AP Ed.CET - 2017

CHEMISTRY (101-150)

SET-II

101) When an electron revolves I a stationary orbit
ఎలక్ట్రాన్స్ ఒక స్థిరకక్ష్యలలో తిరుగుతున్నప్పుడుల

1) No change in energy
శక్తి మార్పు వుండదు

2) In crase energy
శక్తి పెరుగును

3) Attains stability
స్థిరత్వాన్ని పొందును

4) Does not gain kinetic energy
అవి గతిజశక్తిని పొందవు

102) The number of σ and π bonds between two carbon atoms in Cac_2 is
Cac_2 రెండు కార్బన్ పరమాణువుల మధ్య ఉండే σ మరియు π బంధాల సంఖ్య

1) Three σ bonds and no π bonds
మూడు σ బంధాలు మరియు π బంధాలు తీవు

2) Two π bonds and no σ bond
రెండు π బంధాలు మరియు ఒక σ బంధము

3) Two σ bonds and no π bond
రెండు σ బంధాలు మరియు ఒక π బంధము

4) One π bonds and no σ bond
ఒక π బంధము మరియు ఒక σ బంధము

103) Number of unpaired electrons in CO molecule is
CO అణువునందు గల జతకూడని ఎలక్ట్రాన్‌ల సంఖ్య

1) Zero
సున్న

2) One
ఒకటి

3) Two
రెండు

4) Three
మూడు

104) The existence of large number of organic compounds is because of
అధిక సంఖ్యలో కర్బన సమ్మేళనాలు ఉండుటకు గల కారణము

1) Un paired electrons of carbon
కార్బన్ యొక్క జతగూడని ఎలక్ట్రాన్

2) Tendency of carbon to catenate
కార్బన్ కాటినేషన్ ప్రవృత్తి వలన

3) Hybradisation of carbon
కార్బన్ యొక్క సంకరీకరణము

4) None of the above
పైవి ఏదీ కాదు

105) Aluminum bears a diagonal relationship with
అల్యూమినియం ……….. తో కర్ణ సంబంధము కలిగి ఉండును

1) B
2) C
3) Si
4) Be

106) Boron compounds behave as lewis acids because of their
బోరాన్ సమ్మేళనాలు లూయిస్& ఆమ్లాలుగా ప్రవర్తించుటకు గల కారణము

1) Acidic nature
ఆమ్ల స్వభావాలు

2) Covalent nature
సమయోజ నీయ స్వభావము

3) Electron deficient character
ఎలక్ట్రాన్ కొరత గుణము

4) Ionising property
అయనీకరణ ధర్మము

107) Which of the following compound is not used as fertilizer
వాటర్ గ్యాస్ ………………యొక్క మిశ్రమము

1) $(NH_4)_2 SO_4$ 2) $H_2N CONH_2$

3) $CaSO_4$ 4) $Ca_3 (PO_4)_2$

108) Bleaching action of CWorine is due to
క్లోరిన్ యొక్క నిరంజ కరణము ……………………… వలన

1) Oxidation
ఆక్సీకరణము

2) Reduction
క్షయకరణము

3) Hydrolysis
జలవిశ్లేషణ

4) Decomposition
విఘటనము

109) $[Fe(CN)_5(CO)^{3-}$IUPAC name is
$[Fe(CN)_5(CO)^{3-}$ యొక్క IUPAC నామము.

1) Penta cyano carbonyl ferrate (II)
పెంటా సైనో కార్బొనైల్ ఫెర్రేట్ (II)

2) Carbonyl pentacyanido ferrrate (II)
కార్బొనైట్ పెంటా సైనితో ఫెర్రేట్ (II)

3) Penta cyano carbonyl Iron (III)
పెంటాసైనో కార్బొనైల్ ఐరన్ (III)

4) Carbonyl penta cyano Iron (III)
కార్బొనైల్ పెంటాసైనో ఐరన్ (III)

110) Gold can exhibit the oxidation states
బంగారము ప్రదర్శించు గల ఆక్సీకరణ స్థితులు

