



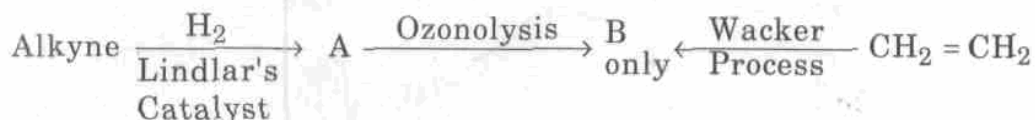
CHEMISTRY

121. Given that $\Delta H_f(H) = 218 \text{ kJ/mol}$, express the H - H bond energy in kcal/mol :

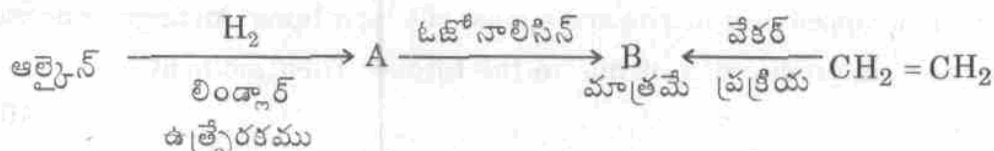
$\Delta H_f(H) = 218$ కి.జౌ/మోల్ అయితే, H - H బంధ శక్తిని కి.కాలరీ/మోల్ లో తెలుపుము.

- (1) 52.15 (2) 911 (3) 104 (4) 52153

122. Identify the alkyne in the following sequence of reactions :



క్రింది చర్యక్రమంలోని ఆల్కైన్ ను గుర్తించండి :



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

123. Fluorine reacts with dilute NaOH and forms a gaseous product A. The bond angle in the molecule of A is :

విలీన NaOH తో ఫ్లోరిన్ చర్య జరపి A అను వాయు ఉత్పాదకమును ఏర్పరచును. A అణువులోని బంధకోణము :

- (1) $104^\circ 40'$ (2) 103°
 (3) 107° (4) $109^\circ 28'$

Rough Work



124. One mole of alkene X on ozonolysis gave one mole of acetaldehyde and one mole of acetone. The IUPAC name of X is :

- (1) 2-Methyl-2-butene (2) 2-Methyl-1-butene
(3) 2-Butene (4) 1-Butene

ఒక మోల్ X అనే ఆల్కీన్ ఓజోనాలిసిస్ చర్యతో ఒక మోల్ ఎసిటాల్డిహైడ్ను, ఒక మోల్ ఎసిటోన్ను ఇస్తుంది X యొక్క IUPAC నామము :

- (1) 2-మిథైల్-2-బ్యూటీన్ (2) 2-మిథైల్-1-బ్యూటీన్
(3) 2-బ్యూటీన్ (4) 1-బ్యూటీన్

125. The number of $p\pi - d\pi$ 'pi' bonds present in XeO_3 and XeO_4 molecules, respectively :

XeO_3 మరియు XeO_4 అణువులలోని $p\pi - d\pi$ 'పై' బంధాల సంఖ్య, వరుసగా :

- (1) 3, 4 (2) 4, 2
(3) 2, 3 (4) 3, 2

126. The wavelengths of electron waves in two orbits is 3 : 5. The ratio of kinetic energy of electrons will be :

రెండు కక్ష్యల ఎలక్ట్రాన్ తరంగాల తరంగదైర్ఘ్యముల నిష్పత్తి 3 : 5 అయితే ఆ ఎలక్ట్రానుల గతిజ శక్తిల నిష్పత్తి :

- (1) 25 : 9 (2) 5 : 3
(3) 9 : 25 (4) 3 : 5

127. Which one of the following sets correctly represent the increase in the paramagnetic property of the ions ?

దిగువ నీయబడిన అయాన్ల పారా అయస్కాంత లక్షణ ఆరోహణ క్రమము చూపించు సమితి:

- (1) $Cu^{2+} < V^{2+} < Cr^{2+} < Mn^{2+}$ (2) $Cu^{2+} < Cr^{2+} < V^{2+} < Mn^{2+}$
(3) $Cu^{2+} < V^{2+} < Cr^{2+} < Mn^{2+}$ (4) $V^{2+} < Cu^{2+} < Cr^{2+} < Mn^{2+}$

