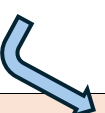


MATRICE : EQUILIBRER UNE EQUATION REDOX

ETAPE 1						
1.	 Lis le sujet tranquillement (beaucoup d'infos risquent d'être données dont plusieurs sont inutiles) .					
2.	 Identifie les espèces qui réagissent (regarder les verbes utiles de type « réagit avec ... » par exemple) et les entourer dans les couples fournis en données.					
3.	 Vérifie qu'un oxydant est entouré dans un couple et un réducteur dans un autre.					
ETAPE 2						
4.	 Ecris les espèce entourées à gauche sur deux lignes.  Complète les deux demi-équations des espèces entourées (tu peux t'aider de la matrice « Equilibrer une demi-équation d'oxydoréduction si besoin).	 				
ETAPE 3 : ECRITURE DE L'EQUATION FINALE						
5.	 Ecris les deux demi-équations l'une en dessous de l'autre.					
6.	 Entoure le nombre d'électrons dans chacune des lignes et vérifie qu'il y en a autant sur chaque ligne.   <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 7 !</td><td> Multiplie chaque ligne par le nombre d'électrons de l'autre ligne</td></tr></table>	C'est le cas ?	Si c'est n'est pas le cas :	 Passe à l'étape 7 !	 Multiplie chaque ligne par le nombre d'électrons de l'autre ligne	
C'est le cas ?	Si c'est n'est pas le cas :					
 Passe à l'étape 7 !	 Multiplie chaque ligne par le nombre d'électrons de l'autre ligne					
7.	 Ajoute tous les éléments présents à gauche des deux signes « = » entre eux .					
8.	 Remplace le = par une → indiquant que l'on passe des réactifs aux produits.					
9.	 Ajoute tous les éléments présents à droite des deux signes « = » entre eux.					
10.	 Vérifie que les électrons sont en nombre égal de part et d'autre. Supprime les.  Regarde si des éléments ne peuvent pas être simplifiés de part et d'autre de la flèche →					
11.	 Vérifie que la conservation des charges et des éléments est correcte .  Si ce n'est pas le cas , suis la flèche bleue pour repartir à l'étape 6 !					

Bravo, tu y es arrivé(e) !

