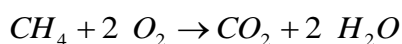
	<b>EXERCICE DE REMÉDIATION</b> <b>CHIMIE - 4<sup>ÈME</sup></b>	
		4409

Notion	Notion d'équation bilan et conservation des atomes
Capacité	Reconnaître des situations de proportionnalité
Pré-requis / connaissances	Les équations bilans et les coefficients stœchiométriques.
Commentaires	

### ÉNONCÉ.

#### La combustion du méthane.

La combustion du méthane a pour équation:



1. En utilisant la proportionnalité, compléter le tableau ci-dessous:

	Nombre de molécules de $CH_4$	Nombre de molécules d' $O_2$	Nombre de molécules de $CO_2$	Nombre de molécules de $H_2O$
$CH_4 + 2 O_2 \rightarrow CO_2 + 2 H_2O$	1	2	1	2
$2CH_4 + 4 O_2 \rightarrow 2CO_2 + 4 H_2O$	2	4	....	4
$8CH_4 + 16 O_2 \rightarrow ....CO_2 + ..... H_2O$	8	16	....	....
$.....CH_4 + 100 O_2 \rightarrow .....CO_2 + 100 H_2O$	....	100	....	100
$.....CH_4 + 38 O_2 \rightarrow .....CO_2 + ..... H_2O$	....	....	....	....

2. Cocher la case pouvant correspondre à l'équation présentée ci-dessus:

Nombre de molécules de $CH_4$	Nombre de molécules d' $O_2$	Nombre de molécules de $CO_2$	Nombre de molécules de $H_2O$	Cocher la case
7	90	56	70	
25	55	25	55	
30	60	30	60	