Interrogation écrite de Sciences Physiques R3.						
Nom:					Note	:
Exemple:	2 Al (s) +	$6 \text{ H}_3\text{O}^+_{\text{(aq)}} \rightarrow 2 \text{ Al}^{3+}_{\text{(aq)}}$	+	3 H _{2 (aq)}	+	6 H ₂ O _(l)
EI:	3	2 4		2		excès

1.) Définir l'avancement de la réaction. Calculer ξ_{max} et ξ_{min} en expliquant à quoi ils correspondent.

2.) Ecrire le quotient de réaction en fonction des activités. Si, à l'état initial, $Q_{EI} > K^{\circ}$, dans quel sens évolue le système?