

SECTION—III : CHEMISTRY

91. The pH of blood is in between

రక్తము యొక్క pH విలువ ఏ రెండు విలువల మధ్య ఉండును?

(1) 7-8

(2) 6-7

(3) 4-5

(4) 13-14

92. Match the following :

ఈ క్రింది వాటిని జతపర్చుము:

a. Caustic soda

కాస్టిక్ సోడా

(i) NaHCO_3

b. Baking soda

బేకింగ్ సోడా

(ii) $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

c. Gypsum

జిప్సమ్

(iii) $\text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$

d. Plaster of paris

ప్లాస్టర్ ఆఫ్ పారిస్

(iv) NaOH

(1) a b c d
(i) (ii) (iii) (iv)

(2) a b c d
(i) (iv) (iii) (ii)

(3) a b c d
(iv) (i) (iii) (ii)

(4) a b c d
(iv) (i) (ii) (iii)

93. $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{NH}_3 \rightarrow \text{X} + \text{NaHCO}_3$. The X may be

$\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{NH}_3 \rightarrow \text{X} + \text{NaHCO}_3$ ఈ చర్యలో X ఏ పదార్థము అవ్వవచ్చును?

(1) NH_4HCO_3

(2) NH_4OH

(3) NH_4Cl

(4) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$

SPACE FOR ROUGH WORK / ఎత్తువనికి కేటాయించబడిన స్థలము

94. The maximum number of orbitals accommodated in a sub-shell with the angular momentum quantum number l is

కోణీయ ద్రవ్యసాగ క్వాంటమ్ సంఖ్య l గా గల ఉపస్థాయిలో ఉంచగల ఆర్బిటాల్ల సంఖ్య

- (1) $l+1$ (2) $4l+2$ (3) $2l+1$ (4) $l(l+1)$

95. As per Moeller chart, the correct ascending order of energy in the following atomic orbitals is

మూయిలర్ నటం ప్రకారము ఈ క్రింది పరమాణు ఆర్బిటాల్స్ శక్తిలో ఖచ్చితమైన ఆరోహణ క్రమము (పరిగే క్రమము)

- (1) $3p < 3d < 4s < 4p$ (2) $3p < 4s < 3d < 4p$
(3) $3d < 3p < 4s < 4p$ (4) $3p < 3d < 4p < 4s$

96. The wavelength of visible light is in between

దృశ్యపర కాంతి యొక్క తరంగ దైర్ఘ్యము ఏ విలువల మధ్య ఉండును?

- (1) 100 nm-300 nm (2) 400 nm-700 nm
(3) 700 nm-900 nm (4) 800 nm-1000 nm

97. Which of the following elements constitute a Dobereiner's triad?

ఈ క్రింది మూలకాలలో ఏవి డాబెరినర్ త్రికమును సూచించును?

- (1) Li, Na, K (2) Na, K, Al (3) C, O, F (4) He, H, C

98. The formula of compound formed between the element X of IIA group and another element Y of VIIA group is

X అనే IIA గ్రూప్ మూలకము మరియు Y అనే VIIA గ్రూప్ మూలకముల చేత ఏర్పడే సమ్మేళనము యొక్క ఫార్ములా

- (1) XY (2) XY₃ (3) X₂Y (4) XY₂

99. Which group elements have the outer electronic configuration as ns^2np^3 ?

ఏ గ్రూప్ మూలకాలకు బాహ్యస్థాయి ఎలక్ట్రాను విన్యాసము ns^2np^3 గా ఉంటుంది?

- (1) VA (2) IVA (3) IIA (4) IIIA

SPACE FOR ROUGH WORK / చిత్తుపనికి కేటాయించబడిన స్థలము

100. Which of the following element has largest atomic size?

ఈ క్రింది మూలకాలలో దేనికి అధిక పరమాణు పైజా ఉంటుంది?