1) +1 & +2 2) +2 & +3

3) +1 &+3 4) +2 & +4

111) The colour of $[(Ti\ (H2\ O)6]^{3+}$ *is due to*
$[(Ti\ (H2\ O)6]^{3+}$ S యొక్క రంగుకు గల కారణము

1) Transfer of electron from one to another atom of titatnium
ఒక టైటానియం పరమాణువు నుండి మరొకదానికి ఎలక్ట్రానిక్ మార్పిడి

2) Presence of water molecules
నీటి అణువులు ఉండుట

3) d-d transition
d-d పరివర్తనము

4) Intermolecular vibration
అణు అంతర కంపనము

112) Lanthanides form complex with
లాంథనైదులు ……………………తో సమ్మేళనాలు పర్వరచును.

1) Chelating agents
కీలేటింగ్ కారకాలు

2) Monoderitate ligands
ఏకవాక్షలైగాండ్లు

3) Bideritate ligands
ద్విగవాబ్ లైగాండులు

4) Simple anions
సాధారణ అయాన్లు

113) Which of the two have almostsimilar size
క్రింది వాటిలో వేటికి దాదాపు ఒకే పరిమాణము ఉండును.

1) 22^{Ti}& 40^{Zr} 2) 41^{Nb}&73^{Ta}
3) 39^{Y}& $5T^{La}$ 4) 20^{Ca}& 77^{Ir}

114) The process of removing gangue particles by washing in a current of water is called
నీటి ప్రవాహములో గాంగ కణాలను శుభ్రవము చేయు విధానము.

1) Levigation
లెవిగేషన్

2) Liquation
లిక్వేషన్

3) Leachign
లీచింగ్

4) Cupellation
లకుపెల్లేషన్

115) Slag is a product of
లోహములము అనునది .... యొక్క ఉత్పత్తి

1) Fluex and coke
ద్రవకారి మరియు కోక్

2) Coke and metal oxide
కోక్ మరియు లోహఆక్సైడ్

3) Flux and Impurities
ద్రృవికారి మరియు వృత్యాలు

4) Metal and flux
లోహము మరియు ద్రవకారి

116) Primary valency denotes
ప్రాథమిక సమయోజనీయత తెలుపునది.

1) Oxidation number
ఆక్సీకరణ సంఖ్య

2) Number of ligands
లైగాండ్ల సంఖ్య

3) Co-ordination numbers
సమన్వయ సంఖ్య

4) Effective atomic numbers
ప్రభావిక పరమామ సంఖ్య

117) IUPAC name of the compound K_3 [Fe(CN)$_6$] is K_3 [‘e(CN)$_6$] K_3 (Fe(CN)$_6$
K_3 [Fe(CN)$_6$] అను సమ్మేళనము యొక్క IUPAC నామము

1) Potassium ferrowanide
పొటాషియం ఫెర్రోసైనైడ్

2) Potassium ferricyanible
పొటాషియం ఫెర్రీసైనైడ్

3) Potassium hexacyano ferrate (II)
పొటాషియం హెక్సాసైనో ఫెర్రోట్ (II)

4) Potassium hexacyano ferrate (III)
పొటాషియం హెక్సాసైనో ఫెర్రేట్ (III)

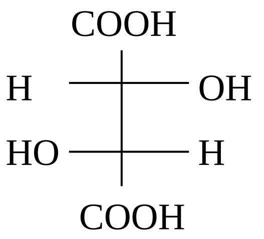
118) The number of Isomers possible for square planar complex K_2 [pdclBr$_2$ (SCN)] is K_2 [pdclBr$_2$ (SCN)] సమతల సమ్మేళనములో సార్వపదే అనురూపకాల సంఖ్య.

1) 6
2) 2
3) 5
4) 4

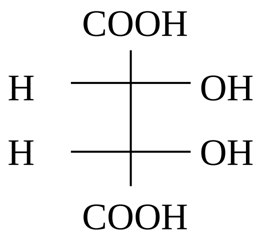
119) Which of the following does not show tautomerison?
క్రింది వాటిలో ఏది టాటామోరిస్ము ప్రదర్శించదు.