1 OR 3

Rough Work



128. Electrons with a kinetic energy of 6.023×10^4 J/mol are evolved from a surface of a metal, when it is exposed to radiation of wavelength of 600 nm. The minimum amount of energy required to remove an electron from the metal atom is :

600 నా.మీ. తరంగదైర్ఘ్యము గల వికిరణానికి గురి అయినపుడు ఒక లోహ ఉపరితలము నుండి 6.023×10^4 జా/మోల్ గతిజ శక్తి గల ఎలక్ట్రానులు వెలువడినవి. ఈ లోహ అణువు నుండి ఎలక్ట్రానును విడుదలచేయుటకు కావలసిన కనీస శక్తి ఏమి?

- (1) 2.3125×10^{-19} J (2) 3×10^{-19} J
 (3) 6.02×10^{-19} J (4) 6.62×10^{-34} J

129. The chemical entities present in thermosphere of the atmosphere :

వాతావరణంలోని థర్మోవరణం విభాగంలో ఉండే రసాయన పదార్థాలు:

- (1) O_2^+ , O^+ , NO^+ (2) O_3
 (3) N_2 , O_2 , CO_2 , H_2O (4) O_3 , O_2^+ , O_2

130. The type of bonds present in sulphuric anhydride :

- (1) 3σ and three $p\pi - d\pi$ (2) 3σ , one $p\pi - p\pi$ and two $p\pi - d\pi$
 (3) 2σ and three $p\pi - d\pi$ (4) 2σ and two $p\pi - d\pi$

సల్ఫ్యూరిక్ ఎన్-హైడ్రైడ్లోని బంధాల రకాలు :

- (1) 3σ మరియు మూడు $p\pi - d\pi$ (2) 3σ, ఒక $p\pi - p\pi$ మరియు రెండు $p\pi - d\pi$
 (3) 2σ మరియు మూడు $p\pi - d\pi$ (4) 2σ మరియు రెండు $p\pi - d\pi$

Rough Work



131. In Gattermann reaction, a diazonium group is replaced by X using Y. X, Y are :

గేటర్మన్ చర్యలో, Y ను ఉపయోగించి ఒక డయాజోనియం గ్రూపును X తో ప్రతిక్షేపిస్తారు X, Y లు ఏవి?

	<u>X</u>	<u>Y</u>
(1) ✓	Cl^\ominus	Cu/HCl
(2)	Cl^\oplus	CuCl_2/HCl
(3)	Cl^\ominus	CuCl_2/HCl
(4)	Cl_2	$\text{Cu}_2\text{O/HCl}$

132. Which pair of oxyacids of phosphorous contain 'P - H' bonds ?

క్రింది ఫాస్ఫరస్ ఆక్సీ ఆమ్లాల జంటలలో, 'P - H' బంధాలు గలవి ఏవి?

- | | | | |
|-------|--|-----|---|
| (1) | $\text{H}_3\text{PO}_4, \text{H}_3\text{PO}_3$ | (2) | $\text{H}_3\text{PO}_5, \text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ |
| (3) ✓ | $\text{H}_3\text{PO}_3, \text{H}_3\text{PO}_2$ | (4) | $\text{H}_3\text{PO}_2, \text{HPO}_3$ |

133. Dipole moment of HCl = 1.03 D, HI = 0.38 D. Bond length of HCl = 1.3 Å and HI = 1.6 Å. The ratio of fraction of an electric charge, δ , existing on each atom in HCl and HI is :

HCl యొక్క ద్వి ధ్రువ భ్రామకము = 1.03 D, HI యొక్క ద్వి ధ్రువ భ్రామకము = 0.38 D. HCl బంధ దైర్ఘ్యం = 1.3 Å, HI బంధ దైర్ఘ్యం = 1.6 Å. HCl మరియు HI లలో ప్రతి పరమాణువుపై ఉండే ఆవేశ భాగం, δ యొక్క నిష్పత్తి :

- | | | | |
|-------|---------|-----|---------|
| (1) | 1.2 : 1 | (2) | 2.7 : 1 |
| (3) ✓ | 3.3 : 1 | (4) | 1 : 3.3 |

