

Some Basic Concepts of chemistry

Set 3

Q101. 1 मोल Ca(OH)_2 का द्रव्यमान है –

- a) 56 g
- b) 74 g
- c) 80 g
- d) 100 g

उत्तर: b) 74 g

Q102. 0.5 मोल H_2SO_4 का द्रव्यमान होगा –

- a) 24.5 g
- b) 49 g
- c) 98 g
- d) 36 g

उत्तर: b) 49 g

Q103. 22.4 L NH_3 (STP पर) में अणुओं की संख्या होगी –

- a) 3.011×10^{23}
- b) 6.022×10^{23}
- c) 1.204×10^{24}
- d) 9.033×10^{23}

उत्तर: b) 6.022×10^{23}

Q104. 1 मोल H_2O_2 में कितने ऑक्सीजन परमाणु होंगे?

- a) 6.022×10^{23}
- b) 1.204×10^{24}
- c) $2 \times 6.022 \times 10^{23}$
- d) 3.011×10^{23}

उत्तर: b) 1.204×10^{24}

Q105. 1 मोल $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ में कुल कितने ऑक्सीजन परमाणु होंगे?

- a) $12 \times 6.022 \times 10^{23}$
- b) 6.022×10^{23}
- c) $3 \times 6.022 \times 10^{23}$
- d) 18×10^{23}

उत्तर: a) $12 \times 6.022 \times 10^{23}$

Q106. 1 मोल CH_4 में कितने हाइड्रोजन परमाणु होंगे?

a) 6.022×10^{23}

b) 1.204×10^{24}

c) 2.408×10^{24}

d) 9.033×10^{23}

उत्तर: c) 2.408×10^{24}

Q107. 1 मोल HCl में कितने Cl परमाणु होंगे?

a) 6.022×10^{23}

b) 3.011×10^{23}

c) 1.204×10^{24}

d) $2 \times 6.022 \times 10^{23}$

उत्तर: a) 6.022×10^{23}

Q108. 12 g C में कितने मोल होंगे?

a) 0.5 mol

b) 1 mol

c) 2 mol

d) 3 mol

उत्तर: b) 1 mol

Q109. 1 मोल O_2 में कितने परमाणु होंगे?

a) 6.022×10^{23}

b) 1.204×10^{24}

c) 3.011×10^{23}

d) 2.408×10^{24}

उत्तर: b) 1.204×10^{24}

Q110. 22.4 L H_2 गैस (STP पर) का द्रव्यमान है –

a) 1 g

b) 2 g

c) 4 g

d) 8 g

उत्तर: b) 2 g

Q111. 1 मोल CH_4 में कुल परमाणुओं की संख्या है –

a) 6.022×10^{23}

b) 1.204×10^{24}

c) 2.408×10^{24}

d) 1.806×10^{24}

उत्तर: c) 2.408×10^{24}

Q112. 0.25 मोल NaOH में अणुओं की संख्या है –

a) 3.011×10^{23}

b) 6.022×10^{23}

c) 1.505×10^{23}

d) 1.204×10^{24}

उत्तर: a) 3.011×10^{23}

Q113. 1 मोल H_2SO_4 में हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या है –

a) 1.204×10^{24}

b) 6.022×10^{23}

c) 3.011×10^{23}

d) $2 \times 6.022 \times 10^{23}$

उत्तर: d) $2 \times 6.022 \times 10^{23}$

Q114. 18 g H_2O में अणुओं की संख्या है –

a) 6.022×10^{23}

b) 3.011×10^{23}

c) 1.204×10^{24}

d) 9.033×10^{23}

उत्तर: a) 6.022×10^{23}

Q115. 1 मोल O_3 में कितने अणु होंगे?

a) 6.022×10^{23}

b) 3.011×10^{23}

c) 1.204×10^{24}

d) 9.033×10^{23}

उत्तर: a) 6.022×10^{23}

Q116. 1 मोल O_3 में कुल कितने परमाणु होंगे?

a) 6.022×10^{23}

b) 1.204×10^{24}

c) 1.806×10^{24}

d) 2.408×10^{24}

उत्तर: c) 1.806×10^{24}

Q117. 1 मोल CaCl_2 में कितने Cl परमाणु होंगे?