1) $C_6H_5COCH_3$
2) CH_3CHO
3) CH_3COCH_3
4) $C_6H_5COC(CH_3)_3$

120) The two isomers given below are
క్రింద ఇవ్వబడిన రెండు అనురూపకాలు



&



1) Enantiomers
ఎనాన్సియోమర్‌లు

2) Diastereomers
ధయాస్టీరియోమర్లు

3) Mesomers
మీసోమర్లు

4) Homers
హోమోమర్లు

121) In H_2C=CH-Br Bromine gas low reactivity because
H_2C = CH-Br నందు బ్రోమికకు తక్కువ చర్యాశీలతకు గల కారణము

1) –m effect of Bromine
బ్రోమిన యొక్క –m ప్రభావము

2) More electro negativity of Bromine
బ్రోమిన్ యొక్క అధిక ఋణవిద్యుదాత్మకత

3) Partial double bond character between C-Br bond
C-Br మధ్య బంధముకు పాక్షికద్విబంధ స్వభారము

4) +m effect of Bromine

బ్రోమిన్‌యొక్క +m ప్రభావము

122) Which of the following is strongest acid.
క్రింది వాటిలో ఏది అత్యంత బలమైన ఆమ్లము

1) Acetic acid
అసిటిక్ ఆమ్లము

2) Chloro acetic acid
క్లొరో అసిటిక్ ఆమ్లము

3) Dichloro Acetic Acid
డైక్లోరో అసిటిక్ ఆ్లమము

4) Trichlroacetic acid
ట్రైక్లోరో అసిటిక్ ఆమ్లము

123) In the reaction

$$H_3C\text{-}C\equiv C\text{-}CH_3 \xrightarrow[\text{(ii) } H_2O/zn]{\text{(i) } x} H_3C\text{-}\overset{O}{\overset{\|}{C}}\text{-}\overset{O}{\overset{\|}{C}}\text{-}CH_3$$

where ‘x’ is

$$H_3C\text{-}C\equiv C\text{-}CH_3 \xrightarrow[\text{(ii) } H_2O/zn]{\text{(i) } x} H_3C\text{-}\overset{O}{\overset{\|}{C}}\text{-}\overset{O}{\overset{\|}{C}}\text{-}CH_3$$

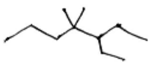
అను చర్యలో ‘x’ అనునది.

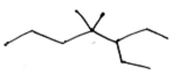
1) HNO_3

2) O_2

3) O_3

4) KMnO4

124) The IUPAC name of  is

 నక గల IUPAC నామము

1) 3-ethyl -4, 4 – dimethyl hyptane
3–ఇథైల్–4, 4– డైమిథైల్ హెప్టేన్

2) 1, 1- Diethyl -2, 2- dimethyl heptanes
1, 1– డైఇథైల్ –2, 2–డైమిథైల్ హెప్టేన్

3) 2- chloro butane
4, 4–డైమిథైల్ –5, 5–డై ఇథైల్ పెంటేన్

4) 5, 5- Diethyl -4, 4- dimethyl pentane
5, 5− డై ఇథైల్ −4, 4− డైమిథైల్ పెంటేన్

125) Which of the following bonds is more acidic
క్రింది బంధములలో ఏది అధిక ఆమ్లత్వమును కలిగియుండును.

```
     H   H
     |   |
1) H – C = C – H
```

```
     H   H
     |   |
2) H – C – C – H
     |   |
     H   H
```

3) $CH_3 – CH_2 – C \equiv C – H$

```
                      H
                      |
4) CH3 – C ≡ C – C – H
                      |
                      H
```

126) Aniline on acetylation followed by bromination and subsequent hydrolysis gives.
అనిలీన్‌ను అసిటైలేషన్ చేసి తదుపరి బ్రోమినేషన్ మరియు తర్వాత
జలవిశ్లేణజరిపిన ఇచ్చినది.