Rough Work



134. SiCl_4 on hydrolysis forms 'X' and HCl. Compound 'X' loses water at 1000°C and gives 'Y'. Compounds 'X' and 'Y' respectively are :

SiCl_4 జలవిశ్లేషణలో 'X', HCl ఏర్పడును. 1000°C వద్ద 'X' నమ్మేళనము నీటిని కోల్పోయి 'Y' ను ఇస్తుంది. 'X', 'Y' లు వరుసగా :

- (1) H_2SiCl_6 , SiO_2 (2) H_4SiO_4 , Si
(3) SiO_2 , Si (4) H_4SiO_4 , SiO_2

135. 1.5 g of CdCl_2 was found to contain 0.9 g of Cd. Calculate the Atomic weight of Cd.

1.5 గ్రాముల CdCl_2 లో 0.9 గ్రా. Cd ఉంది. Cd యొక్క పరమాణు భారము ఎంత?

- (1) 118 (2) 112
(3) 106.5 (4) 53.25

136. Aluminium reacts with NaOH and forms compound 'X'. If the coordination number of aluminium in 'X' is 6, the correct formula of X :

అల్యూమినియం, NaOH తో చర్యజరిపి 'X' అను సంయోగ పదార్థమును ఏర్పరచును. 'X' లో అల్యూమినియం సమన్వయ సంఖ్య 6 అయిన దాని ఫార్ములా :

- (1) $[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_4(\text{OH})_2]^+$ (2) $[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_3(\text{OH})_3]$
(3) $[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_2(\text{OH})_4]^-$ (4) $[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_6(\text{OH})_3]$

137. The average kinetic energy of one molecule of an ideal gas at 27°C and 1 atm. pressure is :

- (1) 900 cal $\text{k}^{-1} \text{mol}^{-1}$ (2) $6.21 \times 10^{-21} \text{ J k}^{-1} \text{ molecule}^{-1}$
(3) 336.7 $\text{ J.k}^{-1} \text{ molecule}^{-1}$ (4) 3741.3 $\text{ J.k}^{-1} \text{ mol}^{-1}$

27°C మరియు 1 atm. పీడనమువద్ద ఒక ఆదర్శవాయువు అణువు యొక్క సగటు గతిక శక్తి:

- (1) 900 కే $\text{k}^{-1} \text{ మోల్}^{-1}$ (2) 6.21×10^{-21} జౌ k^{-1} అణువు $^{-1}$
(3) 336.7 జౌ. k^{-1} అణువు $^{-1}$ (4) 3741.3 జౌ. k^{-1} మోల్ $^{-1}$

Rough Work



138. **Assertion (A)** : K, Rb and Cs form superoxides.

Reason (R) : The stability of the superoxides increase from 'K' to 'Cs' due to decrease in lattice energy.

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

నిశ్చితము (A) : K, Rb మరియు Cs లు సూపర్ ఆక్సైడ్లను ఏర్పరుచును

కారణము (R) : జాలకశక్తి తగ్గుట వలన సూపర్ ఆక్సైడ్ల స్థిరత్వము 'K' నుండి 'Cs' కు పెరుగును

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

139. How many 'ml' of perhydrol is required to produce sufficient oxygen which can be used to completely convert 2 lit of SO_2 gas to SO_3 gas ?

- ✓(1) 10 ml
- (2) 5 ml
- (3) 20 ml
- (4) 30 ml

2 లీటర్ల SO_2 వాయువును పూర్తిగా SO_3 వాయువుగా మార్చడానికి కావలసిన ఆక్సిజన్ ను ఉత్పన్నము చేయడానికి ఎన్ని మి.లీ. పెర్ హైడ్రాల్ అవసరము?

- ✓(1) 10 మి.లీ
- (2) 5 మి.లీ
- (3) 20 మి.లీ
- (4) 30 మి.లీ

Rough Work



140. pH of a buffer solution decreases by 0.02 units when 0.12 g of acetic acid is added to 250 ml of a buffer solution of acetic acid and Potassium acetate at 27°C.

