

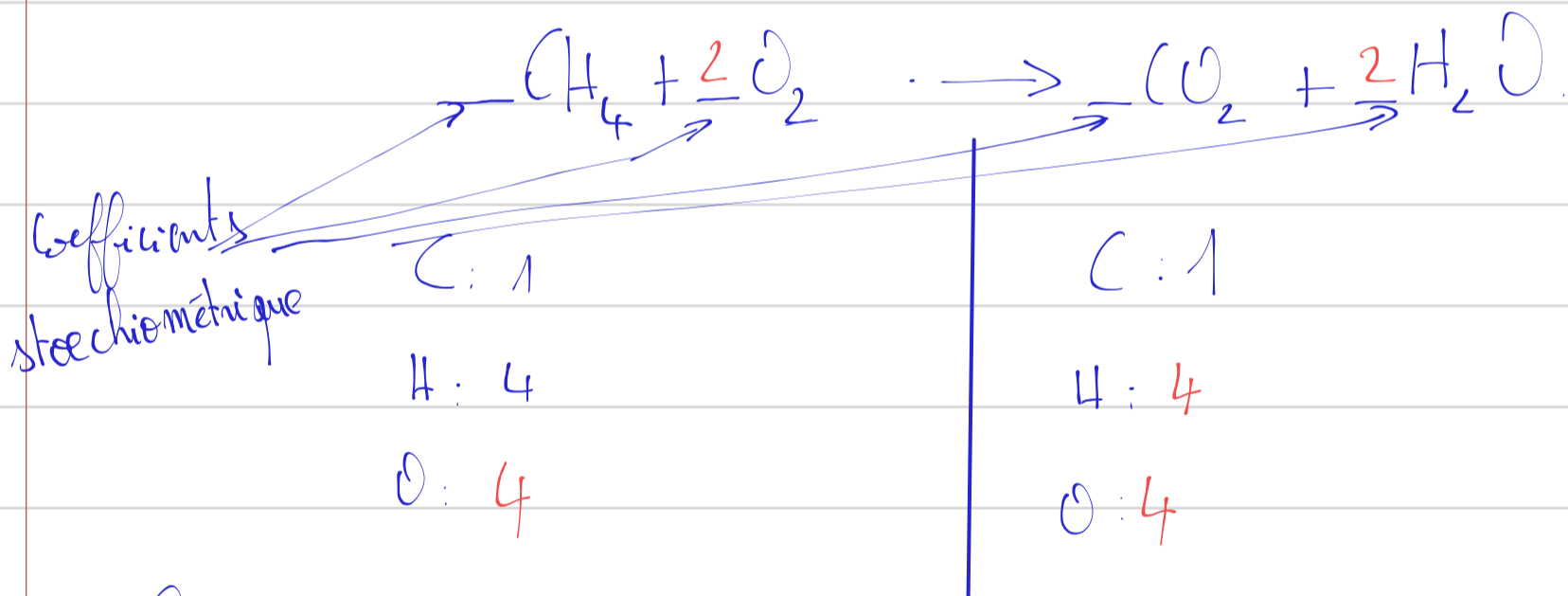
04/01/20

# Transformation chimique

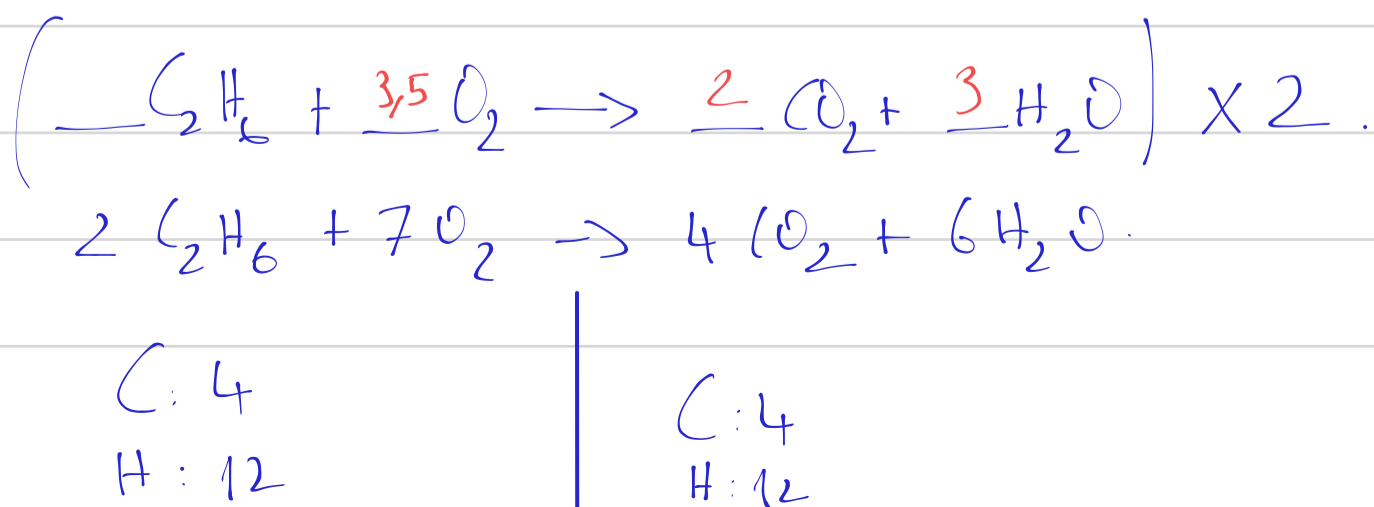


J'ai,  $N_2$  et  $A_1$  n'ont pas subi de transformations. Elles sont des espèces spectatrices.