- (1) Be (2) Mg (3) Ca (4) Ba

101. The correct order of ionization energy in the following element is

ఈ క్రింది మూలకాలకు ఖచ్చితమైన అయనీకరణ శక్తుల క్రమము

- (1) $F > C > O$ (2) $F > O > C$ (3) $O > F > C$ (4) $C > F > O$

102. The ionic bond is formed easily between which ions?

నితాంబ అయానుల మధ్య అయానిక బంధం తేలికగా ఏర్పడుతుంది?

- (1) Larger size cation and smaller size anion
అధిక పైజా కలిగిన కాటయాన్ మరియు తక్కువ పైజా ఉన్న యానయాన్
- (2) Larger size cation and larger size anion
అధిక పైజా ఉన్న కాటయాన్ మరియు అధిక పైజా ఉన్న యానయాన్
- (3) Smaller size cation and smaller size anion
తక్కువ పైజా ఉన్న కాటయాన్ మరియు తక్కువ పైజా ఉన్న యానయాన్
- (4) Smaller size cation and larger size anion
తక్కువ పైజా ఉన్న కాటయాన్ మరియు ఎక్కువ పైజా ఉన్న యానయాన్

103. The number of lone pair of electrons in CH_4 molecule is

CH_4 అణువులో ఉండే ఒంటరి జంట ఎలక్ట్రాను సంఖ్య

- (1) zero (2) 1 (3) 2 (4) 4

104. The bond angle in H_2O molecule is

నీటి (H_2O) అణువులో ఉండే బంధకోణము

- (1) $107^\circ 48'$ (2) 180° (3) $109^\circ 28'$ (4) $104^\circ 31'$

105. The molecule that contains only sigma bonds in the following is

ఈ క్రింది అణువుల్లో ఏది సిగ్మా బంధములలో మాత్రమే కలిగి ఉంటుంది?

- (1) C_2H_4 (2) O_2 (3) N_2 (4) NH_3

SPACE FOR ROUGH WORK / చిత్తుపనికే కేటాయించబడిన స్థలము

106. The type of hybridization in C_2H_4 molecule is

C_2H_4 అణువులో జరిగే సంకరీకరణము ఏది

- (1) sp (2) sp^2 (3) sp^3 (4) sp^3d

107. The low reactivity metal in the following is

ఈ క్రింది వాటిలో ఏది తక్కువ చర్యాశీలత కలిగిన లోహము

- (1) Au (2) Mg (3) Zn (4) Cu

108. $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$. This reaction is an example for

$CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$ అను చర్య చేనికి ఉదాహరణ?

- (1) smelting (2) calcination
స్మెల్టింగ్ భిన్నీకరణము
(3) reduction (4) roasting
క్షయకరణము తగ్గడము

109. Ag_2S is dissolved in KCN solution to get

Ag_2S ని KCN ద్రావణములో కరించగా ఏ వదార్థములు ఏర్పడును?

- (1) AgCN (2) $Ag(CN)_2$ (3) Ag_3SCN (4) KNC

110. Which of the following is an unsaturated hydrocarbon?

ఈ క్రింది వాటిలో ఏది అసంతృప్త హైడ్రోకార్బన్?

- (1) CH_4 (2) C_2H_2 (3) C_3H_8 (4) C_2H_6

111. Successive compounds in a homologous series possess a difference of

సమజాత శ్రేణిలో రెండు పరుస నమ్మేళనాల మధ్య ఉండే భేదము

- (1) $(-CH)$ unit (2) $(-CH_2)$ unit
 $(-CH)$ యూనిట్ $(-CH_2)$ యూనిట్
(3) $(-CH_3)$ unit (4) $(-C_2H_2)$ unit
 $(-CH_3)$ యూనిట్ $(-C_2H_2)$ యూనిట్

SPACE FOR ROUGH WORK / చిత్తుచదివే శీటయింపబడిన స్థలము

112. The IUPAC name of the compound $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{C}\equiv\text{CH}$ is

$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{C}\equiv\text{CH}$ అను నమ్మకము యొక్క IUPAC నామము

