



CHEMISTRY

121. The radial probability distribution curve obtained for an orbital wave function (ψ) has 3 peaks and 2 radial nodes. The valence electron of which one of the following metals does this wave function (ψ) correspond to ?

ఒక ఆర్బిటాల్ తరంగ ప్రమేయం (ψ) రేడియల్ సంభావ్యతా వితరణ వక్ర రేఖలో 3 శిఖరాలు, 2 రేడియల్ నోడ్లు కలవు. ఈ ఆర్బిటాల్ తరంగ ప్రమేయం (ψ) కింద ఇవ్వబడిన ఏ లోహము యొక్క వేలెన్స్ ఎలక్ట్రాన్ కు వర్తించును?

- (1) Cu (2) Li (3) K (4) Na

122. In a hydrogen atom, the electron is at a distance of 4.768 Å from the nucleus. The angular momentum of the electron is :

హైడ్రోజన్ పరమాణువులో ఎలక్ట్రాన్ కేంద్రకం నుండి 4.768 Å దూరంలో ఉంది. దాని కోణీయ ద్రవ్యవేగం ఎంత?

- (1) $\frac{3h}{2\pi}$ (2) $\frac{h}{2\pi}$ (3) $\frac{h}{\pi}$ (4) $\frac{2h}{\pi}$

123. The incorrect order of second ionization energies in the following is :

ఈ కింద సూచించిన వాటిలో రెండవ అయనీకరణ శక్తుల మధ్య సరియైన క్రమము కానిది:

- (1) Rb > K (2) Na > Mg
(3) Cr > Mn (4) S > P

124. The correct order of magnitude of bond angles among the compounds CH_4 , NH_3 and H_2O is :

CH_4 , NH_3 మరియు H_2O అణువులలో సరయిన బంధకోణ పరిమాణ క్రమము ఏది?

- (1) $\text{CH}_4 < \text{H}_2\text{O} < \text{NH}_3$ (2) $\text{H}_2\text{O} < \text{NH}_3 < \text{CH}_4$
(3) $\text{NH}_3 < \text{CH}_4 < \text{H}_2\text{O}$ (4) $\text{NH}_3 < \text{H}_2\text{O} < \text{CH}_4$

125. Molecular orbital theory was proposed by :

- (1) Lewis (2) Mulliken
(3) Slater (4) Pauling

అణు ఆర్బిటాల్ సిద్ధాంతమును ప్రతిపాదించినది :

- (1) లూయిస్ (2) ముల్లికన్
(3) స్లేటర్ (4) పౌలింగ్

Rough Work



126. 0.14 g of an element on combustion gives 0.28 g of its oxide. What is that element ?

- (1) Nitrogen (2) Carbon
(3) Fluorine ✓(4) Sulphur

0.14 గ్రా ల ఒక మూలకాన్ని దహనపరిస్తే 0.28 గ్రా దాని ఆక్సైడ్ ఏర్పడినది. ఆ మూలకం ఏమిటి?

- (1) నైట్రోజన్ (2) కార్బన్
(3) ఫ్లోరిన్ ✓(4) సల్ఫర్

127. Equal weights of methane and oxygen are mixed in an empty container at 25°C. The fraction of the total pressure exerted by oxygen is :

25°C వద్ద ఒక ఖాళీ పాత్రలో సమాన భారము గల మీథేన్ మరియు ఆక్సిజన్ కలుపబడినవి. మొత్తం పీడనములో ఆక్సిజన్ కలుగజేయు భాగము ఎంత?

- (1) $\frac{1}{2}$ (2) $\frac{2}{3}$ (3) $\frac{1}{4}$ ✓(4) $\frac{1}{3}$

128. Which one of the following 1.0×10^{-3} molal aqueous solutions has the highest boiling point ?

- ✓(1) Aluminium (III) chloride (2) Lead (II) nitrate
(3) Sodium chloride (4) Magnesium nitrate

ఈ కింది 1.0×10^{-3} మోలార్ జలద్రావణములలో అతి ఎక్కువ బాష్పీభవన స్థానం కలది ఏది?