The buffer capacity of the solution is :

27°C వద్ద 250 మి.లీ ఎసిటిక్ ఆమ్లం మరియు పొటాషియం ఎసిటేట్ బఫర్ ద్రావణానికి 0.12 గ ఎసిటిక్ ఆమ్లం కలుపగా ఆ ద్రావణం pH 0.02 యూనిట్లు తగ్గినది. ద్రావణము యొక్క బఫర్ సామర్థ్యము ఎంత?

- (1) 0.1 (2) 10
(3) 1 (4) 0.4

141. Match the following (క్రింది వానిని జతపరచండి) :

List I (లిస్ట్ I)

- (A) Felspar (ఫెల్స్పార్)
(B) Asbestos (ఆస్టెస్టాస్)
(C) Pyrargyrite (పైరార్గైరైట్)
(D) Diaspore (డయాస్పోర్)

List II (లిస్ట్ II)

- (I) $[Ag_3SbS_3]$
(II) $Al_2O_3 \cdot H_2O$
(III) $MgSO_4 \cdot H_2O$
(IV) $KAlSi_3O_8$
(V) $CaMg_3(SiO_3)_4$

The correct answer is :

సరియైన సమాధానము:

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

Rough Work



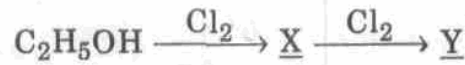
142. Which one of the following order is *correct* for the first ionisation energies of the elements ?

క్రింది వాటిలో మూలకాల మొదటి అయనీకరణ శక్తి క్రమమును సరిగా చూపించు శ్రేణి ఏది?

- (1) $B < Be < N < O$ (2) $Be < B < N < O$
(3) $B < Be < O < N$ (4) $B < O < Be < N$

143. What are X and Y in the following reaction sequence :

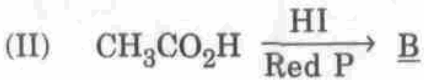
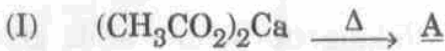
క్రింది చర్యక్రమంలోని X, Y లను గుర్తించుము :



- (1) C_2H_5Cl, CH_3CHO (2) CH_3CHO, CH_3CO_2H
(3) CH_3CHO, CCl_3CHO (4) C_2H_5Cl, CCl_3CHO

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

క్రింది చర్యలలో A, B, C లు ఏవి?



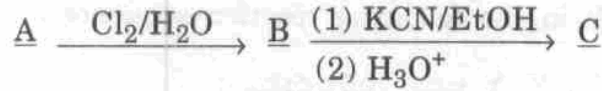
- | | <u>A</u> | <u>B</u> | <u>C</u> |
|-----|---------------|---------------|---------------|
| (1) | C_2H_6 | CH_3COCH_3 | $(CH_3CO)_2O$ |
| (2) | $(CH_3CO)_2O$ | C_2H_6 | CH_3COCH_3 |
| (3) | CH_3COCH_3 | C_2H_6 | $(CH_3CO)_2O$ |
| (4) | CH_3COCH_3 | $(CH_3CO)_2O$ | C_2H_6 |

Rough Work

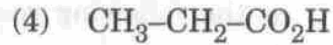
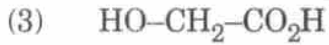
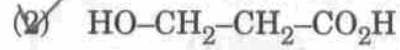
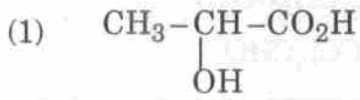


145. One per cent composition of an organic compound A is carbon : 85.71% and hydrogen 14.29%. Its vapour density is 14. Consider the following reaction sequence :

ఒక కర్బన సమ్మేళనము A లో కార్బను శాతము : 85.71%, హైడ్రోజను శాతము 14.29%. దాని బాష్ప సాంద్రత 14. క్రింది చర్య క్రమంలోని C ను గుర్తింపుము.:



Identify C.



146. How many tripeptides can be prepared by linking the amino acids glycine, alanine and phenyl alanine ?

గైసీన్, ఎలనీన్, ఫినైల్ ఎలనీన్ ఎమీనో ఆమ్లముల అనుసంధానముతో ఎన్ని త్రిపెప్టయిడ్లను తయారుచేయగలము?