(1) but-3-ene-1-yne

బ్యూట్-3-ఈన్-1-ఇన్

(2) but-1,2-ene-3,4-yne

బ్యూట్-1, 2-ఈన్-3,4 ఇన్

(3) but-4-yne-1-ene

బ్యూట్-4-ఇన్-1-ఈన్

(4) but-3,4-ene-1,2-yne

బ్యూట్-3, 4-ఈన్-1,2 ఇన్

113. Ethanol on heating with acidified KMnO_4 to form ethanal and acetic acid. This reaction is an example of

ఇథనాల్ ఆమ్లీకృత KMnO_4 లో చర్మ జరిపి ఇథనాల్ మరియు ఎసిట్ ఆమ్లమును ఏర్పరుచును. ఈ చర్మ చేనికి ఉదాహరణ?

(1) addition reaction

సంకలన చర్మ

(2) substitution reaction

ప్రతిక్షేపణ చర్మ

(3) reduction reaction

క్షయకరణ చర్మ

(4) oxidation reaction

ఆక్సీకరణ చర్మ

114. 5-8% solution of acetic acid in water is called as

సిటిల్ 5-8% ఎసిట్ ఆమ్ల ద్రావణము ఉన్నదో దానిని ఏమంటారు?

(1) vinegar

వినిగర్

(2) formalin

ఫార్మలిన్

(3) gasohol

గ్యాసోహాల్

(4) cough syrup

దగ్గు పండు

115. The general formula of ketones is

కీటోనుల యొక్క సాధారణ ఫార్ములా

(1) $\text{R}-\text{O}-\text{R}$

(2) $\text{R}-\text{CO}-\text{R}$

(3) $\text{R}-\text{COOR}$

(4) $\text{R}-\text{CHO}$

116. The chemical formula of bleaching powder is

బ్లీచింగ్ పౌడర్ యొక్క రసాయన ఫార్ములా

(1) CaOCl_2

(2) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

(3) CaO

(4) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$

SPACE FOR ROUGH WORK / ఏర్పాటుచేసిన కేటాయింపులదిన స్థలము

117. $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgCl} \downarrow + \text{NaNO}_3$ is an example for
 $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgCl} \downarrow + \text{NaNO}_3$ అను చర్య చేనికి ఉదాహరణ?

- | | |
|--|---|
| (1) chemical combination
రసాయన సంయోగము | (2) chemical decomposition
రసాయన వియోగము |
| (3) displacement reaction
రసాయన స్థానభ్రంశం | (4) double displacement reaction
రసాయన ద్విస్థాన వియోగము |

118. The spoilage of food can be prevented by adding preservatives like
 ఆహారం పాడవకుండా ఉంచడానికి దానికి ఏమి కలుపుతారు?

- | | |
|--|---|
| (1) vitamin C only
విటమిన్ C మాత్రమే | (2) vitamin E only
విటమిన్ E మాత్రమే |
| (3) vitamin C and vitamin E
విటమిన్ C మరియు విటమిన్ E | (4) vitamin D only
విటమిన్ D మాత్రమే |

119. $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \rightarrow x\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + y\text{CO}_2$. In this balanced equation the x, y values respectively are
 $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \rightarrow x\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + y\text{CO}_2$ అను రుచ్య సమీకరణములో x, y విలువలు వరుసగా

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

120. Which of the following solutions converts blue litmus paper to red?
 ఈ క్రింది వాటిలో ఏ ద్రావణము నీలి రంగు లిట్మస్ పత్రాన్ని ఎర్రగా మార్చును?

- | | | | |
|---------|---------|----------|------------------------------|
| (1) HCl | (2) KOH | (3) NaOH | (4) Na_2CO_3 |
|---------|---------|----------|------------------------------|

SPACE FOR ROUGH WORK / ఎత్తువనికి కేటాయించబడిన స్థలము