

# Some Basic Concepts of chemistry

## Set 3

**Q101.** 1 मोल  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  का द्रव्यमान है –

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

उत्तर: b) 74 g

**Q102.** 0.5 मोल  $\text{H}_2\text{SO}_4$  का द्रव्यमान होगा –

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

उत्तर: b) 49 g

**Q103.** 22.4 L  $\text{NH}_3$  (STP पर) में अणुओं 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: b)  $6.022 \times 10^{23}$

**Q104.** 1 मोल  $\text{H}_2\text{O}_2$  में कितने ऑक्सीजन 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)  $1.204 \times 10^{24}$

**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)  $6.022 \times 10^{23}$
- c)  $3 \times 6.022 \times 10^{23}$
- d)  $18 \times 10^{23}$

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

**Q106.** 1 मोल  $\text{CH}_4$  में कितने हाइड्रोजन परमाणु होंगे?

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

उत्तर: c)  $2.408 \times 10^{24}$

**Q107.** 1 मोल  $\text{HCl}$  में कितने Cl परमाणु होंगे?

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

उत्तर: a)  $6.022 \times 10^{23}$

**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  $\text{O}_2$  में कितने परमाणु होंगे?

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

**Q110.** 22.4 L  $\text{H}_2$  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  $\text{CH}_4$  में कुल परमाणुओं की संख्या है –

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

उत्तर: c)  $2.408 \times 10^{24}$

**Q112.** 0.25 मोल NaOH में अणुओं की संख्या है –

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

**Q113.** 1 मोल  $\text{H}_2\text{SO}_4$  में हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या है –

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

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

**Q114.** 18 g  $\text{H}_2\text{O}$  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)  $6.022 \times 10^{23}$

**Q115.** 1 मोल  $\text{O}_3$  में कितने अणु होंगे?

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

**Q116.** 1 मोल  $\text{O}_3$  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: c)  $1.806 \times 10^{24}$

**Q117.** 1 मोल  $\text{CaCl}_2$  में कितने Cl परमाणु होंगे?

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

**Q118.** 0.5 मोल  $\text{CO}_2$  में ऑक्सीजन 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: c)  $1.204 \times 10^{24}$

**Q119.** 22.4 L  $\text{SO}_2$  (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  $\text{SO}_2$  का द्रव्यमान होगा –

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

उत्तर: c) 16 g

**Q121.** 1 मोल  $\text{CaCO}_3$  का द्रव्यमान है –

- a) 50 g
- b) 100 g
- c) 74 g
- d) 40 g

उत्तर: b) 100 g

**Q122.** 0.25 मोल  $\text{H}_2\text{O}$  में कितने अणु होंगे?

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

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

उत्तर: c)  $1.204 \times 10^{24}$

**Q125.** 32 g  $O_2$  में कितने अणु होंगे?

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

**Q126.** 1 मोल  $CaCl_2$  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: c)  $1.806 \times 10^{24}$

**Q127.** 44 g  $CO_2$  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: b)  $6.022 \times 10^{23}$

**Q128.** 2 मोल  $H_2O_2$  में कुल कितने परमाणु होंगे?

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

उत्तर: c)  $2.408 \times 10^{24}$

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

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

उत्तर: c)  $2.408 \times 10^{24}$

**Q130.** 0.25 मोल  $\text{NH}_3$  में कुल कितने परमाणु होंगे?

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

उत्तर: d)  $1.505 \times 10^{24}$

**Q131.** 22.4 L  $\text{CO}_2$  (STP पर) में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या होगी –

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

उत्तर: b)  $1.204 \times 10^{24}$

**Q132.** 0.5 मोल  $\text{H}_2\text{SO}_4$  में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या होगी –

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

**Q133.** 0.5 मोल  $\text{CaCl}_2$  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  $\text{H}_2\text{O}_2$  (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)  $6.022 \times 10^{23}$

**Q135.** 1 मोल  $\text{N}_2\text{O}_5$  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)  $1.204 \times 10^{24}$

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

**Q136.** 22.4 L  $\text{Cl}_2$  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  $\text{SO}_3$  में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या होगी –

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

उत्तर: a)  $1.806 \times 10^{23}$

**Q138.** 1 मोल  $\text{Al}_2\text{O}_3$  में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या है –

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

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

**Q139.** 1 मोल  $\text{H}_2\text{O}_2$  में कुल परमाणुओं की संख्या है –

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

**Q140.** 0.5 मोल  $\text{CH}_4$  में हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या है –

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

उत्तर: a)  $1.204 \times 10^{24}$

**Q141.** 22.4 L  $\text{O}_3$  (STP पर) में ऑक्सीजन परमाणुओं की संख्या होगी –

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

उत्तर: c)  $1.806 \times 10^{24}$

**Q142.** 0.5 मोल HCl में Cl 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)  $3.011 \times 10^{23}$

**Q143.** 1 मोल  $C_2H_6O$  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)  $6 \times 6.022 \times 10^{23}$

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)  $1.505 \times 10^{23}$
- b)  $3.011 \times 10^{23}$
- c)  $6.022 \times 10^{23}$
- d)  $4.515 \times 10^{23}$

उत्तर: d)  $4.515 \times 10^{23}$

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

- a)  $6.022 \times 10^{23}$
- b)  $3 \times 6.022 \times 10^{23}$
- c)  $12 \times 6.022 \times 10^{23}$
- d)  $1.806 \times 10^{24}$

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

**Q148.** 44 g CO<sub>2</sub> 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 SO<sub>3</sub> का द्रव्यमान होगा –

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

उत्तर: d) 40 g

**Q150.** 22.4 L CH<sub>4</sub> गैस (STP पर) में हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या होगी –

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

उत्तर: c)  $2.408 \times 10^{24}$