

III) Un exemple de transformation chimique : la combustion :

1) La combustion du carbone dans le dioxygène

Visionnez la vidéo de l'expérience <https://www.youtube.com/watch?v=UsbbaL-xRq8>

Dans le tableau que vous avez déjà imprimé ou recopié la semaine dernière, nous avons déjà identifié les réactifs et les produits de cette transformation chimique.

2) La combustion du méthane dans l'air

Visionnez la vidéo suivante https://www.youtube.com/watch?v=1rpB0_LGZcl

Ensuite, remplissez la fiche « Combustion du méthane » en vous aidant de votre manuel page 164 (vous ne pourrez pas réaliser les modèles mais vous pouvez les dessiner)

Dans cette fiche, on évoque la loi de conservation des atomes. Il s'agit de la loi suivante découverte par Antoine-Laurent de Lavoisier.

Loi de conservation des atomes :

Il y a le même nombre d'atomes de chaque type avant et après la transformation chimique.

3) Comment écrire l'équation-bilan d'une transformation chimique ?

Visionnez la vidéo expliquant la méthode pour écrire et équilibrer une équation-bilan. Cette équation permettra de rendre compte des molécules mises en jeu dans cette transformation ainsi que les proportions utilisées.

Voici le lien de la vidéo <https://www.youtube.com/watch?v=VZVBS4OwwlE>

Après avoir visionné la vidéo, remplissez la fiche-méthode « Comment écrire l'équation-bilan d'une combustion » en prenant l'exemple de la combustion du méthane dans l'air.