

MATRICE : EQUILIBRER UNE EQUATION

ETAPE 1						
1.	 Lis le sujet tranquillement avant de passer à la première question (beaucoup d'infos risquent d'être données dont plusieurs sont inutiles) .					
ETAPE 2						
2.	 Lis la première question et demande-toi si c'est une question de cours ou une question portant sur l'énoncé.					
3.	 Recherche dans l'énoncé les informations utiles et les souligner.					
4.	 Identifie les réactifs (ce qui réagit) et les produits (ce qui est formé) . Tu peux t'aider des verbes utiles de type « réagit avec ... » par exemple.					
5.	 Au milieu de ta ligne, place une → puis écris les formules des réactifs à gauche de celle-ci et les formules des produits à droite.					
6.	 Ecris au crayon le bilan de chaque atome et vérifie que le nombre de chaque atome est identique de chaque côté de la →  <table><tr><th>C'est le cas ?</th><th>Si c'est n'est pas le cas :</th></tr><tr><td> Passe à l'étape 3 !</td><td> Ajoute des nombres devant les espèces pour t'assurer que le nombre de chaque atome est identique de chaque côté de la →.</td></tr></table>	C'est le cas ?	Si c'est n'est pas le cas :	 Passe à l'étape 3 !	 Ajoute des nombres devant les espèces pour t'assurer que le nombre de chaque atome est identique de chaque côté de la →.	
C'est le cas ?	Si c'est n'est pas le cas :					
 Passe à l'étape 3 !	 Ajoute des nombres devant les espèces pour t'assurer que le nombre de chaque atome est identique de chaque côté de la →.					
ETAPE 3 : ECRITURE DE L'EQUATION FINALE						
7.	 Recompte les atomes pour vérifier que l'équation contient bien le même nombre de chaque atome.  <table><tr><th>Ce n'est pas bon ?</th><th>C'est bon ! Bravo tu y es arrivé(e) !</th></tr><tr><td> Suis la flèche bleue pour trouver ton erreur. </td><td></td></tr></table>	Ce n'est pas bon ?	C'est bon ! Bravo tu y es arrivé(e) !	 Suis la flèche bleue pour trouver ton erreur. 		
Ce n'est pas bon ?	C'est bon ! Bravo tu y es arrivé(e) !					
 Suis la flèche bleue pour trouver ton erreur. 						