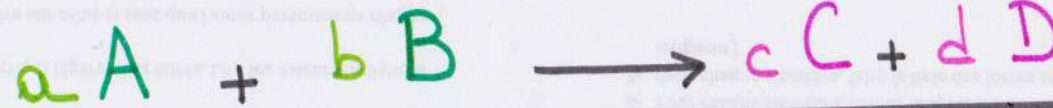


L'ÉVOLUTION DU SYSTÈME CHIMIQUE

 ~~Spectateurs~~

Réactifs : espèces qui disparaissent

Produits : espèces qui apparaissent



① Équation de la réaction équilibrée

② Quantités de matière initiales

x = avancement

③ valeur max de x

E.I	n_A	n_B	0	0
état interm.	$n_A - ax$	$n_B - bx$	cx	dx
E.F	$n_A - ax_{\max}$ (*)	$n_B - bx_{\max}$ (⊗)	$cx_{\max}$	$dx_{\max}$

Ne pas tenir compte des coeff. stoechiométriques

⑤ TROUVER LE

Réactif limitant

(Réactif qui a totalement disparu)

$$\sqrt[2]{3} \cdot (*) = 0 \quad \text{ou} \quad (\otimes) = 0$$

$x_{\max}$ = valeur la plus petite

• Si $(*) = (\otimes) = 0 \rightarrow$ mélange stoechiométrique

⑥ Composition du système à l'E.F

Remplacer $x_{\max}$ par sa valeur

Si la réaction est limitée, à l'E.F
 $x_f < x_{\max}$
 ↑
 avancement final

ÉTAT FINAL