_2\text{MnO}_4$  in neutral medium)
- (b)  $\text{MnO}_2$  में उदासीन माध्यम में ( $\text{MnO}_2$  in neutral medium)
- (c)  $\text{MnO}_2$  में अम्लीय माध्यम में ( $\text{MnO}_2$  in acidic medium)
- (d) इनमें से कोई नहीं (None of these)

31. निम्न में कौन लैन्थेनॉयड अनुचुम्बकीय है ?

Which of the following lanthanoid is paramagnetic ?

- (a)  $\text{Ce}^{4+}$
- (b)  $\text{Yb}^{2+}$
- (c)  $\text{Eu}^{2+}$
- (d)  $\text{Lu}^{3+}$

32. निम्न में कौन आयन जलीय घोल में सबसे अधिक स्थायी है ?

Which of the following ion is the most stable in aqueous solution ?

- (a)  $\text{Mn}^{2+}$
- (b)  $\text{Cr}^{3+}$
- (c)  $\text{Ti}^{3+}$
- (d)  $\text{V}^{3+}$

33. अम्लीय  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  घोल में हाइड्रोजन परऑक्साइड डाला जाता है तो नीला रंग उत्पन्न होने का कारण है :

When hydrogen peroxide is added to acidified  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  solution, a blue colour is produced due to :

- (a)  $\text{CrO}_3$  का निर्माण (Formation of  $\text{CrO}_3$ )
- (b)  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  का निर्माण (Formation of  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ )
- (c)  $\text{CrO}_4^{2-}$  का निर्माण (Formation of  $\text{CrO}_4^{2-}$ )
- (d)  $\text{CrO}_5$  का निर्माण (Formation of  $\text{CrO}_5$ )

34. हैलोजन के आबंध वियोजन एन्थैल्पी का सही क्रम है :

The correct order of bond dissociation enthalpy of halogens is :

- (a)  $\text{F}_2 > \text{Cl}_2 > \text{Br}_2 > \text{I}_2$
- (b)  $\text{F}_2 < \text{Cl}_2 < \text{Br}_2 < \text{I}_2$
- (c)  $\text{Cl}_2 > \text{Br}_2 > \text{F}_2 > \text{I}_2$
- (d)  $\text{I}_2 < \text{Br}_2 < \text{Cl}_2 < \text{F}_2$

35. ऑक्सीजन का आयनन विभव उसके आयनन विभव के बराबर है :

The ionisation enthalpy of oxygen is equal to that of :

- (a) He
- (b) Ne
- (c) Ar
- (d) Xe

**SECTION ( खण्ड ) - II**  
**Non-Objective ( गैर-वस्तुनिष्ठ )**

समय : 2 घंटे 05 मिनट  
Time : 2 Hours 05 Minutes

पूर्णांक : 35  
[Total Marks : 35]

लघु उत्तरीय प्रश्न : ( Short Answer type questions ) :

निर्देश : प्रश्न संख्या 1 से 15 तक लघु उत्तरीय प्रश्न हैं। इस कोटि के प्रत्येक प्रश्न के लिए 2 अंक निर्धारित हैं। इनमें से किन्हीं दस का उत्तर देना है।

Instruction : Question Nos. 1 to 15 are Short Answer Type. Every Questions is of 2 marks.  
Answer any ten questions. 10x2=20