1) *m*-Bromo Aniline
m−బ్రోమో అనిలీను

2) O. Bromoaniline
O బ్రోమో అనిలీను

3) p-bromoaniline
p-బ్రోమో అనిలీను

4) 2 & 3 both
2 & 3 రెండు

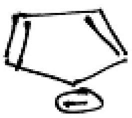
127) Benzene reacts with n-propyl ehloride in ten presence of Anhydrous $Alcl_3$ to give _______ predominant compound.
బెంజీన్‌ను అనాంర్ధ $Alcl_3$సమక్షములో ప్రోపైల్ క్లోరైడు చర్య చరిపినప్పుడు
ప్రధానంగా ఏర్పడు సమ్మేళనము.

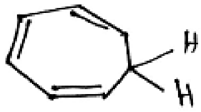
1) n-propyl benzene
n-ప్రొపైల్ బెంజీను

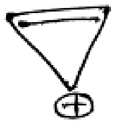
2) Isopropylbenzene
ఇసోప్రొపైల్ బెంజీను

3) 3-Propyl chlorobenzene 4) Chlorobenzene
3–ప్రోపైల్ క్లోరోబెంజీను క్లోరో బెంజీను

128) Which of the following is not having aromatic character
క్రింది వాటిలో ఏది ఆరోమాటిస్వభావాన్ని కలిగిలేదు.

1) 

2) 

3) 

4)

129) When RCOCL and $Alcl_3$ one used in fried crafts reaction the electrophile is
పీనాల్ సైక్లొహెక్సనాల్ కంటె అధిక ఆమ్లత్వము కలిగి వుండును….. వలన

1) RCOCL 2) RCO
3) $R^{(+)}$
4) None of the above

130) Ethylene reacts with Bayer's reagent to give.
బేయర్స్ కారకముతో ఇది లీన్ చర్యనొంది ఇచ్చినది.

1) Ethylene Glycol 2) Ethyl alcohol
ఇదిలీన్ గ్లైకాత్ ఇథైల్ ఆల్కహాలు

3) Ethane 4) Acetylene
ఈథేన్ అసిటిలీను

131) The cyano hydrine of acompound 'x' on hydrolysis gives lactic Acid. Then 'x' is
అను సమ్మేళనము యొక్క సైనోహైడ్రిన్‌ను జల విశ్లేషణ గావించిన లాక్టిక్
ఆమ్లమును ఇచ్చును. అప్పుడు 'x' అనునది

1) HCHO 2) CH_3-CO-CH_3

3) CH_3 CHO 4) CH_3-CO-CHO

132) Iso cyaride test is used for the detection of
ఐసోసైనైడు పరీక్షను .... ను కనుగొనుటకు ఉపయోగించుదురు.

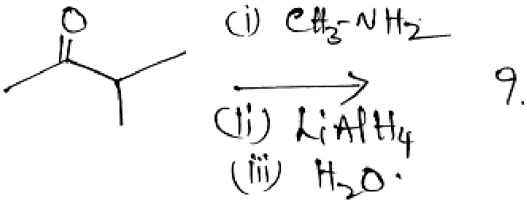
1) Primary Alcohol
ప్రాథమిక ఆల్కహాలు

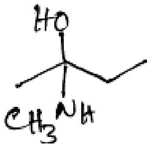
2) Primary amines
ప్రాథమిక అమైన్

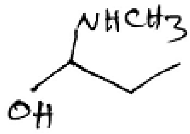
3) Secondary Amine
ద్వితీయ అమైన్

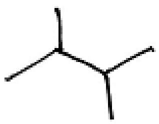
4) Secondary alcohol
ద్వితీయ అల్కహాలు

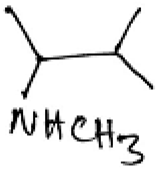
133) The major organic compound formed in is ten following reaction
క్రింది చర్య అధికముగా ఏర్పడే కర్బనసమ్మేళనము



1) 

2) 

3) 

4) 

134) Predict ten correct order of reactivity of ten following compounds
క్రింది సమ్మేళనాల యొక్క సరియైన చర్యాశీలత క్రమమును గుర్తించుము.

