

	EXERCICE DE REMÉDIATION CHIMIE - 4^{ÈME}	
		4564C

Notion	Notion d'équation-bilan et conservation des atomes
Capacité	Exprimer un résultat, une conclusion par une phrase correcte
Pré-requis / connaissances	Connaitre les symboles des atomes de carbone, d'hydrogène et d'oxygène
Commentaires	

Commentaire [Paul GERM1]: Les connaissances ne font pas obstacle à la capacité travaillée

CORRIGÉ

Lors de la photosynthèse, le dioxyde de carbone réagit avec l'eau pour former du glucose et du dioxygène selon l'équation-bilan suivante:

1) Compte les atomes de chaque élément chimique dans les réactifs et dans les produits et complète le tableau ci-dessus.

6 CO ₂	+	6 H ₂ O	=>	C ₆ H ₁₂ O ₆	+	6 O ₂
réactifs				produits		
Nombre d'atomes de carbone: 6				Nombre d'atomes de carbone: 6		
Nombre d'atomes d'oxygène: 18				Nombre d'atomes d'oxygène: 18		
Nombre d'atomes d'hydrogène: 12				Nombre d'atomes d'hydrogène: 12		

2) Qu'observes-tu?

Il y a le même nombre d'atomes d'hydrogène, d'oxygène et de carbone dans les réactifs et les produits.

3) En rédigeant une phrase correcte, écris la conclusion que tu peux tirer de ton observation.

Au cours d'une transformation chimique, les atomes se conservent.