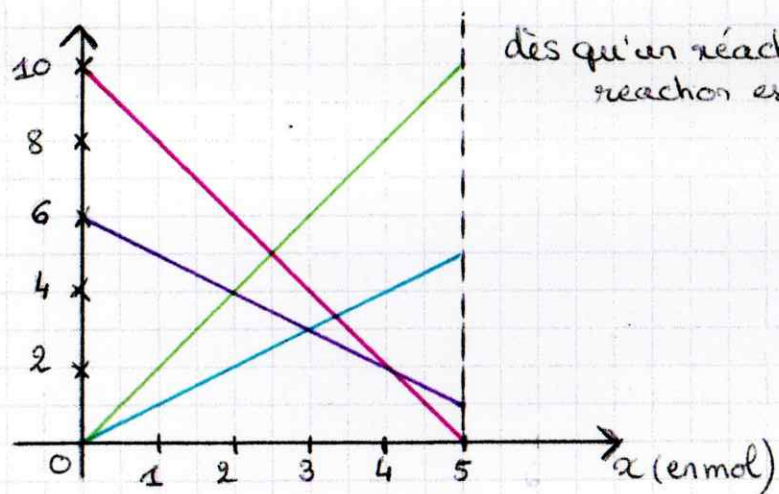




Modélisation

Les **coef. stoechiométriques** de l'équation-bilan indiquent les proportions dans lesquelles les réactifs réagissent et les produits sont produits.

On considère que la **réaction est totale**, c'est à dire que tant que tous les réactifs sont présents, la réaction se poursuit.

Evolution d'un système chimique

Tableau d'avancement

	$a A + b B \rightarrow c C + d D$			
Etat initial $x=0$	$n(A)$	$n(B)$	0	0
Etat intermédiaire x	$n(A) - ax$	$n(B) - bx$	cx	dx
Etat maximal $x = x_{max}$	$n(A) - ax_{max}$	$n(B) - bx_{max}$	cx_{max}	dx_{max}

Ce qui est présent au début de la réaction

Ce qui reste ⊕ ce qui a été formé à l'issue de la réaction totale.

Pour calculer les quantités de matières initiales → voir carte

On rappelle que pour déterminer le réactif limitant on calcule $\frac{n(A)}{a}$ et $\frac{n(B)}{b}$ et on garde le $\oplus$ petit