1) Benzee > Pyrrole > thiophene > Furan
బెంజీను > ఫిర్రోల్ > ఫూరాన్ > పిర్రోల్

2) Benzene > Thiophene > Furan > Pyrrole
బెంజీను > థయోఫీన > ఫూరాన్ > పిర్రోల్

3) Pyrrole > Furan > Thipohene > Benzene
పిర్రోల్ > ఫ్యూరాన్ > థయోఫీను > బెంజీను

4) Benzene > Furan > Thipohene > Pyrrol

బెంజీను > ఫ్యూరా > థయోఫీన్ > పిర్రోలు

135) Tollens test is given by
టోలెన్స్ పరీక్షను ఇచ్చినది.

1) All can bohydrates
డీహైడ్రోజనీకరణము

2) Non-reducing sugars
క్షయీ కరింపని చక్కరలు

3) Reducing sugars
క్షయికరణ చక్కెరలు

4) Polysaccharides
పాలిశాఖరైడులు

136) The enzyme that is used to conreof sucrose into glucose and fructose
సూక్రోజ్ నుండి గ్లూకోజ్ మరియు ఫ్రక్టోజ్ ఏర్పడే చర్యలో ఉపయోంచే ఎంజైమ్ ఏది
.

1) Gymase
జైమేజ్

2) Investase
ఇన్వర్టేజ్

3) nfhspx
లిపేజ్

4) Amidase
అమిదేజ్

137) Carbohydrates are
కార్బోహైడ్రేట్లు అనునవి

1) Poly hydroxyl Acids
పాలీహైడ్రాక్సీ అమైనులు

2) Poly hydroxyl Amines
పోలి హైడ్రాక్సీ అమైనులు

3) Poly hydroxyl Aldehydes or ketones
పోలి హైడ్రాక్సీ ఆల్డిహైడులు లేదా కీటోనులు

4) Di or tri hydroxyl alchudes or ketones
డై లేదా ట్రై హైడ్రాక్సీ ఆల్డిహైడులు లేదా కీటోనులు

138) At ten iso electric point aminoacids have
సమ విద్యుత్ స్థానము అమినో ఆమ్లాలు – అందును

1) High mobility
అధిక చలనము

2) High electric conductivity
అధిక విద్యుత్ వాహకత

3) High solubility

4) Equal Acid-base ionization

అధిక ద్రావణీయత | ఆమ్ల-క్షార అయనీకరణము సమానము

139) According to ten simple kinetic theory PV is equal to
సామాన్య గతిక సిద్ధాంతానుసారము PV అనునది ……..కు సమానము.

1) $1/3 \ mnv^2$ | 2) $1/2 \ mnv^2$

3) $3/2 \ mv^2$ | 4) $1/2 \ mv^2$

140) The Jonle – Thomason expansion of an ideal gas
ఒక ఆదర్శ వాయువు యొక్క జౌల్ థామ్సన్ వ్యాకోచము

1) An isobaric process
ఒక సమపీడన ప్రక్రియ

2) An Isothermal process
ఒక సమోష్ణ ప్రక్రియ

3) An Isoenthalpic process
ఒక సమ ఎంథాల్పీప్రక్రియ

4) None
ఏదీకాదు

141) With in crease in temperature the fludility of liquids
ఉష్ణోగ్రత పెరిగే కొద్ది ద్రవము యొక్క ద్రవత్వము

1) Decease
తగ్గును

2) Increase
పెరుగును

3) Remain constant
స్థిరంగా ఉండును

4) May increase or decrease
పెరగవచ్చు లేదా తగ్గవచ్చు

142) Ionic solids are characterized by -
ఘన అయోనిక పదార్థాలు – లక్షణాలతో గుర్తిస్తారు

1) Good conductivity in solid state

ఘన స్థితిలో మంచివాహకము

2) High vapour pressure
అధిక భాష్పపీడనము

3) Low melting point
అల్పద్రవీభవన స్థానము

4) Solubility in pilarsolvents
ధృతీయ ద్రావణీలోకరుగు

143) In *cscl* structure, each cs^+ ion is surrounded by
cscl నిర్మాణములో, ప్రతి cs^+ అయాన్ …………చే చుట్టబడి వుండును.

