

Some Basic Concepts of chemistry

Set 4

Q151. 1 मोल Na_2SO_4 का द्रव्यमान है –

- a) 142 g
- b) 98 g
- c) 120 g
- d) 116 g

उत्तर: a) 142 g

Q152. 0.25 मोल NaOH का द्रव्यमान होगा –

- a) 10 g
- b) 20 g
- c) 40 g
- d) 4 g

उत्तर: a) 10 g

Q153. 1 मोल CO_2 का STP पर आयतन है –

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

उत्तर: b) 22.4 L

Q154. 1 मोल $\text{Ca}(\text{OH})_2$ में कितने ऑक्सीजन परमाणु होंगे?

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

उत्तर: b) 1.204×10^{24}

Q155. 0.5 मोल Na_2CO_3 में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या है –

- a) 1.806×10^{23}
- b) 3.011×10^{23}
- c) 9.033×10^{23}
- d) 1.806×10^{24}

उत्तर: d) 1.806×10^{24}

Q156. 22.4 L O₂ गैस (STP पर) का द्रव्यमान है –

- a) 16 g
- b) 32 g
- c) 64 g
- d) 8 g

उत्तर: b) 32 g

Q157. 1 मोल Al₂O₃ का द्रव्यमान है –

- a) 102 g
- b) 74 g
- c) 204 g
- d) 120 g

उत्तर: c) 204 g

Q158. 0.25 मोल N₂ का द्रव्यमान होगा –

- a) 7 g
- b) 14 g
- c) 28 g
- d) 3.5 g

उत्तर: a) 7 g

Q159. 18 g H₂O में कितने हाइड्रोजन 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}

Q160. 1 मोल C₆H₁₂O₆ में हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या होगी –

- a) 6.022×10^{23}
- b) 7.226×10^{24}
- c) 1.204×10^{24}
- d) 2.408×10^{24}

उत्तर: b) 7.226×10^{24}

Q161. 22.4 L CO₂ (STP पर) का द्रव्यमान है –

- a) 11 g
- b) 22 g
- c) 44 g
- d) 33 g

उत्तर: c) 44 g

Q162. 0.25 मोल CaCO_3 में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या होगी –

- a) 1.806×10^{23}
- b) 3.011×10^{23}
- c) 4.515×10^{23}
- d) 9.033×10^{23}

उत्तर: d) 9.033×10^{23}

Q163. 1 मोल NH_4Cl में हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या होगी –

- a) 1.204×10^{24}
- b) 2.408×10^{24}
- c) 6.022×10^{23}
- d) 3.011×10^{23}

उत्तर: a) 1.204×10^{24}

Q164. 22.4 L SO_3 (STP पर) का द्रव्यमान है –

- a) 40 g
- b) 64 g
- c) 80 g
- d) 60 g

उत्तर: c) 80 g

Q165. 0.5 मोल H_2SO_4 में कुल परमाणुओं की संख्या होगी –

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

उत्तर: a) 2.408×10^{24}

Q166. 1 मोल Na_3PO_4 में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या है –

- a) 1.204×10^{24}
- b) 2.408×10^{24}
- c) $4 \times 6.022 \times 10^{23}$
- d) $3 \times 6.022 \times 10^{23}$

उत्तर: c) $4 \times 6.022 \times 10^{23}$

Q167. 22.4 L N_2O (STP पर) का द्रव्यमान है –

- a) 22 g
- b) 44 g
- c) 30 g
- d) 36 g

उत्तर: c) 30 g

Q168. 0.25 मोल HCl में Cl परमाणुओं की संख्या होगी –

- 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}

Q169. 1 मोल CaSO_4 में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या है –

- a) $2 \times 6.022 \times 10^{23}$
- b) $3 \times 6.022 \times 10^{23}$
- c) $4 \times 6.022 \times 10^{23}$
- d) 6.022×10^{23}

उत्तर: c) $4 \times 6.022 \times 10^{23}$

Q170. 22.4 L NH_3 गैस (STP पर) का द्रव्यमान होगा –

- a) 14 g
- b) 17 g
- c) 28 g
- d) 34 g

उत्तर: b) 17 g

Q171. 0.5 मोल O_3 में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या होगी –

- a) 3.011×10^{23}
- b) 9.033×10^{23}
- c) 1.204×10^{24}
- d) 1.806×10^{24}

उत्तर: d) 1.806×10^{24}

Q172. 1 मोल H_3PO_4 में हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या है –

- a) $3 \times 6.022 \times 10^{23}$
- b) 6.022×10^{23}
- c) 1.204×10^{24}
- d) 2.408×10^{24}