- ✓(1) అల్యూమినియం (III) క్లోరైడ్ (2) లెడ్ (II) నైట్రేట్
(3) సోడియం క్లోరైడ్ (4) మెగ్నీషియం నైట్రేట్

129. What is the volume of 0.1 M H_2SO_4 required in litres to neutralize completely 1 litre of a solution containing 20 g of NaOH ?

20 గ్రా NaOH ను కలిగి ఉన్న ఒక లీటర్ ద్రావణాన్ని సంపూర్ణంగా తటస్థీకరించుటకు కావలసిన 0.1 M H_2SO_4 ఘనపరిమాణము లీటర్లలో ఎంత?

- (1) 5.0 (2) 0.5 ✓(3) 2.5 (4) 10.0

Rough Work



130. If the solution of copper sulphate in which a copper rod is immersed, is diluted 100 times, what is the change in electrode potential (Reduction) ?

- (1) increases by 29.5 mV (2) decreases by 29.5 mV
 (3) increases by 59.0 mV (4) decreases by 59.0 mV

కాపర్ కడ్డీ ముంచబడిన కాపర్ సల్ఫేట్ ద్రావణాన్ని 100 రెట్లు విలీనం చేసినట్లయితే ఎలక్ట్రోడ్ పొటెన్షియల్లో మార్పు ఎంత?

- (1) 29.5 mV పెరుగుతుంది (2) 29.5 mV తగ్గుతుంది
 (3) 59.0 mV పెరుగుతుంది (4) 59.0 mV తగ్గుతుంది

131. What is the e.m.f. of the cell for the reaction $\text{Fe}^{2+} + \text{Zn} \rightarrow \text{Zn}^{2+} + \text{Fe}$? Given

that $E_{\text{Zn}|\text{Zn}^{2+}(1.0\text{M})}^0 = 0.76\text{ V}$ and $E_{\text{Fe}|\text{Fe}^{2+}(1.0\text{M})}^0 = 0.41\text{ V}$

$\text{Fe}^{2+} + \text{Zn} \rightarrow \text{Zn}^{2+} + \text{Fe}$ చర్య జరుపు ఘటం యొక్క e.m.f. ఎంత?

$E_{\text{Zn}|\text{Zn}^{2+}(1.0\text{M})}^0 = 0.76\text{ V}$ మరియు $E_{\text{Fe}|\text{Fe}^{2+}(1.0\text{M})}^0 = 0.41\text{ V}$ ఇవ్వబడినవి

- (1) 1.17 V (2) 0.35 V (3) -1.17 V (4) -0.35 V

132. A crystalline solid substance has a density of 10 g/cm^3 and the length of the edge of the unit cell (FCC) is 2.0 \AA . How many number of atoms are present in 200 grams of the solid ?

ఒక స్పటిక ఘనపదార్థ సాంద్రత 10 గ్రా/(సె.మీ)^3 . యూనిట్ సెల్ (FCC) యొక్క అంచు పొడవు 2.0 \AA అయినట్లయితే 200 గ్రా ఘనపదార్థంలో ఉండే పరమాణువుల సంఖ్య ఎంత?

- (1) 2×10^{23} (2) 1×10^{26} (3) 1×10^{25} (4) 5×10^{27}

133. For the reaction $\text{A} + 3\text{B} \rightarrow 2\text{C} + \text{D}$, which one of the following is not correct ?

- (1) Rate of disappearance of A = Rate of formation of D
 (2) Rate of formation of C = $\frac{2}{3}$ × Rate of disappearance of B
 (3) Rate of formation of D = $\frac{1}{3}$ × Rate of disappearance of B
 (4) Rate of disappearance of A = 2 × Rate of formation of C

$\text{A} + 3\text{B} \rightarrow 2\text{C} + \text{D}$ చర్యకు ఈ కింది వాటిలో ఏది సరి అయినది కాదు?