1) 4 $\overline{cl}$ ions
4 $\overline{cl}$ అయాన్‌లు

2) 6 $\overline{cl}$ ions
6 $\overline{cl}$ అయాన్‌లు

3) 8 $\overline{cl}$ ions
8 $\overline{cl}$ అయాన్‌లు

4) 12 $\overline{cl}$ ions
12 $\overline{cl}$ అయాన్‌లు

144) Schottky defect causes
షాట్కీ లోపము వలన కలుగునది

1) Increase in ten density of solid
ఘనపదార్థము యొక్క సాంద్రత పెరుగును

2) Decrease in ten density of solids
ఘనపదార్థము యొక్క సాంద్రత తగ్గును

3) No change is ten density of solids
ఘనపదార్థము యొక్క సాంద్రతలో మార్పులేదు

4) Decrease in ten conductivity of solids
ఘనపదార్థము యొక్క వాహకత తగ్గును

145) Which of ten following solution will have the lowest vapour pressure
క్రింది ద్రావణాలలో దేనికి అత్యల్పభాష్పపీడనము ఉండును .

1) 0.1m glucose
0. 1 మో. గ్లూకోజు

2) 0.1m Nacl
0. 1 మో. Nacl

3) 0.1m $Bacl_2$
0. 1 మో. $Bacl_2$

4) 0.1 m Al_2 $(So_4)3$
0. 1 మో. Al_2 $(So_4)3$

146) IN ten electro osmosis
విద్యుత్ ద్రవాభిసరణలో

1) Particles move but liquidrests
కణాలు కదులను కాని ద్రవము నిలడగా ఉండును

2) Liquid moves and particle rest
ద్రవము కదులును మరియు కణాలు నిలకడగా ఉండును

3) Only pontictes move
కణాలు మాత్రమే కదులును

4) None of ten above
పైవేది కాదు

147) in Brownian movement, the path followed by particle is
బ్రౌనియన్ చలనములో, కణము అను సరించుమార్గము

1) Linear
రేఖీయము

2) Zig-zag
వక్రమార్గము

3) Cirular
వృత్తాకార

4) Curved

వంపు మార్గము

148) Which of ten following aqueous solution has ten low boiling point.
గాఢత ప్రమాణము ఉష్ణోగ్రత నుండి స్వతంత్రముగా ఉండుట

1) 0.01 m Nacl
0. 01 మో. Nacl

2) 0.02m Hcl
0. 02 మో. Hcl

3) 0.15m C_2H_5OH
0. 15 మో. C_2H_5OH

4) 0.005m KBr
0. 005 మో KBr

149) it ten rate for ten chemical reaction is expressed as rate = K [A] $[B]^n$ then
రసాయనిక చర్య యొక్క వేగాన్ని K [A] $[B]^n$ తో చెప్పినప్పుడు

1) Order of reaction is one
చర్యయొక్క క్రమము ఒకటి

2) Order of reaction is ‘n’
చర్యయొక్క క్రమము ‘n’

3) Order of reaction is ‘1+n’
చర్యయొక్క క్రమము ‘1+n’

4) Order of reaction is ‘1-n’
చర్యయొక్క క్రమము ‘1-n’

150) Thermodynamics is concerned with
ఉష్ణగతిక శాస్త్రము ………….కి సంబంధించినది

1) Total energy of a system
వ్యవస్థయొక్క మొత్తము శక్తి

2) Energy changes in a system
వ్యవస్థయొక్క శక్తి మార్పు

3) Rate of a chemical change

రసాయనిక మార్పుయొక్క వేగము

4) Mass changes in nuclear reactions
కేంద్రక చర్యలలో ద్రవ్యరాశి మార్పు