(1) One (ఒకటి)

(2) Three (మూడు)

(3) Six (ఆరు)

(4) Twelve (పన్నెండు)

Rough Work

147. A codon has a sequence of A, and specifies a particular B that is to be incorporated into a C. What are A, B, C ?

- | | <u>A</u> | <u>B</u> | <u>C</u> |
|-------|----------|--------------|--------------|
| (1) | 3 bases | amino acid | carbohydrate |
| (2) | 3 acids | carbohydrate | protein |
| (3) | 3 bases | protein | amino acid |
| (4) ✓ | 3 bases | amino acid | protein |

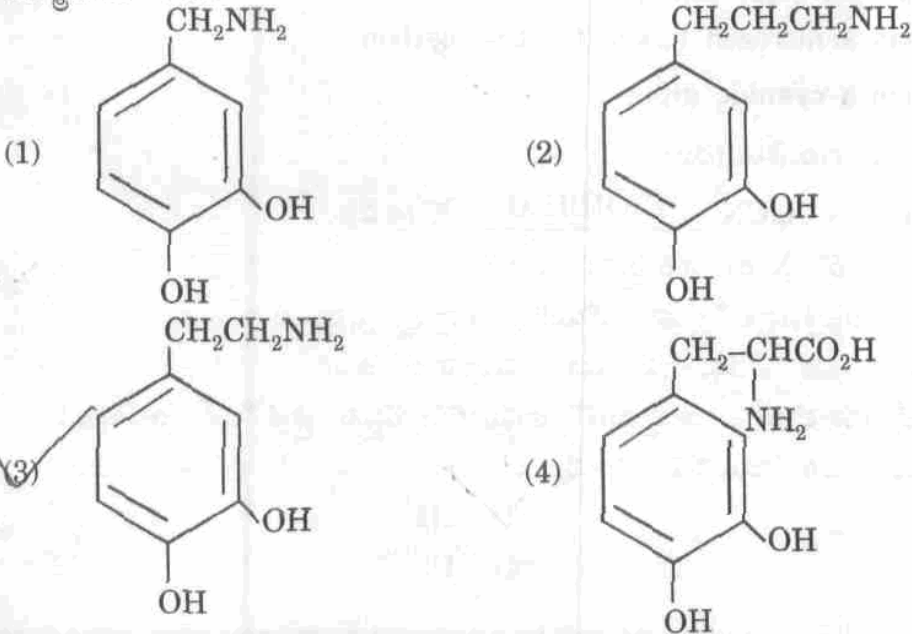
కోడాన్ అనగా A, వరుస. అది ఒక B ను గుర్తించి, C లో సమావిష్ట పరుస్తుంది.

A, B, C లు ఏవి?

- | | <u>A</u> | <u>B</u> | <u>C</u> |
|-------|------------|----------------|----------------|
| (1) | 3 క్షారముల | ఎమీనో ఆమ్లం | కార్బోహైడ్రేట్ |
| (2) | 3 ఆమల | కార్బోహైడ్రేట్ | ప్రోటీన్ |
| (3) | 3 క్షారముల | ప్రోటీన్ | ఎమీనో ఆమ్లము |
| (4) ✓ | 3 క్షారముల | ఎమీనో ఆమ్లం | ప్రోటీన్ |

148. Parkinson's disease is linked to abnormalities in the levels of dopamine in the body. The structure of dopamine is :

శరీరములో డోపమిన్ అసాధారణ స్థాయిలు పార్కిన్సన్ రోగమునకు కారణము. డోపమిన్ నిర్మాణము ఏది?



Rough Work



149. During the depression of freezing point experiment an equilibrium is established between the molecules of :

- (1) liquid solvent and solid solvent
- (2) liquid solute and solid solvent
- (3) liquid solute and solid solute
- (4) liquid solvent and solid solute

ఘనీభవన స్థాన నిమ్నతి ప్రయోగములో అణువుల మధ్య ఈ క్రింది సమతాస్థితి ఏర్పడును:

- (1) ద్రవస్థితి ద్రావణి మరియు ఘనస్థితి ద్రావణి
- (2) ద్రవస్థితి ద్రావితము మరియు ఘనస్థితి ద్రావణి
- (3) ద్రవస్థితి ద్రావితము మరియు ఘనస్థితి ద్రావితము
- (4) ద్రవస్థితి ద్రావణి మరియు ఘనస్థితి ద్రావితము

150. Consider the following reaction



Which one of the following statements is true for X ?

