



« Compléter un tableau d'avancement »  
**Cours** n°2 « Composition d'un système chimique »

Équilibrer l'équation d'une transformation chimique :

Équation de la transformation		$\text{Al}$	$+$	$\text{S}$	$\rightarrow$	$\text{Al}_2\text{S}_3$
Etat Initial (mol)	$x = \dots$					
en cours	$x$					
Etat Final (mol)	$x_f = \dots$					

Équation de la transformation		$\text{Fe}^{2+}$	$+$	$\text{OH}^-$	$\rightarrow$	$\text{Fe}(\text{OH})_2$
Etat Initial (mol)	$x = \dots$					
en cours	$x$					
Etat Final (mol)	$x_f = \dots$					

Équation de la transformation		$\text{Al}_2\text{S}_3$	$+$	$\text{H}_2\text{O}$	$\rightarrow$	$\text{Al}(\text{OH})_3$	$+$	$\text{H}_2\text{S}$
Etat Initial (mol)	$x = \dots$							
en cours	$x$							
Etat Final (mol)	$x_f = \dots$							