- (1) A తగ్గుదల రేటు = D ఏర్పడు రేటు
 (2) C ఏర్పడు రేటు = $\frac{2}{3}$ × B తగ్గుదల రేటు
 (3) D ఏర్పడు రేటు = $\frac{1}{3}$ × B తగ్గుదల రేటు
 (4) A తగ్గుదల రేటు = 2 × C ఏర్పడు రేటు

Rough Work



134. What is the effect of a ten-fold increase in pressure on K_p in the reaction $N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g)$ at equilibrium ?

- (1) A ten-fold increase (2) A ten-fold decrease
✓(3) No change (4) Equal to K_C

$N_2(ఘ) + 3H_2(ఘ) \rightleftharpoons 2NH_3(ఘ)$ చర్య నమూనాస్థితిలో పీడనాన్ని పదింతలు పెంచినపుడు K_p పై కలుగు ప్రభావము ఏమి?

- (1) పదింతలు పెరుగును (2) పదింతలు తగ్గును
✓(3) మార్పు ఉండదు (4) K_C కి సమానమగును

135. Assertion (A) : According to Lowry-Brønsted theory, a substance can function as an acid as well as a base.

Reason (R) : Acid reacts with a base to produce a salt.

The correct answer is :

- (1) Both (A) and (R) are true and (R) is the correct explanation of (A)
✓(2) Both (A) and (R) are true but (R) is not the correct explanation of (A)
(3) (A) is true but (R) is not true
(4) (A) is not true but (R) is true

నిర్ణయము (A) : లోరీ-బ్రాన్స్టెడ్ సిద్ధాంతం ప్రకారము ఒక రసాయన పదార్థము ఆమ్లముగాను మరియు క్షారముగాను పనిచేయగలదు

కారణము (R) : ఆమ్లము క్షారముతో చర్య జరిపి లవణమును ఏర్పరచును సరియైన జవాబు:

- (1) (A) మరియు (R) లు నిజము. (A) కు (R) సరియైన వివరణ
✓(2) (A) మరియు (R) లు నిజము కాని, (A) కు (R) సరియైన వివరణ కాదు
(3) (A) నిజము కాని (R) నిజము కాదు
(4) (A) నిజము కాదు కాని (R) నిజము

Rough Work



136. Heat of formation of CO and CO₂ are -26.4 and -94.0 kcal/mole respectively.

What is the heat of combustion of CO in kcal ?

CO మరియు CO₂ ల సంశ్లేషణోష్ణములు వరుసగా -26.4 మరియు -94.0 కి. కాలరీలు/మోల్.

CO యొక్క దహనోష్ణము కి. కాలరీలలో ఎంత?

- (1) +26.4 (2) 120.6
✓(3) -67.6 (4) 135.2

137. What is the emulsifier in milk ?

- (1) Albumin (2) Soap
(3) Gelatin ✓(4) Caesin

పాలలో ఎమల్సిఫికరణ కారకము ఏది?

- (1) ఆల్బుమిన్ (2) సబ్బు
(3) జిలాటిన్ ✓(4) కేసీన్

138. Which of the following statements is incorrect ?

- (1) H₂O₂ has weak acidic property
✓(2) H₂O₂ has weak basic property
(3) H₂O₂ can act as an oxidising agent
(4) H₂O₂ can act as a reducing agent

ఈ క్రింది వాటిలో సరయిన వ్యాఖ్య కానిది ఏది?

- (1) H₂O₂ బలహీన ఆమ్ల ధర్మం కలిగి ఉండును
✓(2) H₂O₂ బలహీన క్షార ధర్మం కలిగి ఉండును
(3) H₂O₂ ఆక్సీకరణిగా పనిచేయగలదు
(4) H₂O₂ క్షయకరణిగా పనిచేయగలదు

Rough Work



139. Match the following :

List I

(Minerals)

- (A) Dolomite
(B) Fluorapatite
(C) Phenacite
(D) Celestite

List II

(Composition)

- (I) CaCO_3
(II) $2\text{BeO} \cdot \text{SiO}_2$
(III) SrSO_4
(IV) $\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$
(V) $3\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 \cdot \text{CaF}_2$