1. बहुआण्विक कोलॉइड एवं सहचारी-कोलॉइड का सोदाहरण वर्णन करें। 2  
Describe multimolecular colloid and associated colloid with example.
2. एक तत्व जिसका घनत्व  $2.8 \text{ g cm}^{-3}$  है,  $4 \times 10^{-8} \text{ cm}$  कोष्ठिका कोर की लम्बाई के साथ फलक केन्द्रित एकक कोष्ठिका बनाता है। तत्व के परमाण्विक द्रव्यमान की गणना कीजिए। 2  
An element with density  $2.8 \text{ g cm}^{-3}$  forms a face centred cubic unit cell with edge length  $4 \times 10^{-8} \text{ cm}$ . Calculate the molar mass of the element.
3. 100 g बेंजिन में घुलाने वाले यौगिक की मात्रा की गणना करें जो उसके जमनांक को 0.48K से घटाता है। (यौगिक का आण्विक द्रव्यमान =  $256 \text{ g mol}^{-1}$ ,  $K_f = 5.12 \text{ K kg mol}^{-1}$ ) 2  
Calculate the mass of compound to be dissolved in 100g of benzene to lower its freezing point by 0.48K. (Molar mass of compound =  $256 \text{ g mol}^{-1}$ ,  $K_f = 5.12 \text{ K kg mol}^{-1}$ )
4. फेन प्लवन विधि एवं वैद्युत अपघटनी शोधन के सिद्धांत का वर्णन करें। 2  
Describe the principle of Froth floatation process and electrolytic refining.
5. रिमर टाइमन प्रतिक्रिया एवं विलियमसन संश्लेषण के समीकरण को लिखिए। 2  
Write the equation involved in Reimer Tiemann reaction and Williamson synthesis.
6. क्लोरोबेंजिन का नाभिकस्नेही प्रतिस्थापन अभिक्रिया की कम क्रियाशीलता के दो कारणों का वर्णन करें। 2  
Give two reasons to explain less reactivity of chlorobenzene towards a nucleophilic substitution reaction.
7. कैसे परिवर्तित करेंगे ? 2  
How will you convert ?  
(a) Acetamide to Methanamine  
(b) Phenol to 2, 4, 6-tribromophenol





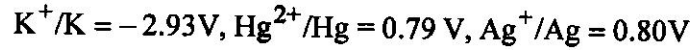
8. निम्नलिखित को अम्लीय शक्ति के बढ़ते क्रम में व्यवस्थित करें। 2  
 Arrange the following in order of increasing acid strength.  
 (a)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHBrCOOH}$ ;  $\text{CH}_3\text{CHBrCH}_2\text{COOH}$ ;  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCOOH}$   
 (b) Benzoic acid; 4-methoxybenzoic acid; 3, 4-dinitrobenzoic acid
9. (a) हैलोजेन्स क्यों रंगीन हैं ? 2  
 Why halogens are coloured ?  
 (b)  $\text{XeOF}_4$  का आण्विक संरचना बनायें ।  
 Draw the molecular structure of  $\text{XeOF}_4$ .
10. समीकरण को पूर्ण करें : 2  
 Complete the equation :  
 (a)  $\text{XeF}_4 + \text{O}_2\text{F}_2 \rightarrow$  (b)  $\text{NaOH}(\text{hot and conc.}) + \text{Cl}_2 \rightarrow$
11. आण्विकता एवं अभिक्रिया क्रम में दो विभेद लिखें। 2  
 Write two differences between molecularity and order of reaction.
12. निम्नलिखित प्रतिक्रिया को पूर्ण करें। 2  
 Complete the following reactions.  
 (a)  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 2\text{OH}^- \rightarrow$  (b)  $\text{MnO}_4^- + 8\text{H}^+ + 5\text{e}^- \rightarrow$
13.  $[\text{MnBr}_4]^{2-}$  के 'केवल प्रचक्रण' चुंबकीय आघूर्ण का मान 5.9 BM है। संकुल आयन की ज्यामिति ज्ञात करें। 2  
 'Spin only' magnetic moment of  $[\text{MnBr}_4]^{2-}$  is 5.9 BM. Find the geometry of the complex ion.
14. क्लोरीन गैस से बनने वाले दो विषैले गैसों का नाम लिखें। 2  
 Name two poisonous gas formed from chlorine gas.
15. मैग्नीशियम से एलुमिना का अपचयन करने के लिए उपयुक्त स्थिति सुझाइए। 2  
 Suggest a condition to reduce alumina by magnesium.

दीर्घ उत्तरीय प्रश्न :-

Long answer type questions :-

16. (i) इन धातुओं को इनके मानक इलेक्ट्रोड विभवों के आधार पर उनकी बढ़ती हुई अपचायक क्षमता के आधार पर व्यवस्थित करें।

Arrange these metals in increasing order of their reducing power based on their standard electrode potential.



