

Ch 4b

Les essentiels

L'**avancement** est une grandeur exprimée en _____. Il décrit l'évolution d'une _____ et donne à chaque instant la composition du système chimique.

Savoir compléter un tableau d'avancement avec les grandeurs

Équation		a A	+ b B	→ c C +	d D
État du système	Avancement de la réaction	n(A)	n(B)	n(C)	n(D)
E.I.					
E.C.T.					
E.F.					

Signification des grandeurs :

$n_i(A)$ et $n_i(B)$:

$n_i(C)$ et $n_i(D)$:

$n(A)$ et $n(B)$:

$n(C)$ et $n(D)$:

$n_f(A)$ et $n_f(B)$:

$n_f(C)$ et $n_f(D)$:

Les **quantités des réactifs** _____ (diminue / augmente) quand l'avancement augmente. Leur quantité intermédiaire est la différence entre la _____ et la _____

Les **quantités des produits** _____ (diminue / augmente) quand l'avancement augmente. Leur quantité intermédiaire est la _____.

Une réaction s'arrête quand l'un ou l'autre des _____ a complètement _____. Sa quantité finale est donc _____.

Dans une recherche d'avancement maximal, c'est la valeur la plus _____ qui définit l'avancement de la réaction.