

# Some Basic Concepts of chemistry

## Set 4

**Q151.** 1 मोल  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  का द्रव्यमान है –

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

उत्तर: a) 142 g

**Q152.** 0.25 मोल  $\text{NaOH}$  का द्रव्यमान होगा –

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

उत्तर: a) 10 g

**Q153.** 1 मोल  $\text{CO}_2$  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  $\text{Ca(OH)}_2$  में कितने ऑक्सीजन परमाणु होंगे?

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

उत्तर: b)  $1.204 \times 10^{24}$

**Q155.** 0.5 मोल  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या है –

- a)  $1.806 \times 10^{23}$
- b)  $3.011 \times 10^{23}$
- c)  $9.033 \times 10^{23}$
- d)  $1.806 \times 10^{24}$

उत्तर: d)  $1.806 \times 10^{24}$

**Q156.** 22.4 L O<sub>2</sub> 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 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> का द्रव्यमान है –

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

उत्तर: c) 204 g

**Q158.** 0.25 मोल N<sub>2</sub> का द्रव्यमान होगा –

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

उत्तर: a) 7 g

**Q159.** 18 g H<sub>2</sub>O में कितने हाइड्रोजन परमाणु होंगे?

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

उत्तर: b)  $1.204 \times 10^{24}$

**Q160.** 1 मोल C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub> में हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या होगी –

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

उत्तर: b)  $7.226 \times 10^{24}$

**Q161.** 22.4 L CO<sub>2</sub> (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  $\text{CaCO}_3$  में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या होगी –

a)  $1.806 \times 10^{23}$

b)  $3.011 \times 10^{23}$

c)  $4.515 \times 10^{23}$

d)  $9.033 \times 10^{23}$

उत्तर: d)  $9.033 \times 10^{23}$

**Q163.** 1 मोल  $\text{NH}_4\text{Cl}$  में हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या होगी –

a)  $1.204 \times 10^{24}$

b)  $2.408 \times 10^{24}$

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

d)  $3.011 \times 10^{23}$

उत्तर: a)  $1.204 \times 10^{24}$

**Q164.** 22.4 L  $\text{SO}_3$  (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  $\text{H}_2\text{SO}_4$  में कुल परमाणुओं की संख्या होगी –

a)  $2.408 \times 10^{24}$

b)  $1.806 \times 10^{24}$

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

d)  $1.204 \times 10^{24}$

उत्तर: a)  $2.408 \times 10^{24}$

**Q166.** 1 मोल  $\text{Na}_3\text{PO}_4$  में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या है –

a)  $1.204 \times 10^{24}$

b)  $2.408 \times 10^{24}$

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  $\text{N}_2\text{O}$  (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)  $3.011 \times 10^{23}$

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

c)  $1.505 \times 10^{23}$

d)  $1.204 \times 10^{24}$

उत्तर: a)  $3.011 \times 10^{23}$

**Q169.** 1 मोल  $\text{CaSO}_4$  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)  $6.022 \times 10^{23}$

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

**Q170.** 22.4 L  $\text{NH}_3$  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  $\text{O}_3$  में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या होगी –

a)  $3.011 \times 10^{23}$

b)  $9.033 \times 10^{23}$

c)  $1.204 \times 10^{24}$

d)  $1.806 \times 10^{24}$

उत्तर: d)  $1.806 \times 10^{24}$

**Q172.** 1 मोल  $\text{H}_3\text{PO}_4$  में हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या है –

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

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

c)  $1.204 \times 10^{24}$

d)  $2.408 \times 10^{24}$

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

**Q173.** 22.4 L  $\text{CH}_4$  (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  $\text{H}_2\text{SO}_4$  में सल्फर परमाणुओं की संख्या है –

a)  $1.505 \times 10^{23}$

b)  $3.011 \times 10^{23}$

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

d)  $9.033 \times 10^{23}$

उत्तर: a)  $1.505 \times 10^{23}$

**Q175.** 1 मोल  $\text{NaHCO}_3$  में कुल परमाणुओं की संख्या होगी –

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

b)  $1.204 \times 10^{24}$

c)  $2.408 \times 10^{24}$

d)  $4.515 \times 10^{24}$

उत्तर: c)  $2.408 \times 10^{24}$

**Q176.** 0.5 मोल  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  का द्रव्यमान होगा –

a) 71 g

b) 142 g

c) 120 g

d) 98 g

उत्तर: a) 71 g

**Q177.** 22.4 L  $\text{SO}_2$  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  $\text{C}_2\text{H}_6$  में हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या होगी –