1

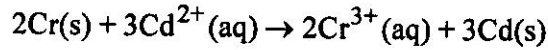
- (ii) गलित  $CaCl_2$  से 20 ग्रा० कैल्शियम प्राप्त करने में कितने फैराडे विद्युत की आवश्यकता होगी ?

How many faraday of electricity is required to obtain 20g of calcium from fused  $CaCl_2$  ?

1

- (iii)  $2Cr(s) + 3Cd^{2+}(aq) \rightarrow 2Cr^{3+}(aq) + 3Cd(s)$  अभिक्रिया दर्शाने वाले सेल में कौन-सा इलेक्ट्रोड ऋणात्मक आवेशित है ?

Which electrode is negatively charged in the cell performing cell reaction



1

- (iv) 0.00241 M ऐसीटिक अम्ल की चालकता  $7.896 \times 10^{-5} \text{ s cm}^{-1}$  है। इसकी मोलर चालकता परिकलित करें।

The conductivity of 0.00241 M acetic acid is  $7.896 \times 10^{-5} \text{ s cm}^{-1}$ . Calculate its molar conductivity.

1

- (v) इंधन सेल के प्रत्येक इलेक्ट्रोड पर होने वाली इलेक्ट्रोड प्रतिक्रिया लिखें।

Write the electrode reaction at each electrode in Fuel cell.

1

Or,

एकल इलेक्ट्रोड विभव क्या है ? एकल इलेक्ट्रोड विभव की गणना किस प्रकार की जाती है ?

What is single electrode potential? How would you determine the single electrode potential?

2+3=5

17. (i) अमोनिया उत्पादन के लिए हैबर प्रक्रम का वर्णन करें।

2

Describe Haber's process for the manufacture of  $NH_3$ .

2

- (ii) क्यों  $SO_2$  गैस है परन्तु  $SeO_2$  ठोस ? व्याख्या करें।

Explain why  $SO_2$  is a gas but  $SeO_2$  is solid ?

1

- (iii) क्यों ऑक्सीजन एवं सल्फर के गलनांक एवं क्वथनांक में काफी अंतर है व्याख्या करें ।

Explain why oxygen and sulphur have large difference between melting and boiling point.

1

(iv) Peroxodisulphuric acid की संरचना खीचें।

Draw the structure of peroxodisulphuric acid

1

Or,

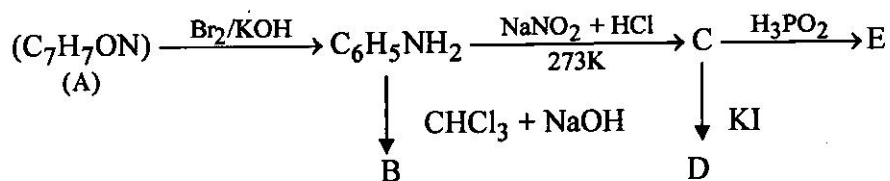
सल्फ्यूरिक अम्ल के उत्पादन के सम्पर्क विधि का सिद्धांत एवं क्रियाविधि का वर्णन करें।

Describe the principle and procedure for the manufacture of sulphuric acid by contact process.

2+3=5

18. In the following reaction, write the structures of A, B, C, D and E.

5



Or,

निम्न को कैसे परिवर्तित करेंगे

(a) बेंजिन से एनिलीन

(b) एनिलीन से फिनाइलआइसोसायनाइड

(c) इथाइल अल्कोहल से एसिटलडिहाइड

How would you convert the following :

(a) Benzene to aniline

(b) Aniline to phenylisocyanides

(c) Ethyl alcohol to acetaldehyde

2+1+2=5

Ray

वस्तुनिष्ठ प्रश्नों के उत्तर (Answer of objective questions) :-

1. (b)	10. (b)	19. (c)	28. (c)
2. (a)	11. (b)	20. (a)	29. (b)
3. (c)	12. (a)	21. (b)	30. (b)
4. (b)	13. (c)	22. (b)	31. (c)
5. (b)	14. (a)	23. (b)	32. (b)
6. (c)	15. (b)	24. (a)	33. (d)
7. (c)	16. (c)	25. (d)	34. (c)
8. (d)	17. (b)	26. (a)	35. (d)
9. (b)	18. (c)	27. (a)	

Ray