

Fiche Remédiation	Bilan chimique 2 : équation bilan, la proportionnalité
----------------------	--

Aide : [FMch-1b bilan chimique 2](#)

Exercice 1 : Déterminer dans les cas suivants la composition en nombre de moles, du milieu réactionnel quand la réaction est terminée.

Cas 1

	C_7H_{16}	$11 O_2$	\rightarrow	$7 CO_2$	$8 H_2O$
On introduit (mol)	1	12		0	0
Il réagit (mol)			Il se forme		
Etat final (mol)					

L'espèce chimique qui limite la réaction (facteur limitant) est :

Cas 2

	C_7H_{16}	$11 O_2$	\rightarrow	$7 CO_2$	$8 H_2O$
On introduit (mol)	2	11		0	0
Il réagit (mol)			Il se forme		
Etat final (mol)					

L'espèce chimique qui limite la réaction (facteur limitant) est :

Cas 3

	C_7H_{16}	$11 O_2$	\rightarrow	$7 CO_2$	$8 H_2O$
On introduit (mol)	1	1		0	0
Il réagit (mol)			Il se forme		
Etat final (mol)					

L'espèce chimique qui limite la réaction (facteur limitant) est :

Cas 4

	C_7H_{16}	$11 O_2$	\rightarrow	$7 CO_2$	$8 H_2O$
On introduit (mol)	4	1		0	0
Il réagit (mol)			Il se forme		
Etat final (mol)					

L'espèce chimique qui limite la réaction (facteur limitant) est :

Cas 5

	C_7H_{16}	$11 O_2$	\rightarrow	$7 CO_2$	$8 H_2O$
On introduit (mol)	1,5	16,5		0	0
Il réagit (mol)			Il se forme		
Etat final (mol)					

L'espèce chimique qui limite la réaction (facteur limitant) est :

Cas 6

	C_7H_{16}	$11 O_2$	\rightarrow	$7 CO_2$	$8 H_2O$
On introduit (mol)	$2 \cdot 10^{-1}$	$6 \cdot 10^{-1}$		0	0
Il réagit (mol)			Il se forme		
Etat final (mol)					

L'espèce chimique qui limite la réaction (facteur limitant) est :

Correction : [cFR2ch-1d bilan chimique 2](#)