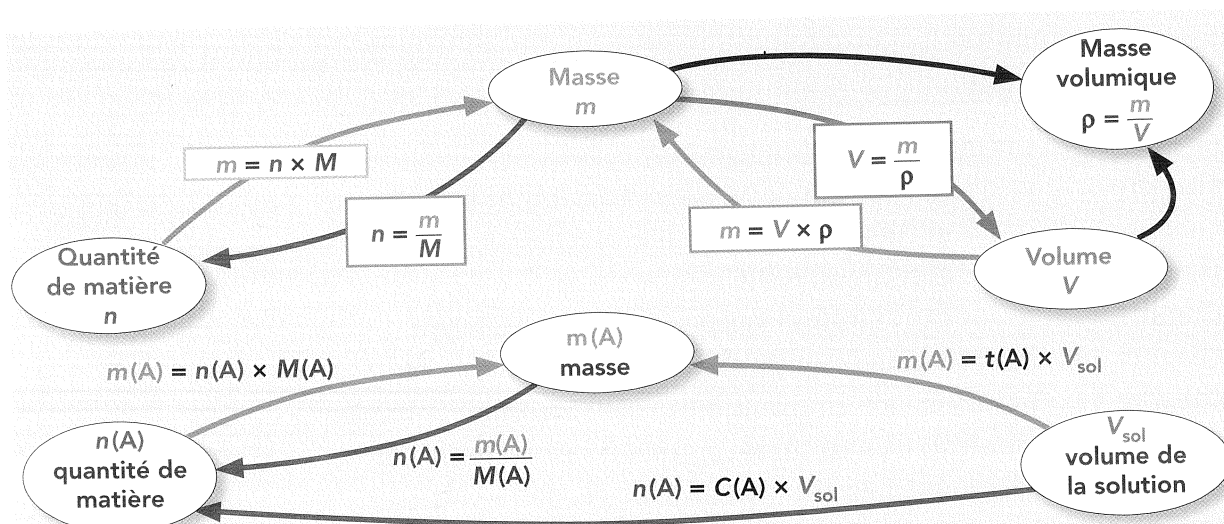
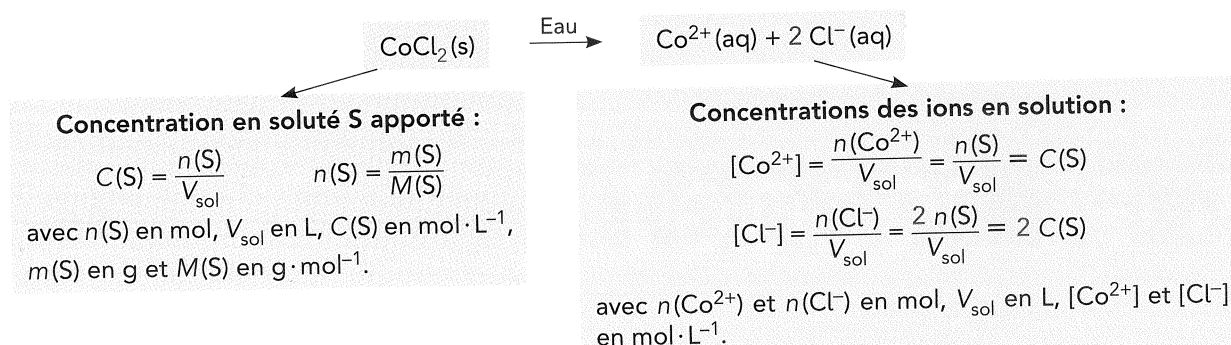
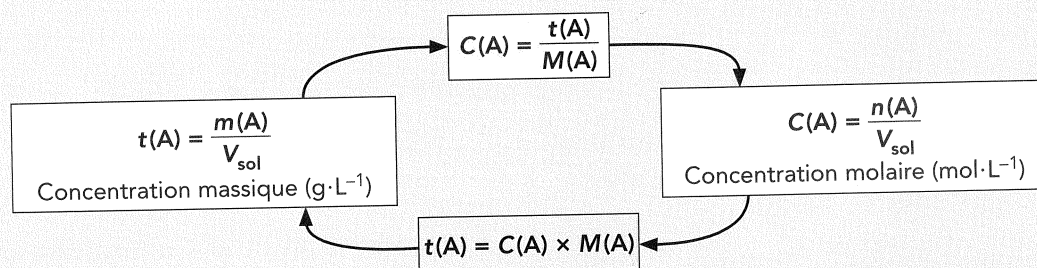


## Les notions vues au Collège, en Seconde et en Première S

### Solution, quantité de matière, concentration

- La dissolution complète d'un **soluté** dans un liquide, appelé **solvant**, donne un mélange homogène appelé **solution**. Si le solvant est l'**eau**, on obtient une **solution aqueuse**.
- Pour préparer une solution de concentration déterminée, on peut soit **dissoudre un solide**, soit **diluer une solution-mère** (voir fiches n<sup>os</sup> 8 et 9, p. 591 et 592).
- La **concentration massique** (ou teneur massique)  $t(A)$  d'une espèce chimique A est la masse de cette espèce chimique dissoute dans un litre de solution. La **concentration molaire**  $C(A)$  d'une espèce chimique A est la quantité de cette espèce chimique A dissoute dans un litre de solution.



### Électronégativité, polarité d'une liaison

L'**électronégativité** de l'atome A traduit son aptitude à attirer vers lui le doublet d'électrons qui le lie à l'atome B dans une liaison covalente.

Une liaison entre deux atomes A et B est **polarisée** si ces deux atomes ont des électronégativités différentes.