కింది వాటిని జతపరచండి :

జాబితా I

(భనిజం)

- (A) డోలమైట్
(B) ఫ్లోరవప్టైట్
(C) ఫినసైట్
(D) సెలెస్టైట్

జాబితా II

(సంఘటనం)

- (I) CaCO_3
(II) $2\text{BeO} \cdot \text{SiO}_2$
(III) SrSO_4
(IV) $\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$
(V) $3\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 \cdot \text{CaF}_2$

The correct answer is :

సరయిన సమాధానము:

- | | | | |
|------------|------|-------|-------|
| (A) | (B) | (C) | (D) |
| (1) (IV) | (V) | (III) | (II) |
| (2) (V) | (IV) | (II) | (III) |
| (3) (IV) | (V) | (I) | (II) |
| ✓ (4) (IV) | (V) | (II) | (III) |

140. Aluminium metal becomes passive in :

- ✓ (1) conc. HNO_3 (2) dil. H_2SO_4
(3) very dil. HNO_3 (4) conc. H_2SO_4

అల్యూమినియం లోహం దేనిలో క్రియా రహితం అవుతుంది?

- ✓ (1) గాఢ HNO_3 (2) విలీన H_2SO_4
(3) అతి విలీన HNO_3 (4) గాఢ H_2SO_4

Rough Work



141. A and B are the compounds of carbon. A on passing over red hot coke is converted to B. Then A and B are respectively :

- A మరియు B కార్బన్ సమ్మేళనాలు. A ను ఎర్రగా కాల్చిన కోక్ మీదుగా పంపించగా B ఏర్పడును. అయితే A మరియు B లు వరుసగా :
- (1) CO, CO₂ (2) CO₂, CO
(3) CH₄, C₂H₆ (4) CCl₄, CHCl₃

142. In P₄O₁₀, the number of oxygen atoms bonded to each phosphorus atom is :

- P₄O₁₀ లో ప్రతి ఫాస్ఫరస్ తో బంధము ఏర్పరచిన ఆక్సిజన్ పరమాణువుల సంఖ్య :
- (1) 3 (2) 4
(3) 5 (4) 6

143. The oxidation numbers of sulphur in S₈, SO₂ and H₂S, respectively are :

- S₈, SO₂ మరియు H₂S లలో సల్ఫర్ ఆక్సికరణ సంఖ్యలు వరుసగా :
- (1) 0, +6, -2 (2) 0, +4, -2
(3) 0, +1, +2 (4) 0, +1, -2

144. The order of bond energies in halogen molecules is :

- హలోజన్ అణువులలో బంధశక్తి క్రమము:
- (1) F₂ < Cl₂ < Br₂ < I₂ (2) F₂ > Cl₂ > Br₂ > I₂
✓(3) Cl₂ > Br₂ > F₂ > I₂ (4) Cl₂ > F₂ > Br₂ > I₂

145. The shape of XeF₆ is :

- (1) pentagonal bipyramidal (2) square planar
(3) octahedral ✓(4) distorted octahedral

XeF₆ యొక్క ఆకృతి :

- (1) పెంటాగోనల్ బై పిరమిడల్ (2) సమతల చతురస్రము
(3) ఆక్టాహెడ్రల్ ✓(4) వక్రీకృత ఆక్టాహెడ్రల్

146. One mole of CoCl₃.YNH₃ complex compound on complete ionisation in water produces three moles of ions. If one chloride satisfies both primary and secondary valencies of cobalt ion, the value of Y is :

- ఒక మోల్ CoCl₃.YNH₃ సంక్లిష్ట సమ్మేళనం నీటిలో పూర్తిగా అయనీకరణం చెంది, మూడు మోల్ల అయాన్లను ఏర్పరచును. ఒక క్లోరైడ్ అయాన్, కొబాల్ట్ అయాన్ యొక్క ప్రాథమిక, ద్వితీయ సంయోజకతలను తుల్యం చేస్తే Y విలువ :
- (1) 3 (2) 4
✓(3) 5 (4) 6