- (I) It gives propionic acid on hydrolysis
- (II) It has an ester function
- (III) It has a nitrogen linked to ethyl carbon
- (IV) It has a cyanide group

క్రింది చర్యను గమనింపుము:



క్రింది వివరణలలో X కు సరియైనది ఏది?

- (I) అది జలవిశ్లేషణలో ప్రొపియోయిక్ ఆమ్లాన్ని ఇస్తుంది
- (II) దానిలో ఒక ఎస్టరు ప్రమేయ సమూహం ఉంది
- (III) ఇథైల్ గ్రూపులోని కార్బనుతో అనుసంధానమైన నైట్రోజన్ ఉంటుంది
- (IV) దానిలో ఒక సయినైడ్ గ్రూపు ఉంటుంది

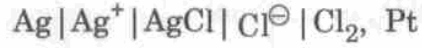
- (1) IV
- (2) III
- (3) II
- (4) I

Rough Work



151. For the following cell reaction

ఈ క్రింది ఘటం చర్యకు



$$\Delta G_f^\circ(\text{AgCl}) = -109 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta G_f^\circ(\text{Cl}^-) = -129 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta G_f^\circ(\text{Ag}^+) = 78 \text{ kJ/mol}$$

E° of the cell is :

ఘటం యొక్క E° విలువ :

- (1) -0.60 V (2) 0.60 V
(3) 6.0 V (4) None (ఏదీ కాదు)

152. The synthesis of crotonaldehyde from acetaldehyde is an example of..... reaction.

- (1) Nucleophilic addition (2) Elimination
(3) Electrophilic addition (4) Nucleophilic addition - elimination

ఎసిటాల్డిహైడ్ నుండి క్రోటనాల్డిహైడ్ సంశ్లేషణ చర్యకు ఉదాహరణ.

- (1) న్యూక్లియోఫిలిక్ సంకలన (2) విలోపన
(3) ఎలక్ట్రోఫిలిక్ సంకలన (4) న్యూక్లియోఫిలిక్ సంకలన - విలోపన

Rough Work



153. At 25°C the molar conductances at infinite dilution for the strong electrolytes NaOH, NaCl and BaCl₂ are 248×10^{-4} , 126×10^{-4} and $280 \times 10^{-4} \text{ s.m}^2.\text{mol}^{-1}$ respectively. $\lambda_m^\circ \text{ Ba(OH)}_2$ in $\text{s.m}^2.\text{mol}^{-1}$:

25°C వద్ద బలమైన విద్యుత్ విశ్లేషకాలు NaOH, NaCl మరియు BaCl₂ ల అనంత విలీనంలో మోలార్ వాహకతలు వరుసగా 248×10^{-4} , 126×10^{-4} మరియు $280 \times 10^{-4} \text{ s.m}^2.\text{mol}^{-1}$. $\lambda_m^\circ \text{ Ba(OH)}_2 \text{ s.m}^2.\text{mol}^{-1}$ లో:

- (1) 52.4×10^{-4} (2) 524×10^{-4}
(3) 402×10^{-4} (4) 262×10^{-4}

154. The Cubic Unit cell of a metal (molar mass = 63.55 g mol^{-1}) has an edge length of 362 pm. Its density is 8.92 g.cm^{-3} . The type of unit cell is :

- (1) Primitive (2) Face centred
(3) Body centred (4) End centred

ఒక లోహము (అణుభారము = $63.55 \text{ గ్రా.మోల్}^{-1}$) యొక్క ఘన యూనిట్ సెల్ అంచు పొడవు 362 pm. సాంద్రత $8.92 \text{ గ్రా.సెం.మి}^{-3}$. ఆ యూనిట్ సెల్ ఏ రకమైనది?