Applicat° 2: Combustion du méthane:  $CH_4$  réagit avec  $O_2$  pour donner du  $CO_2$  et de l'eau ( $H_2O$ )



Combustion de l'éthane:  $C_2H_6$  il réagit avec  $O_2$  pour former du  $CO_2$  et du  $H_2O$ ; écrire l'éq° de la réaction.

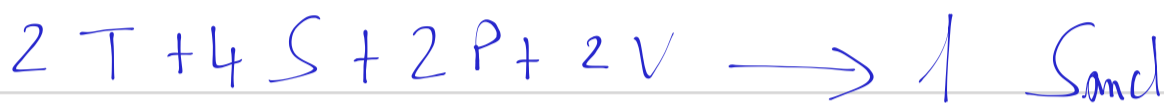


O: 14

O: 14.

La métaphore du sandwich:

20    25    50    30



	T	S	P	V	Sand
Qté initiales	20	25	50	30	0
Qté intermédiaires	$20-2x$	$25-4x$	$50-2x$	$30-2x$	$x$
Qté finales		X			

$$H1: 20 - 2x = 0$$

$$x = 10$$

$$H2: 25 - 4x = 0$$

$$x = \frac{25}{4} \approx 6,25$$

$$H3: 50 - 2x = 0$$

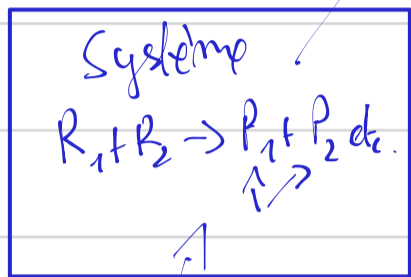
$$x = 25$$

$$H4: 30 - 2x = 0$$

$$x = 15$$



Qté initiales	50g	250g	} donc le réactif limitant est le méthane.
	↓	↓ - 100g	
	0	150g	

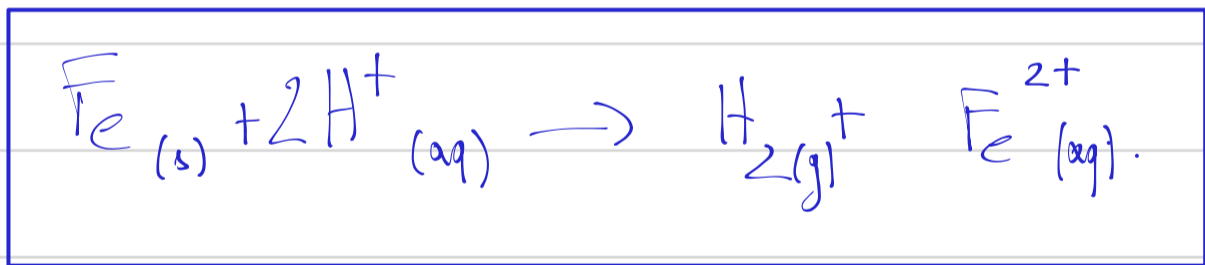


$$E_2 = 100 \text{ J.}$$

$$E_1 = 150 \text{ J}$$

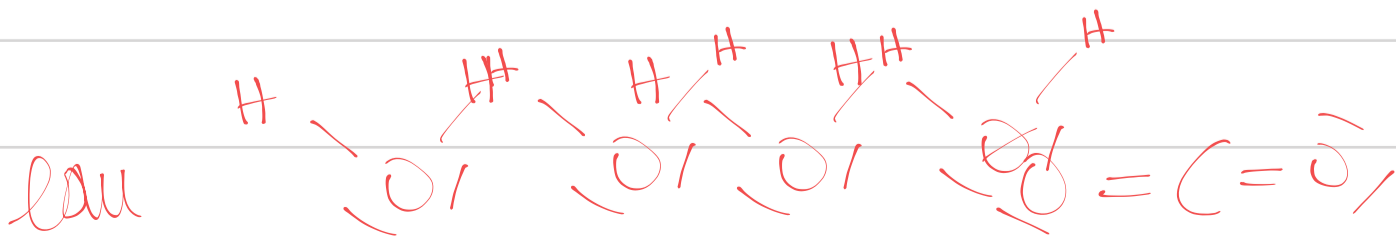
### Exercice n°1

Equation de la réaction:

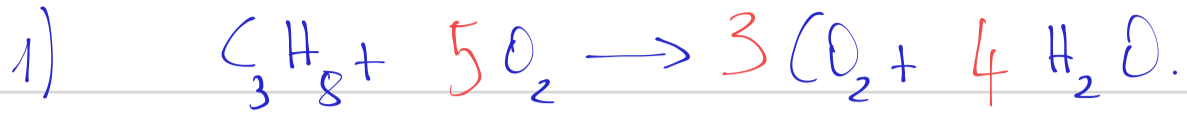


### Exercice n°2:

La réaction chimique possède deux réactifs:  $\text{Cu}^{2+}$  (cuivre II) et le Zinc ( $\text{Z}_m$ ).  
 À la fin de la réaction la sol<sup>o</sup> est toujours bleue donc il reste des ions  $\text{Cu}^{2+}$ .  
 On en déduit que le réactif limitant est le Zinc ( $\text{Z}_m$ ).



### Exercice 3:



2) Le système dégage de la chaleur, la réaction est donc exothermique.

### no 4:

1) Glucose

2) Acide lactique.