Rough Work



147. The processes used in the refining of aluminium and zinc metals are respectively :

- ✓(1) Hoop's process and fractional distillation
 (2) Hoop's process and cupellation
 (3) Poling and fractional distillation
 (4) Cupellation and fractional distillation

అల్యూమినియం మరియు జింక్ లోహాలను శుద్ధి వరకు ప్రక్రియలు వరుసగా :

- ✓(1) హుప్స్ విధానం మరియు అంశిక స్వేదనం
 (2) హుప్స్ విధానం మరియు మూసవిధి
 (3) పోలింగ్ మరియు అంశిక స్వేదనం
 (4) మూసవిధి మరియు అంశిక స్వేదనం

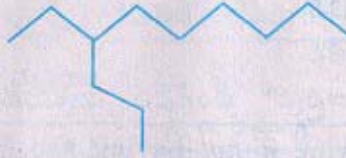
148. Ozone layer is present in :

- (1) Troposphere ✓(2) Stratosphere
 (3) Mesosphere (4) Thermosphere

ఓజోన్ పొర ఉండునది :

- (1) ట్రోపోస్ఫియర్లో ✓(2) స్ట్రాటోస్ఫియర్లో
 (3) మిసోస్ఫియర్లో (4) థర్మోస్ఫియర్లో

149. The IUPAC name of :



- ✓(1) 4-ethyl decane (2) 3-propyl nonane
 (3) 3-hexyl hexane (4) 4-hexyl hexane



యొక్క IUPAC నామము

- (1) 4-ఇథైల్ డెకేన్ (2) 3-ప్రోపైల్ నోనేన్
 (3) 3-హెక్సైల్ హెక్సేన్ (4) 4-హెక్సైల్ హెక్సేన్

Rough Work



150. The product obtained when propene undergoes addition reaction with HBr in the presence of benzoyl peroxide is :

- ✓(1) 1-bromopropane (2) 2-bromopropane
(3) 1, 2-dibromopropane (4) 2, 2-dibromopropane

ప్రాపీన్ బెంజాయిల్ పెరాక్సైడ్ సమక్షంలో HBr తో సంకలన చర్య జరిపినపుడు ఏర్పడే ఉత్పన్నం :

- ✓(1) 1-బ్రోమోప్రోపేన్ (2) 2-బ్రోమోప్రోపేన్
(3) 1, 2-డైబ్రోమోప్రోపేన్ (4) 2, 2-డై బ్రోమోప్రోపేన్

151. Which one of the following compounds is formed when nitrobenzene is treated with bromine in the presence of ferric ion ?

- ✓(1) *m*-bromonitrobenzene
(2) *o*-bromonitrobenzene
(3) *p*-bromonitrobenzene
(4) mixture of *o*- and *p*-bromonitrobenzenes

ఫెరిక్ అయాన్ సమక్షంలో నైట్రో-బెంజీన్‌ను బ్రోమీన్ తో చర్య జరిపినపుడు కింది వాటిలో ఏ సమ్మేళనం ఏర్పడుతుంది?

- ✓(1) *m*-బ్రోమోనైట్రో బెంజీన్
(2) *o*-బ్రోమోనైట్రో బెంజీన్
(3) *p*-బ్రోమోనైట్రో బెంజీన్
(4) *o*- మరియు *p*-బ్రోమోనైట్రో బెంజీన్ ల మిశ్రమము

152. Which one of the following is *not* having two chiral centres ?

ఈ కింది వాటిలో రెండు కైరల్ కేంద్రాలు లేనిది ఏది?

- (1) $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}(\text{Br})-\text{CH}(\text{OH})-\text{CH}_3$
(2) $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{CH}(\text{Br})-\text{CH}_3$
(3) $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{CH}(\text{Cl})-\text{CH}_3$
✓(4) $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{CH}_2-\text{CH}_3$

153. Chloroform when heated with silver powder gives :

క్లోరోఫార్మ్ ను సిల్వర్ పొడితో వేడిచేసినపుడు ఏర్పడే పదార్థం:

- (1) CH_4 (2) $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_3$
✓(3) $\text{CH}=\text{CH}$ (4) $\text{CH}_2=\text{CH}_2$

Rough Work



154. Which one of the following compounds is steam distillable ?

- (1) *p*-nitrophenol (2) *o*-bromophenol
 (3) *o*-cresol (4) *o*-nitrophenol

కింది ఏ సమ్మేళనము జల భాష్ప స్వేదనము చెందగలదు?

