	<b>EXERCICE DE REMÉDIATION</b> <b>CHIMIE - 4<sup>ÈME</sup></b>	
		4410c

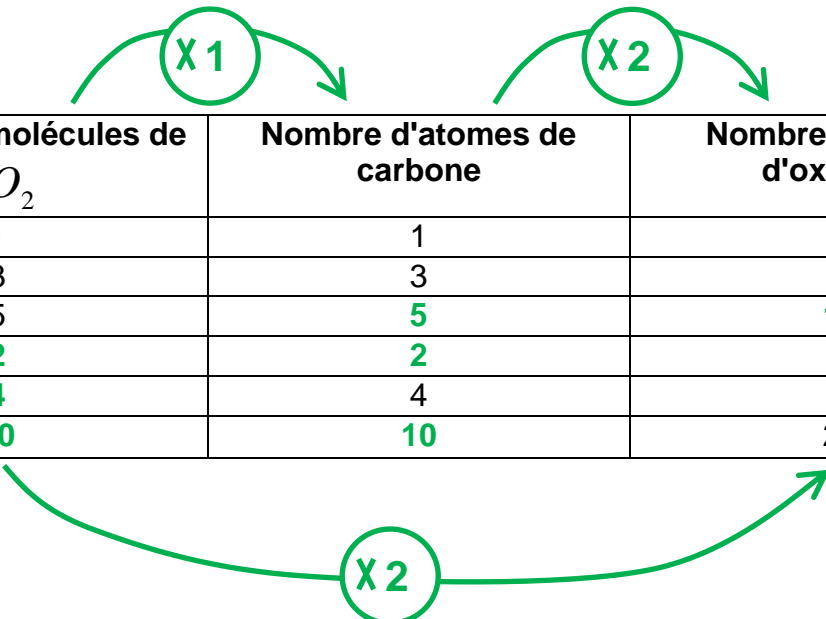
Notion	Notion d'équation bilan et conservation des atomes
Capacité	Reconnaître des situations de proportionnalité
Pré-requis / connaissances	Formule chimique d'une molécule.
Commentaires	

### CORRECTION

La molécule du dioxyde de carbone a pour formule chimique:  $CO_2$

1. Compléter le tableau:

Nombre de molécules de $CO_2$	Nombre d'atomes de carbone	Nombre d'atomes d'oxygène
1	1	2
3	3	6
5	5	10
2	2	4
4	4	8
10	10	20



2. Avec 22 atomes de carbone et 40 atomes d'oxygène, on peut fabriquer:

D'après le tableau, on peut remarquer qu'il y a une relation de proportionnalité entre le nombre d'atomes de carbone et le nombre d'atomes d'oxygène dans la molécule de dioxyde de carbone (Le coefficient de proportionnalité est égal à 2).

On remarque aussi que le nombre d'atomes de carbone est égal au nombre de molécules de dioxyde de carbone.

a) 20 molécules de dioxyde de carbone:

**Pour fabriquer 20 molécules de dioxyde de carbone, il faut 20 atomes de carbone et 40 atomes d'oxygène.**

b) 22 molécules de dioxyde de carbone:

**Pour fabriquer 22 molécules de dioxyde de carbone, il faut 22 atomes de carbone et 44 atomes d'oxygène.**

c) 24 molécules de dioxyde de carbone:

**Pour fabriquer 24 molécules de dioxyde de carbone, il faut 24 atomes de carbone et 48 atomes d'oxygène.**

d) 40 molécules de dioxyde de carbone:

**Pour fabriquer 40 molécules de dioxyde de carbone, il faut 40 atomes de carbone et 80 atomes d'oxygène.**

**Conclusion:**

**Avec 22 atomes de carbone et 40 atomes d'oxygène, on peut fabriquer seulement 20 molécules de dioxyde de carbone: On entoure la réponse a).**