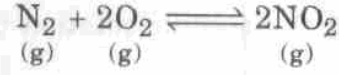
- (1) ప్రాథమిక (2) ఫలక కేంద్రిత
(3) అంతః కేంద్రిత (4) అంత్యమ కేంద్రిత

Rough Work



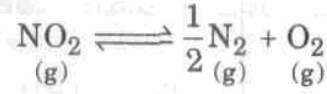
155. The equilibrium constant for the given reaction is 100

ఈ క్రింది చర్య యొక్క సమతాస్థితి స్థిరాంకము 100



What is the equilibrium constant for the reaction given below :

ఈ క్రింది చర్య యొక్క సమతాస్థితి స్థిరాంకమును లెక్కించుము.



(1) 10

(2) 1

(3) 0.1

(4) 0.01

156. For a first order reaction at 27°C, the ratio of time required for 75% completion to

25% completion of reaction is :

27°C వద్ద ఒక ప్రథమ క్రమాంక చర్యలో 75% చర్య : 25% చర్యకు అవసరమగు సమయము

నిష్పత్తి = :

(1) 3.0

(2) 2.303

(3) 4.8

(4) 0.477

Rough Work



157. The concentration of an organic compound in chloroform is 6.15 g per 100 mL of solution. A portion of this solution in a 5 cm polarimeter tube causes an observed rotation of -1.2° . What is the specific rotation of the compound ?

క్లోరోఫామ్ ద్రావణంలో ఒక కార్బనిక సమ్మేళనము గాఢత 6.15 గ్రా/100 మి.లీ. ఈ ద్రావణంలోని కొంత భాగము 5 సెం.మీ పొడవు గల ధృవణ మాపక నాళికలో -1.2° భ్రమణమును చూపిస్తుంది. ఆ సమ్మేళనము విశిష్ట భ్రమణం ఎంత?

(1) $+12^\circ$

(2) -3.9°

(3) -39°

(4) $+61.5^\circ$

158. 20 ml of 0.1 M acetic acid is mixed with 50 ml of Potassium acetate. K_a of Acetic acid = 1.8×10^{-5} at 27°C . The concentration of Potassium acetate if pH of the mixture is 4.8 :

20 మి.లీ 0.1 M ఎసిటిక్ ఆమ్లమును 50 మి.లీ పొటాషియం ఎసిటేట్ కు కలిపినారు. ఎసిటిక్ ఆమ్ల K_a 27°C వద్ద 1.8×10^{-5} . ఈ మిశ్రమం pH 4.8 అయితే పొటాషియం ఎసిటేట్ గాఢత ఎంత?

(1) 0.1 M

(2) 0.04 M

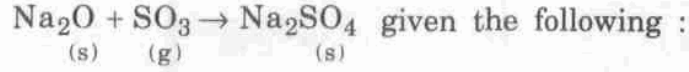
(3) 0.4 M

(4) 0.02 M

Rough Work

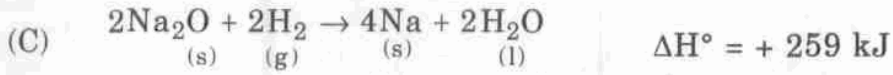
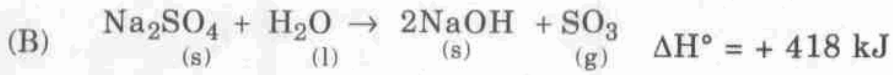
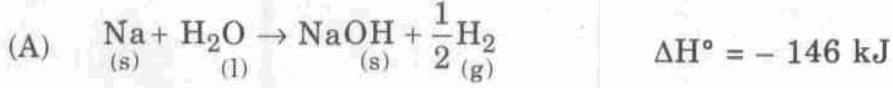


159. Calculate ΔH° for the reaction :



క్రింద ఇవ్వబడిన వానితో $\text{Na}_2\text{O}_{(s)} + \text{SO}_{3(g)} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_{4(s)}$ చర్య యొక్క ΔH° విలువను

లెక్కించుము :



(1) + 823 kJ (2) - 581 kJ

(3) - 435 kJ (4) + 531 kJ

160. Which one of the following is most effective in causing the coagulation of an As_2S_3 sol ?

As_2S_3 సోల్‌ను స్పందనం జరుపుటలో క్రింది వానిలో ఏది అత్యంత ప్రభావకామకమైనది?



Rough Work