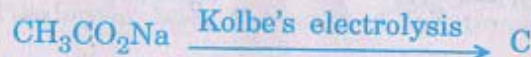
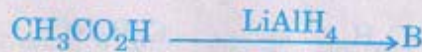
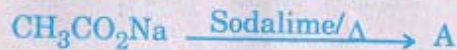
- (1) *p*-నైట్రోఫినాల్ (2) *o*-బ్రోమోఫినాల్
 (3) *o*-క్రీసాల్ (4) *o*-నైట్రోఫినాల్

155. Which one of the following is one of the cross end products formed when a mixture of acetone and acetaldehyde is heated after treating with aqueous sodium hydroxide ?

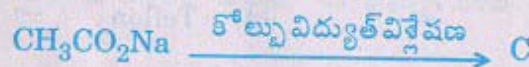
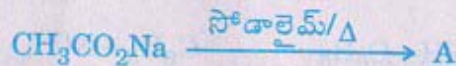
ఎసిటోన్ మరియు ఎసిటాల్డిహైడ్ల మిశ్రమాన్ని జల సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ తో చర్యజరిపిన తర్వాత వేడిచేసినపుడు ఏర్పడే వ్యత్య అంతిమ ఉత్పన్నాలలో ఏది కింది సమ్మేళనాలలో గలదు?

- (1) $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CH}-\text{CHO}$ (2) $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CHCOCH}_3$
 (3) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CHO}$ (4) $(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CO}-\text{CH}_3$

156. What are A, B and C in the following reactions ?



కింది చర్యలలో A, B మరియు C లు ఏవి?



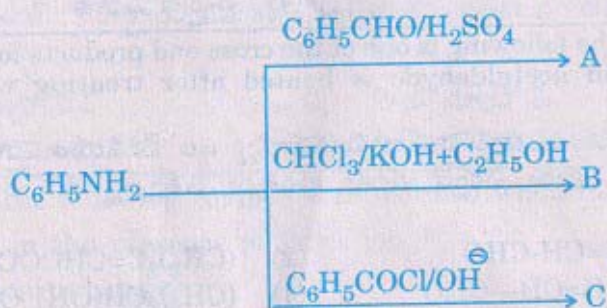
- | | A | B | C |
|-----|------------------------------------|---------------------------------|------------------------|
| (1) | C_2H_6 | $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ | CH_4 |
| (2) | CH_4 | $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ | C_2H_6 |
| (3) | C_2H_6 | CH_3COCH_3 | C_3H_8 |
| (4) | $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$ | C_2H_6 | C_2H_6 |

Rough Work



157. What are A, B and C in the following reactions ?

కింది చర్యలలో A, B మరియు C లు ఏవి?



- | | <u>A</u> | <u>B</u> | <u>C</u> |
|------|--|----------------------------------|--|
| (1) | $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{—NHC}_6\text{H}_5$ | $\text{C}_6\text{H}_5\text{NC}$ | $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{COC}_6\text{H}_5)_2$ |
| ✓(2) | $\text{C}_6\text{H}_5\text{—N=CH—C}_6\text{H}_5$ | $\text{C}_6\text{H}_5\text{NC}$ | $\text{C}_6\text{H}_5\text{—NH—CO—C}_6\text{H}_5$ |
| (3) | $\text{C}_6\text{H}_5\text{—N=CH—C}_6\text{H}_5$ | $\text{C}_6\text{H}_5\text{CN}$ | $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO—C}_6\text{H}_4\text{NH}_2$ |
| (4) | $\text{C}_6\text{H}_5\text{—}\overset{\text{OH}}{\text{CH}}\text{—NH—C}_6\text{H}_5$ | $\text{C}_6\text{H}_5\text{—NC}$ | $\text{C}_6\text{H}_5\text{—}\overset{\text{OH}}{\text{C}}\text{=N—C}_6\text{H}_5$ |