a) 6.022×10^{23}

b) 1.204×10^{24}

c) 3.011×10^{23}

d) 2.408×10^{24}

उत्तर: b) 1.204×10^{24}

Q118. 0.5 मोल CO_2 में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या होगी –

a) 3.011×10^{23}

b) 6.022×10^{23}

c) 1.204×10^{24}

d) 9.033×10^{23}

उत्तर: c) 1.204×10^{24}

Q119. 22.4 L SO_2 (STP पर) का द्रव्यमान है –

a) 32 g

b) 64 g

c) 44 g

d) 48 g

उत्तर: d) 64 g

Q120. 0.25 मोल SO_2 का द्रव्यमान होगा –

a) 8 g

b) 16 g

c) 32 g

d) 64 g

उत्तर: c) 16 g

Q121. 1 मोल CaCO_3 का द्रव्यमान है –

a) 50 g

b) 100 g

c) 74 g

d) 40 g

उत्तर: b) 100 g

Q122. 0.25 मोल H_2O में कितने अणु होंगे?

a) 1.505×10^{23}

b) 3.011×10^{23}

c) 6.022×10^{23}

d) 9.033×10^{23}

उत्तर: b) 3.011×10^{23}

Q123. 1 मोल HCl गैस (STP पर) का आयतन होगा –

a) 11.2 L

b) 22.4 L

c) 44.8 L

d) 33.6 L

उत्तर: b) 22.4 L

Q124. 0.5 मोल O_2 में कुल कितने परमाणु होंगे?

a) 3.011×10^{23}

b) 6.022×10^{23}

c) 1.204×10^{24}

d) 9.033×10^{23}

उत्तर: c) 1.204×10^{24}

Q125. 32 g O_2 में कितने अणु होंगे?

a) 6.022×10^{23}

b) 3.011×10^{23}

c) 1.204×10^{24}

d) 9.033×10^{23}

उत्तर: a) 6.022×10^{23}

Q126. 1 मोल $CaCl_2$ में कुल कितने परमाणु होंगे?

a) 6.022×10^{23}

b) 1.204×10^{24}

c) 1.806×10^{24}

d) 2.408×10^{24}

उत्तर: c) 1.806×10^{24}

Q127. 44 g CO_2 में कार्बन परमाणुओं की संख्या होगी –

a) 3.011×10^{23}

b) 6.022×10^{23}

c) 1.204×10^{24}

d) 9.033×10^{23}

उत्तर: b) 6.022×10^{23}

Q128. 2 मोल H_2O_2 में कुल कितने परमाणु होंगे?

a) 6.022×10^{23}

b) 1.204×10^{24}

c) 2.408×10^{24}

d) $4 \times 6.022 \times 10^{23}$

उत्तर: c) 2.408×10^{24}

Q129. 1 मोल CH_3OH में हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या है –

a) 6.022×10^{23}

b) 1.204×10^{24}

c) 2.408×10^{24}

d) $4 \times 6.022 \times 10^{23}$

उत्तर: c) 2.408×10^{24}

Q130. 0.25 मोल NH_3 में कुल कितने परमाणु होंगे?

a) 3.011×10^{23}

b) 6.022×10^{23}

c) 1.505×10^{23}

d) 1.505×10^{24}

उत्तर: d) 1.505×10^{24}

Q131. 22.4 L CO_2 (STP पर) में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या होगी –

a) 6.022×10^{23}

b) 1.204×10^{24}

c) $2 \times 6.022 \times 10^{23}$

d) $3 \times 6.022 \times 10^{23}$

उत्तर: b) 1.204×10^{24}

Q132. 0.5 मोल H_2SO_4 में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या होगी –

a) 1.204×10^{24}

b) 6.022×10^{23}

c) 2.408×10^{24}

d) 1.806×10^{24}

उत्तर: d) 1.806×10^{24}

Q133. 0.5 मोल CaCl_2 का द्रव्यमान होगा –

a) 27.5 g

b) 55.5 g

c) 111 g

d) 40 g

उत्तर: b) 55.5 g

Q134. 22.4 L H_2O_2 (STP पर) में अणुओं की संख्या है –

a) 6.022×10^{23}

b) 3.011×10^{23}

c) 1.204×10^{24}

d) 9.033×10^{23}

उत्तर: a) 6.022×10^{23}

Q135. 1 मोल N_2O_5 में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या है –