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

b)  $1.204 \times 10^{24}$

c)  $1.806 \times 10^{24}$

d)  $2.408 \times 10^{24}$

उत्तर: c)  $1.806 \times 10^{24}$

**Q179.** 0.25 मोल  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  का द्रव्यमान होगा –

a) 26.5 g

b) 53 g

c) 100 g

d) 74 g

उत्तर: a) 26.5 g

**Q180.** 1 मोल  $\text{HNO}_3$  में कितने कुल परमाणु होंगे?

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

b)  $1.204 \times 10^{24}$

c)  $1.806 \times 10^{24}$

d)  $2.408 \times 10^{24}$

उत्तर: c)  $1.806 \times 10^{24}$

**Q181.** 22.4 L  $\text{NO}_2$  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  $\text{Ca(OH)}_2$  का द्रव्यमान होगा –

a) 18 g

b) 37 g

c) 74 g

d) 56 g

उत्तर: b) 37 g

**Q183.** 1 मोल  $\text{H}_2\text{S}$  में कुल कितने परमाणु होंगे?

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

b)  $1.204 \times 10^{24}$

c)  $1.806 \times 10^{24}$

d)  $2.408 \times 10^{24}$

उत्तर: b)  $1.204 \times 10^{24}$

**Q184.** 22.4 L  $\text{H}_2\text{O}$  गैस (STP पर) में अणुओं की संख्या होगी –

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

b)  $3.011 \times 10^{23}$

c)  $1.204 \times 10^{24}$

d)  $9.033 \times 10^{23}$

उत्तर: a)  $6.022 \times 10^{23}$

**Q185.** 1 मोल  $\text{Na}_2\text{O}$  में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या है –

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

b)  $1.204 \times 10^{24}$

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

d)  $3.011 \times 10^{23}$

उत्तर: a)  $6.022 \times 10^{23}$

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

a)  $1.806 \times 10^{23}$

b)  $2.408 \times 10^{23}$

c)  $9.033 \times 10^{23}$

d)  $2.714 \times 10^{24}$

उत्तर: c)  $9.033 \times 10^{23}$

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

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

b)  $1.204 \times 10^{24}$

c)  $3.011 \times 10^{23}$

d)  $9.033 \times 10^{23}$

उत्तर: a)  $6.022 \times 10^{23}$

**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)  $6.022 \times 10^{23}$

b)  $1.204 \times 10^{24}$

c)  $3.011 \times 10^{23}$

d)  $2.408 \times 10^{24}$

उत्तर: b)  $1.204 \times 10^{24}$

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

a)  $1.204 \times 10^{24}$

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

c)  $2.408 \times 10^{24}$

d)  $1.806 \times 10^{24}$

उत्तर: c)  $2.408 \times 10^{24}$

**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)  $6.022 \times 10^{23}$
- b)  $1.204 \times 10^{24}$
- c)  $1.505 \times 10^{24}$
- d)  $3.011 \times 10^{23}$

उत्तर: a)  $6.022 \times 10^{23}$

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

- a)  $6.022 \times 10^{23}$
- b)  $1.204 \times 10^{24}$
- c)  $2.408 \times 10^{24}$
- 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)  $3.011 \times 10^{23}$
- b)  $6.022 \times 10^{23}$
- c)  $1.204 \times 10^{24}$
- d)  $9.033 \times 10^{23}$

उत्तर: a)  $3.011 \times 10^{23}$

**Q196.** 22.4 L  $O_2$  (STP पर) में अणुओं की संख्या है –

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

उत्तर: a)  $6.022 \times 10^{23}$

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

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

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



**Q198.** 0.25 मोल  $\text{H}_2\text{S}$  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  $\text{CO}_2$  (STP पर) में कार्बन परमाणुओं की संख्या है –

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

उत्तर: a)  $6.022 \times 10^{23}$

**Q200.** 1 मोल  $\text{H}_2\text{O}$  में कुल परमाणुओं की संख्या होगी –

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

उत्तर: c)  $1.806 \times 10^{24}$