158. 1, 3-Butadiene and styrene on polymerisation give :

- | | |
|--------------|--------------|
| (1) Bakelite | (2) Terylene |
| ✓(3) Buna-S | (4) Teflon |

1, 3-బ్యూటాడైయిన్ మరియు స్టైరీన్‌లు పాలిమరీ కరణం చెంది ఇచ్చునది :

- | | |
|-------------|--------------|
| (1) బేకలైట్ | (2) టెరిలీన్ |
| ✓(3) బునా-S | (4) టెఫ్లాన్ |

Rough Work



159. Choose the *correct* statement from the following :

- (1) All amino acids have a common isoelectric point
- ✓(2) All naturally occurring α -amino acids are optically active except glycine
- (3) At pH = 0 all amino acids are present as their anions
- (4) In strongly basic solutions, all amino acids are present as their cations

కింది వివరణలో ఏది సరియైనదో సూచించండి :

- (1) అన్ని ఎమైనో ఆమ్లాలకూ ఒకే సమ విద్యుత్ స్థానం వుంటుంది
- (2) గైసీన్ మినహా మిగతా అన్నీ సహజ α -ఎమైనో ఆమ్లాలు ధృవణ భ్రామకాలే
- (3) సున్నా pH వద్ద అన్ని ఎమైనో ఆమ్లాలు వాటి ఆనయాన్లుగా వుంటాయి
- (4) అధిక క్షార ద్రావణంలో అన్ని ఎమైనో ఆమ్లాలు వాటి కాటయాన్లుగా వుంటాయి

160. Aspirin is acetyl salicylic acid; the pair of functional groups present in the compound is :

- (1) Hydroxyl, ester
- (2) Carboxylic acid, hydroxyl
- (3) Carboxylic acid, keto
- ✓(4) Carboxylic acid, ester

ఆస్పిరిన్ అనేది ఎసిటైల్ సాలిసిలిక్ ఆమ్లం. ఈ సమ్మేళనంలో ఉండే ప్రమేయ సమూహాల జత ఏది?

- (1) హైడ్రాక్సిల్, ఎస్టర్
- (2) కార్బాక్సిలిక్ ఆమ్లం, హైడ్రాక్సిల్
- (3) కార్బాక్సిలిక్ ఆమ్లం, కీటో
- ✓(4) కార్బాక్సిలిక్ ఆమ్లం, ఎస్టర్

Rough Work

**EAMCET-2010
FINAL KEY**

AGRICULTURE & MEDICINE

BOOKLET - CODE – A

Q.No.	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Ans	4	4	1	4	3	3	3	1	4	1	2	3	2	3	4	2	1	2	2	3
Q.No.	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
Ans	2	1	2	4	3	4	4	4	3	3	3	4	3	3	2	1	1	3	1	4
Q.No.	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60
Ans	4	1	2	3	3	3	2	2	2	1	2	3	2	3	1	2	*	3	3	2
Q.No.	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80
Ans	3	3	2	4	2	4	1	2	3	2	2	4	3	3	2	3	3	2	2	3
Q.No.	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100
Ans	2	4	2	1	1	2	1	4	1	3	3	2	3	1	1	3	2	2	3	2
Q.No.	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118	119	120
Ans	4	2	2	2	3	4	4	1	2	2	4	2	3	1	3	1	2	2	3	3
Q.No.	121	122	123	124	125	126	127	128	129	130	131	132	133	134	135	136	137	138	139	140
Ans	4	1	1	2	2	4	4	1	3	4	2	3	4	3	2	3	4	2	4	1
Q.No.	141	142	143	144	145	146	147	148	149	150	151	152	153	154	155	156	157	158	159	160
Ans	2	2	2	3	4	3	1	2	1	1	1	4	3	4	1	2	2	3	2	4

