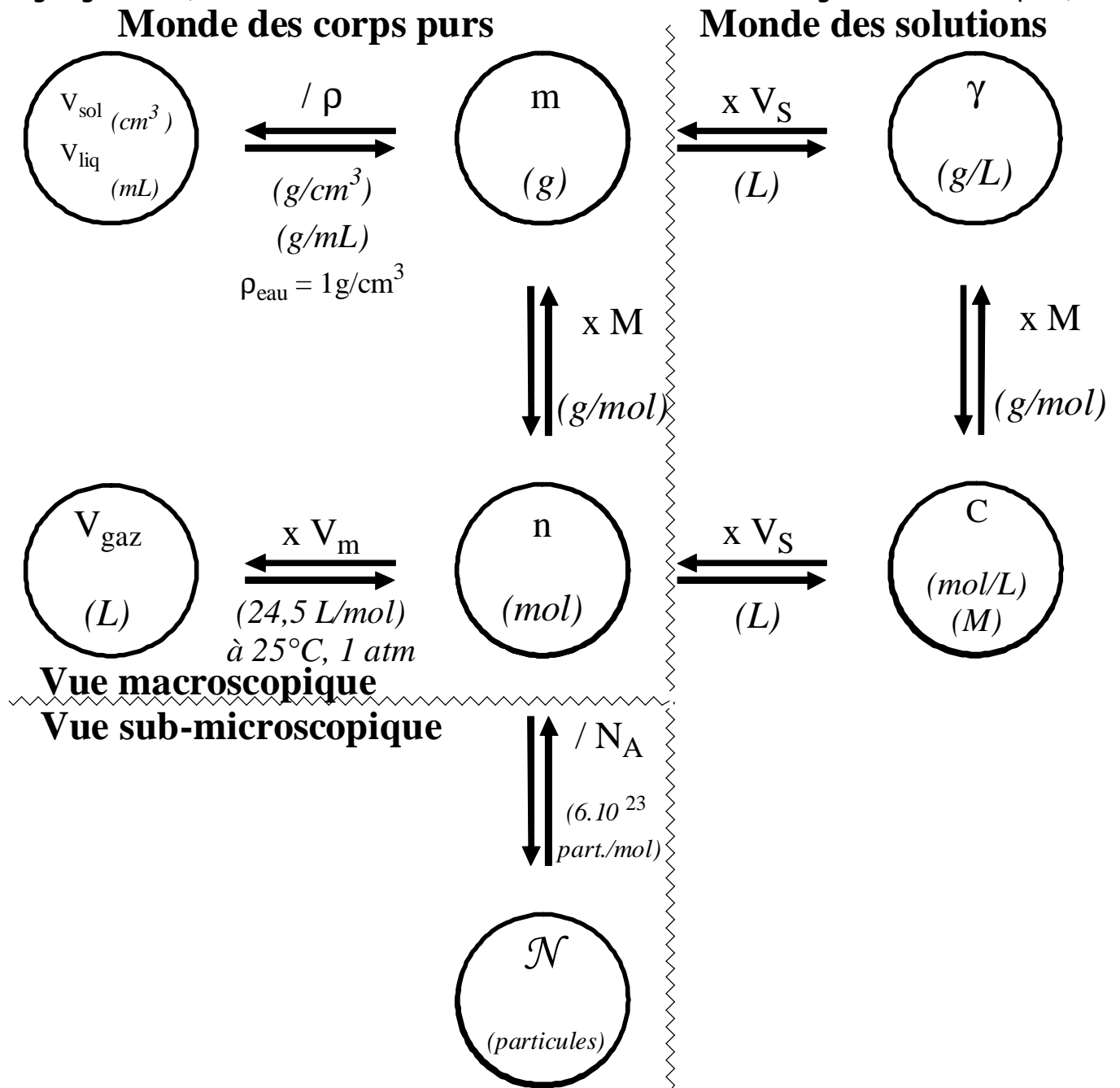


Chimie quantitative

Organigramme (vue d'ensemble des relations entre les nombreuses grandeurs chimiques)



V_{sol}	volume d'un solide	V_m	volume molaire des gaz
V_{liq}	volume d'un liquide		une mole d'un gaz occupe toujours un même volume à une certaine t° et pression
ρ	masse volumique	V_{gaz}	volume d'un gaz
	<i>pour certains éléments voir arrière tableau</i>	N_A	nombre d'Avogadro
	<i>pour l'eau $\rho_{eau} = 1g/mL$</i>	\mathcal{N}	Nombre de particules
m	masse		(unités = atomes ou molécules ou électrons,...
M	masse molaire		selon ce qu'on compte)
	<i>somme des A_r des atomes composant la molécule</i>	V_S	volume de la solution
	<i>en g/mol et plus en $u.m.a.$</i>	γ	concentration massique
	<i>A_r : masse atomique relative, en bas dans les cases</i>	C	concentration molaire
	<i>du tableau</i>		mol/L s'écrit aussi M qui se lit "molaire"
n	nombre de mole		