a) $2 \times 6.022 \times 10^{23}$

b) $3 \times 6.022 \times 10^{23}$

c) $5 \times 6.022 \times 10^{23}$

d) 1.204×10^{24}

उत्तर: c) $5 \times 6.022 \times 10^{23}$

Q136. 22.4 L Cl_2 गैस (STP पर) का द्रव्यमान है –

- a) 32 g
- b) 71 g
- c) 44 g
- d) 36.5 g

उत्तर: b) 71 g

Q137. 0.25 मोल SO_3 में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या होगी –

- a) 1.806×10^{23}
- b) $3 \times 6.022 \times 10^{23}$
- c) 4.5×10^{23}
- d) 1.204×10^{24}

उत्तर: a) 1.806×10^{23}

Q138. 1 मोल Al_2O_3 में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या है –

- a) $3 \times 6.022 \times 10^{23}$
- b) $2 \times 6.022 \times 10^{23}$
- c) 1.204×10^{24}
- d) 1.806×10^{24}

उत्तर: a) $3 \times 6.022 \times 10^{23}$

Q139. 1 मोल H_2O_2 में कुल परमाणुओं की संख्या है –

- a) 6.022×10^{23}
- b) 1.204×10^{24}
- c) 1.806×10^{24}
- d) 2.408×10^{24}

उत्तर: c) 1.806×10^{24}

Q140. 0.5 मोल CH_4 में हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या है –

- a) 1.204×10^{24}
- b) 6.022×10^{23}
- c) 3.011×10^{23}
- d) 9.033×10^{23}

उत्तर: a) 1.204×10^{24}

Q141. 22.4 L O_3 (STP पर) में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या होगी –

- a) 6.022×10^{23}
- b) 1.204×10^{24}
- c) 1.806×10^{24}
- d) 9.033×10^{23}

उत्तर: c) 1.806×10^{24}

Q142. 0.5 मोल HCl में Cl परमाणुओं की संख्या होगी –

a) 3.011×10^{23}

b) 6.022×10^{23}

c) 1.204×10^{24}

d) 9.033×10^{23}

उत्तर: a) 3.011×10^{23}

Q143. 1 मोल C_2H_6O में हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या होगी –

a) 6.022×10^{23}

b) 1.204×10^{24}

c) 1.806×10^{24}

d) $6 \times 6.022 \times 10^{23}$

उत्तर: d) $6 \times 6.022 \times 10^{23}$

Q144. 0.25 मोल $CaCO_3$ का द्रव्यमान होगा –

a) 25 g

b) 50 g

c) 74 g

d) 100 g

उत्तर: a) 25 g

Q145. 22.4 L H_2S गैस (STP पर) का द्रव्यमान है –

a) 17 g

b) 34 g

c) 36 g

d) 40 g

उत्तर: b) 34 g

Q146. 0.25 मोल H_2O_2 में कुल परमाणुओं की संख्या होगी –

a) 1.505×10^{23}

b) 3.011×10^{23}

c) 6.022×10^{23}

d) 4.515×10^{23}

उत्तर: d) 4.515×10^{23}

Q147. 1 मोल $Al_2(SO_4)_3$ में कुल ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या होगी –

a) 6.022×10^{23}

b) $3 \times 6.022 \times 10^{23}$

c) $12 \times 6.022 \times 10^{23}$

d) 1.806×10^{24}

उत्तर: c) $12 \times 6.022 \times 10^{23}$

Q148. 44 g CO₂ का STP पर आयतन है –

- a) 11.2 L
- b) 22.4 L
- c) 44.8 L
- d) 33.6 L

उत्तर: b) 22.4 L

Q149. 0.5 मोल SO₃ का द्रव्यमान होगा –

- a) 20 g
- b) 40 g
- c) 80 g
- d) 60 g

उत्तर: d) 40 g

Q150. 22.4 L CH₄ गैस (STP पर) में हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या होगी –

- a) 6.022×10^{23}
- b) 1.204×10^{24}
- c) 2.408×10^{24}
- d) 9.033×10^{23}

उत्तर: c) 2.408×10^{24}