BOOKLET - CODE – B

Q.No.	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Ans	2	1	2	4	3	4	4	4	3	3	3	4	3	3	2	1	1	3	1	4
Q.No.	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
Ans	4	4	1	4	3	3	3	1	4	1	2	3	2	3	4	2	1	2	2	3
Q.No.	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60
Ans	3	3	2	4	2	4	1	2	3	2	2	4	3	3	2	3	3	2	2	3
Q.No.	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80
Ans	4	1	2	3	3	3	2	2	2	1	2	3	2	3	1	2	*	3	3	2
Q.No.	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100
Ans	4	2	2	2	3	4	4	1	2	2	4	2	3	1	3	1	2	2	3	3
Q.No.	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118	119	120
Ans	2	4	2	1	1	2	1	4	1	3	3	2	3	1	1	3	2	2	3	2
Q.No.	121	122	123	124	125	126	127	128	129	130	131	132	133	134	135	136	137	138	139	140
Ans	2	2	2	3	4	3	1	2	1	1	1	4	3	4	1	2	2	3	2	4
Q.No.	141	142	143	144	145	146	147	148	149	150	151	152	153	154	155	156	157	158	159	160
Ans	4	1	1	2	2	4	4	1	3	4	2	3	4	3	2	3	4	2	4	1

* Deleted

EAMCET-2010**FINAL KEY****AGRICULTURE & MEDICINE****BOOKLET - CODE – C**

Q.No.	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Ans	3	4	3	3	2	1	1	3	1	4	4	4	1	4	3	3	3	1	4	1
Q.No.	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
Ans	2	3	2	3	4	2	1	2	2	3	2	1	2	4	3	4	4	4	3	3
Q.No.	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60
Ans	2	4	3	3	2	3	3	2	2	3	4	1	2	3	3	3	2	2	2	1
Q.No.	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80
Ans	2	3	2	3	1	2	*	3	3	2	3	3	2	4	2	4	1	2	3	2
Q.No.	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100
Ans	4	2	3	1	3	1	2	2	3	3	2	4	2	1	1	2	1	4	1	3
Q.No.	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118	119	120
Ans	3	2	3	1	1	3	2	2	3	2	4	2	2	2	3	4	4	1	2	2
Q.No.	121	122	123	124	125	126	127	128	129	130	131	132	133	134	135	136	137	138	139	140
Ans	1	4	3	4	1	2	2	3	2	4	4	1	1	2	2	4	4	1	3	4
Q.No.	141	142	143	144	145	146	147	148	149	150	151	152	153	154	155	156	157	158	159	160
Ans	2	3	4	3	2	3	4	2	4	1	2	2	2	3	4	3	1	2	1	1

BOOKLET - CODE – D

Q.No.	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Ans	2	3	2	3	4	2	1	2	2	3	2	1	2	4	3	4	4	4	3	3
Q.No.	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
Ans	3	4	3	3	2	1	1	3	1	4	4	4	1	4	3	3	3	1	4	1
Q.No.	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60
Ans	2	3	2	3	1	2	*	3	3	2	3	3	2	4	2	4	1	2	3	2
Q.No.	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80
Ans	2	4	3	3	2	3	3	2	2	3	4	1	2	3	3	3	2	2	2	1
Q.No.	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100
Ans	3	2	3	1	1	3	2	2	3	2	4	2	2	2	3	4	4	1	2	2
Q.No.	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118	119	120
Ans	4	2	3	1	3	1	2	2	3	3	2	4	2	1	1	2	1	4	1	3
Q.No.	121	122	123	124	125	126	127	128	129	130	131	132	133	134	135	136	137	138	139	140
Ans	2	3	4	3	2	3	4	2	4	1	2	2	2	3	4	3	1	2	1	1
Q.No.	141	142	143	144	145	146	147	148	149	150	151	152	153	154	155	156	157	158	159	160
Ans	1	4	3	4	1	2	2	3	2	4	4	1	1	2	2	4	4	1	3	4

* Deleted