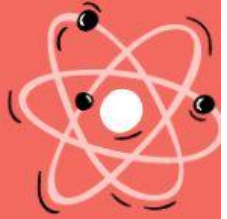


Hubungan jumlah mol dengan volume gas dinyatakan dalam persamaan berikut.

$$V = n \times V_m$$



Keterangan:

V = Volume gas (L)

n = jumlah mol (mol)

V_m = Volume mol (L/mol)

Keadaan Standar 1

Kondisi dengan suhu 0°C dan tekanan 1 atm dinyatakan dengan STP (*Standard Temperature and Pressure*).

$$V = n \times 22,4 \text{ L/mol}$$



2 Keadaan Kamar

Kondisi dengan suhu 25°C dan tekanan 1 atm dinyatakan dengan RTP (*Room Temperature and Pressure*)

Keadaan Tertentu 3



Pada keadaan ini, volume gas dapat ditentukan dengan persamaan gas ideal.

$$PV = nRT$$

Keterangan:

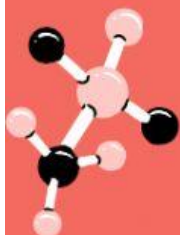
V = Volume gas (L)

P = Tekanan (atm)

n = Jumlah mol gas (mol)

R = Tetapan gas ($0,082 \text{ L atm/mol.K}$)

T = Suhu (K)



NEXT