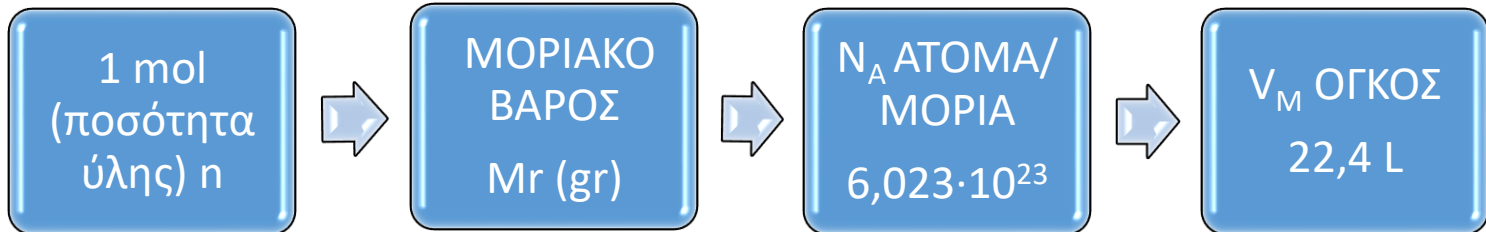


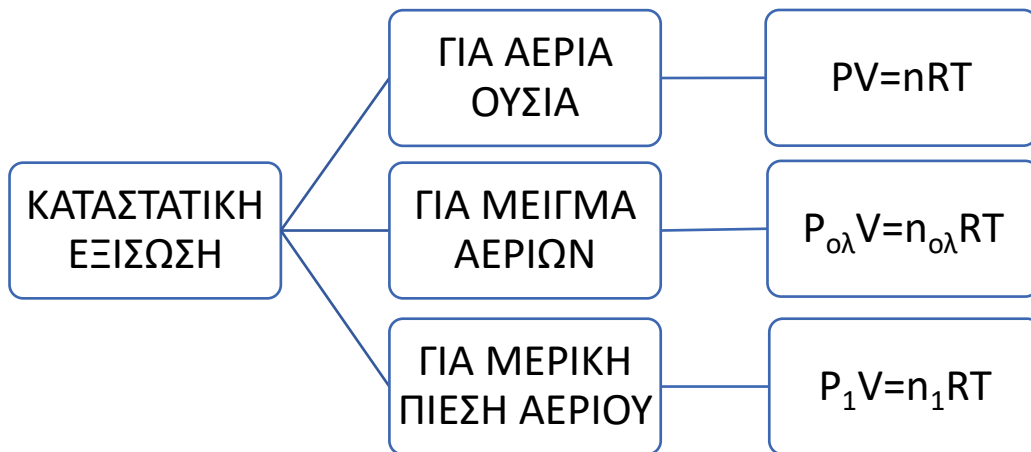
«ΤΥΠΟΛΟΓΙΟ ΧΗΜΕΙΑ Α ΛΥΚΕΙΟΥ ΚΕΦΑΛΑΙΟ 4»

Αριθμός μορίων **mol** $\rightarrow n = \frac{m}{M_r} = \frac{N}{N_A} = \frac{V}{V_m}$ και η πυκνότητα $\rightarrow d = \frac{m}{V}$

Σε κανονικές / πρότυπες συνθήκες S.T.P.

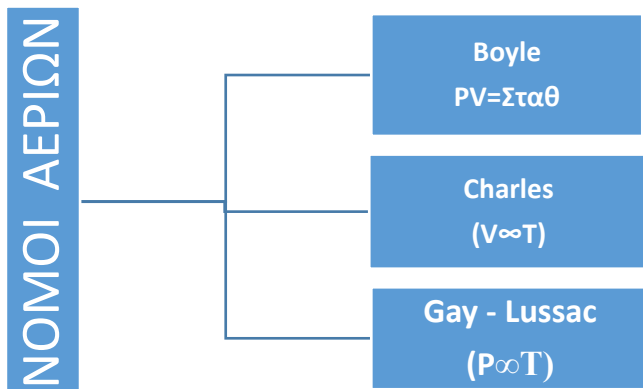


Σχετική ατομική μάζα ή ατομικός αριθμός λέγεται ο αριθμός που δείχνει πόσες φορές είναι μεγαλύτερη η μάζα του ατόμου του εκάστοτε στοιχείου από την μάζα 1/12 της μάζας το ατόμου του άνθρακα 12 (¹²C)



$$1\text{mL} = \frac{1}{1000} \text{ L}$$

$$1\text{gr} = \frac{1}{1000} \text{ kg}$$



$$\frac{n_1}{n_2} = \frac{V_1}{V_2} = \frac{P_1}{P_2}$$

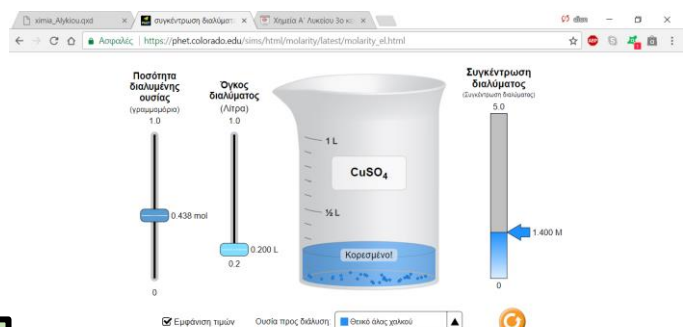
$$T = 273 + \Theta$$

Νόμος μερικών πιέσεων του **Palton**: $P_{ολ} = P_1 + P_2 + \dots + P_K$

Συγκέντρωση διαλύματος : $c = \frac{n}{V}$ (μονάδα Μ)

Αραίωση διαλύματος : $C_1V_1 = C_2V_2$

Ανάμειξη διαλύματος : $C_1V_1 + C_2V_2 = C_{ολ}V_{ολ}$



Επίσης ισχύει για τους όγκους : $V_{ολ} = V_1 + V_2$