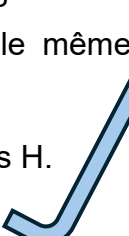
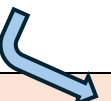


MATRICE : EQUILIBRER UNE EQUATION DE COMBUSTION COMPLETE

	ETAPE 1		
1.	 Lis le sujet tranquillement avant de passer à l'équation (beaucoup d'infos risquent d'être données dont plusieurs sont inutiles) .		
	ETAPE 2		
2.	 Recherche dans l'énoncé la phrase comportant le mot « combustion complète » ou « brûle » et pose toi la question : « On étudie la combustion de quoi ? » ou « Qu'est-ce qui brûle ? »		
3.	 Tu as alors identifié le premier réactif. Ecris sa formule chimique puis un « + » et écris la formule chimique du dioxygène « O ₂ ». Tu feras attention de laisser de ne pas écrire trop serré.		
4.	 Place une → puis écris à droite les formules des produits : CO ₂ + H ₂ O		
5.	 Maintenant, c'est « CHO » alors suis cet ordre ! D'abord C puis H !    Regarde le nombre de "C" à gauche et fais en sorte qu'il y en ait le même nombre à droite.  Fais la même chose pour les H. Et ensuite O !  Regarde le nombre de "O" à droite et fais en sorte qu'il y en ait le même nombre à gauche.  SI BESOIN, multiplie tous les coefficients par un même nombre pour n'avoir que des coefficients ENTIERS !		
	ETAPE 3 : Vérification !		
7.	 Recompte les atomes pour vérifier que l'équation contient bien le même nombre de chaque atome à droite et à gauche de la flèche. Ce n'est pas bon ?    Suis la flèche bleue pour trouver ton erreur.  C'est bon ! Bravo tu y es arrivé(e) ! 		