

	EXERCICE DE REMÉDIATION	
	CHIMIE - 4^{ÈME}	4564

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'oxygène et d'hydrogène
Commentaires	

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

ÉNONCÉ

Commentaire [Paul GERM2]:
L'énoncé et le corrigé seront dans le même fichier, mais sur des pages séparées (insertion => saut de page). Nous verrons ensuite si nous faisons deux fichiers différents

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

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

- 1) Compte les atomes de chaque élément chimique dans les réactifs et dans les produits et complète le tableau ci-dessus.
- 2) Qu'observes-tu?
- 3) En rédigeant une phrase correcte, écris la conclusion que tu peux tirer de ton observation: