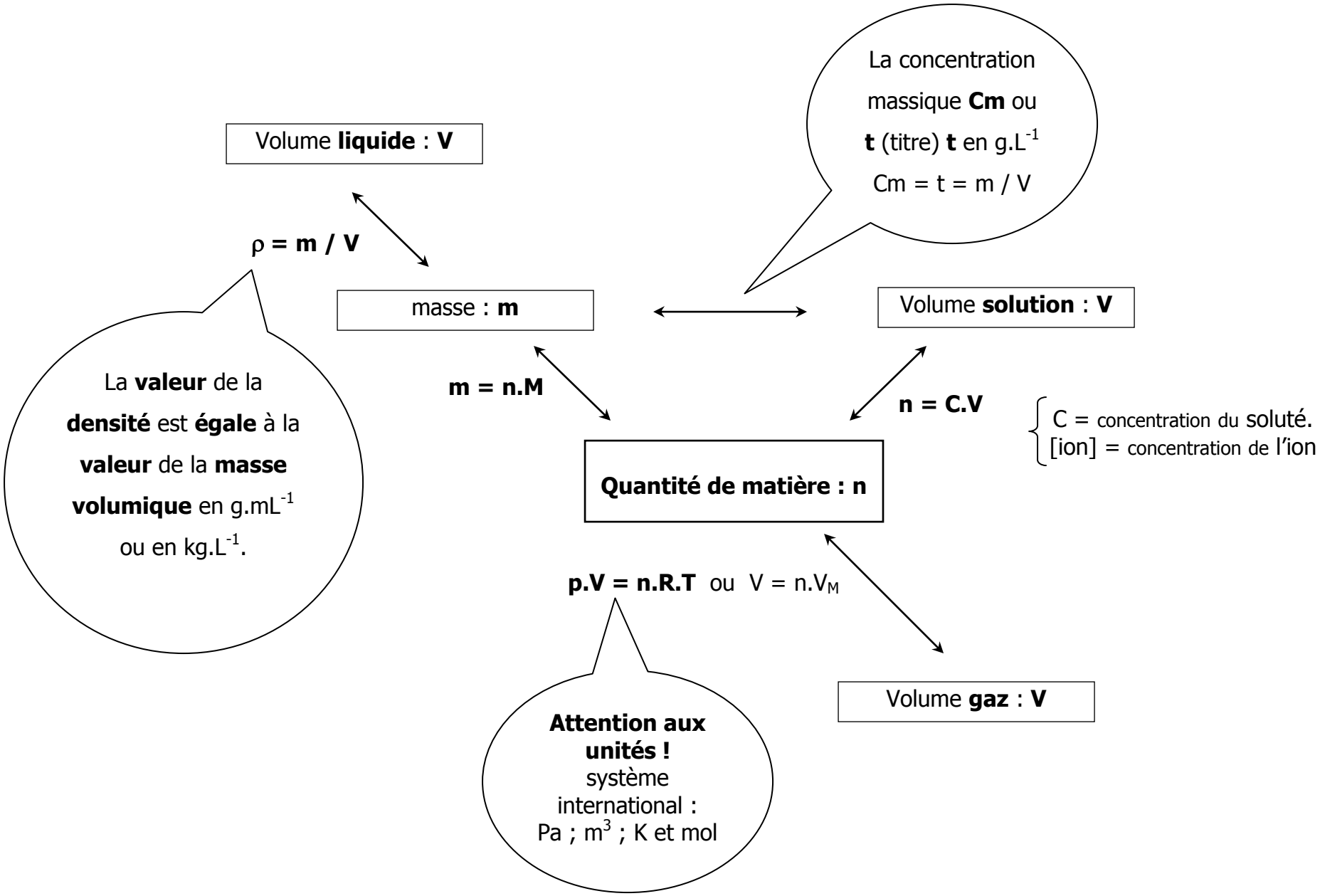
Volume **liquide** : **V**
ρ **= m / V**
La **valeur** de la **densité** est **égale** à la **valeur** de la **masse volumique** en g.mL^{-1} ou en kg.L^{-1}.
masse : **m**
La concentration massique **Cm** ou **t** (titre) **t** en g.L^{-1}
Cm = t = m / V
Volume **solution** : **V**
m = n.M
n = C.V
C = concentration du soluté.
[ion] = concentration de l'ion
Quantité de matière : n
p.V = n.R.T ou V = n.V_M
Attention aux unités !
système international :
Pa ; m^3 ; K et mol
Volume **gaz** : **V**