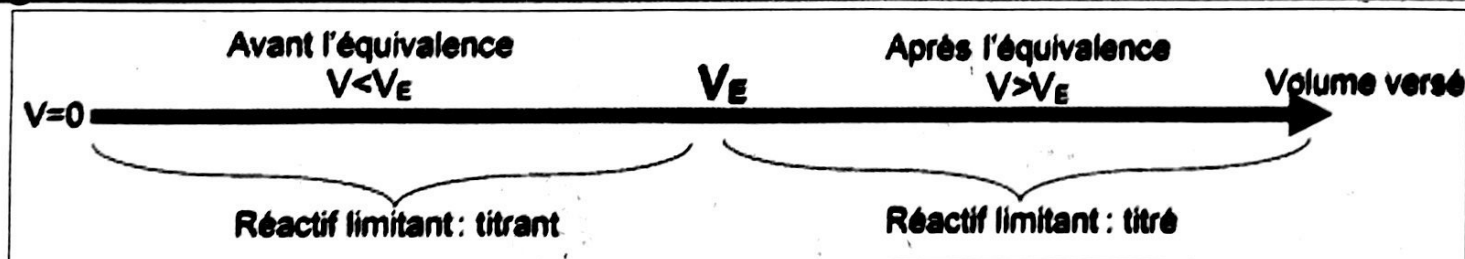


On considère l'équation suivante : $aA + bB \rightleftharpoons cC + dD$

La concentration molaire		La quantité de matière	
Réactifs	Produits	Réactifs	Produits
$v(t) = -\frac{1}{a} \cdot \frac{d[A]}{dt}$	$v(t) = \frac{1}{c} \cdot \frac{d[C]}{dt}$	$v(t) = -\frac{1}{a \cdot V_s} \cdot \frac{dn(A)}{dt}$	$v(t) = \frac{1}{c \cdot V_s} \cdot \frac{dn(C)}{dt}$
$v(t) = -\frac{1}{b} \cdot \frac{d[B]}{dt}$	$v(t) = \frac{1}{d} \cdot \frac{d[D]}{dt}$	$v(t) = -\frac{1}{b \cdot V_s} \cdot \frac{dn(B)}{dt}$	$v(t) = \frac{1}{d \cdot V_s} \cdot \frac{dn(D)}{dt}$

$$x(t) = \frac{n(A)_{\text{conso}}}{a} = \frac{n(B)_{\text{conso}}}{b} = \frac{n(C)_{\text{formée}}}{c} = \frac{n(D)_{\text{formée}}}{d}$$



A l'équivalence le mélange est stœchiométrique : $x_{m_1} = x_{m_2} \Rightarrow \frac{n_0(A)}{a} = \frac{n_v(B)}{b}$