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

Q173. 22.4 L CH_4 (STP पर) का द्रव्यमान है –

- a) 12 g
- b) 14 g
- c) 16 g
- d) 18 g

उत्तर: c) 16 g

Q174. 0.25 मोल H_2SO_4 में सल्फर परमाणुओं की संख्या है –

- a) 1.505×10^{23}
- b) 3.011×10^{23}
- c) 6.022×10^{23}
- d) 9.033×10^{23}

उत्तर: a) 1.505×10^{23}

Q175. 1 मोल NaHCO_3 में कुल परमाणुओं की संख्या होगी –

- a) 6.022×10^{23}
- b) 1.204×10^{24}
- c) 2.408×10^{24}
- d) 4.515×10^{24}

उत्तर: c) 2.408×10^{24}

Q176. 0.5 मोल Na_2SO_4 का द्रव्यमान होगा –

- a) 71 g
- b) 142 g
- c) 120 g
- d) 98 g

उत्तर: a) 71 g

Q177. 22.4 L SO_2 गैस (STP पर) का द्रव्यमान है –

- a) 32 g
- b) 44 g
- c) 64 g
- d) 48 g

उत्तर: d) 64 g

Q178. 1 मोल C_2H_6 में हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या होगी –

- 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}

Q179. 0.25 मोल Na_2CO_3 का द्रव्यमान होगा –

- a) 26.5 g
- b) 53 g
- c) 100 g
- d) 74 g

उत्तर: a) 26.5 g

Q180. 1 मोल HNO_3 में कितने कुल 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}

Q181. 22.4 L NO_2 गैस (STP पर) का द्रव्यमान है –

- a) 22 g
- b) 30 g
- c) 44 g
- d) 46 g

उत्तर: c) 46 g

Q182. 0.5 मोल $\text{Ca}(\text{OH})_2$ का द्रव्यमान होगा –

- a) 18 g
- b) 37 g
- c) 74 g
- d) 56 g

उत्तर: b) 37 g

Q183. 1 मोल H_2S 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: b) 1.204×10^{24}

Q184. 22.4 L H_2O गैस (STP पर) में अणुओं की संख्या होगी –

- 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}

Q185. 1 मोल Na_2O में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या है –

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

उत्तर: a) 6.022×10^{23}

Q186. 0.25 मोल C_2H_6 में हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या होगी –

- a) 1.806×10^{23}
- b) 2.408×10^{23}
- c) 9.033×10^{23}
- d) 2.714×10^{24}

उत्तर: c) 9.033×10^{23}

Q187. 22.4 L Cl_2 गैस (STP पर) में अणुओं की संख्या होगी –

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

उत्तर: a) 6.022×10^{23}

Q188. 1 मोल $MgCl_2$ का द्रव्यमान है –

- a) 58.5 g
- b) 74.5 g
- c) 95 g
- d) 111 g

उत्तर: d) 95 g

Q189. 0.5 मोल H_2O_2 का द्रव्यमान होगा –

- a) 18 g
- b) 34 g
- c) 17 g
- d) 36 g

उत्तर: b) 34 g

Q190. 22.4 L N_2 (STP पर) में नाइट्रोजन परमाणुओं की संख्या होगी –

- 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}

Q191. 1 मोल C_2H_5OH (एथेनॉल) में हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या है –

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

उत्तर: c) 2.408×10^{24}

Q192. 0.25 मोल O_2 का द्रव्यमान होगा –

- a) 8 g
- b) 16 g
- c) 32 g
- d) 4 g

उत्तर: b) 8 g

Q193. 22.4 L NH_3 (STP पर) में नाइट्रोजन परमाणुओं की संख्या होगी –

- a) 6.022×10^{23}
- b) 1.204×10^{24}
- c) 1.505×10^{24}
- d) 3.011×10^{23}

उत्तर: a) 6.022×10^{23}

Q194. 1 मोल K_2SO_4 में कुल परमाणुओं की संख्या होगी –

- a) 6.022×10^{23}
- b) 1.204×10^{24}
- c) 2.408×10^{24}
- d) $7 \times 6.022 \times 10^{23}$

उत्तर: d) $7 \times 6.022 \times 10^{23}$

Q195. 0.5 मोल CH_4 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: a) 3.011×10^{23}

Q196. 22.4 L O_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}

Q197. 1 मोल $AlCl_3$ में कुल परमाणुओं की संख्या होगी –

- a) $4 \times 6.022 \times 10^{23}$
- b) 6.022×10^{23}
- c) 2.408×10^{24}
- d) 1.204×10^{24}

उत्तर: a) $4 \times 6.022 \times 10^{23}$

Q198. 0.25 मोल H_2S का द्रव्यमान है –

- a) 8.5 g
- b) 17 g
- c) 34 g
- d) 36 g

उत्तर: b) 8.5 g

Q199. 22.4 L CO_2 (STP पर) में कार्बन परमाणुओं की संख्या है –

- a) 6.022×10^{23}
- b) 1.204×10^{24}
- c) 3.011×10^{23}
- d) 2.408×10^{24}

उत्तर: a) 6.022×10^{23}

Q200. 1 मोल H_2O में कुल परमाणुओं की संख्या होगी –

- 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}