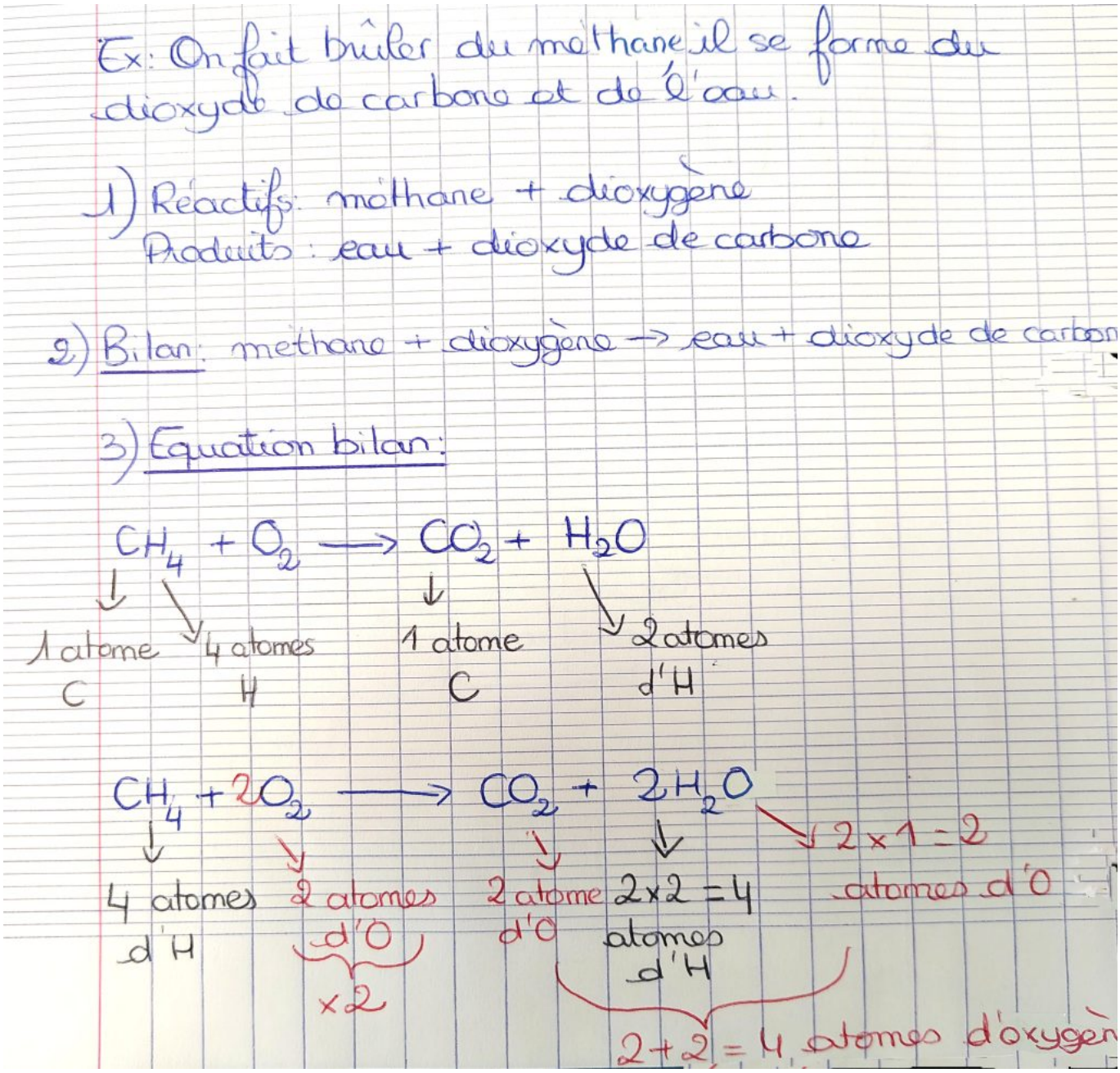
Retourner à : Chimie – 4eme

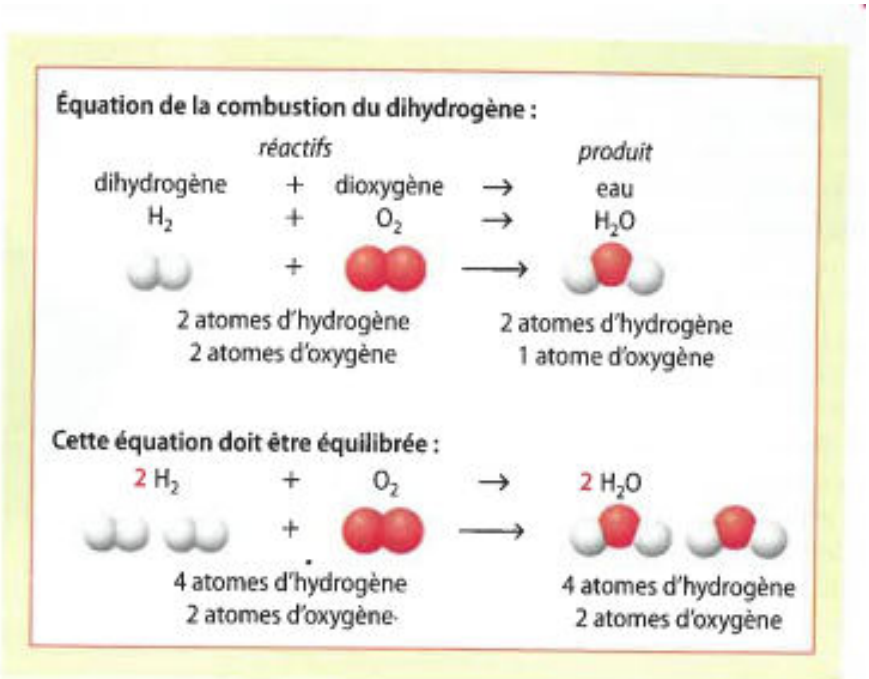


Utilisation de l'équation de réaction chimique

Au cours d'une transformation chimique, tous les atomes présents dans les réactifs se retrouvent inchangés dans les produits.

Les atomes des réactifs se répartissent différemment pour former les produits.

Pour respecter la conservation du nombre d'atomes de chaque type, il faut parfois équilibrer l'équation de réaction en ajoutant des molécules de réactifs et/ou de produits.



S'entrainer à distinguer réactifs et produits : https://learningapps.org/view5888511

S'entrainer à écrire un bilan : https://learningapps.org/view2971180

Exercice 23 p 107

Réactifs : sucre

Produits : charbon, eau

Bilan: sucre —–> charbon + eau

sucre ——> C + H2O

On sait que les atomes se conservent au cours d'une réaction chimique. Comme il y a des atomes de carbone, d'hydrogène et d'oxygène dans les produits, cela signifie qu'il doit aussi y en avoir dans les réactifs, donc le sucre est constitué d'atomes de carbone, d'hydrogène et

d’oxygène .

Leçon précédente
Leçon Transformation chimique
Leçon suivante
S’entrainer à équilibrer une équation bilan