## <u>Chapitre 2</u> Les transformations de la matière

Fiche de réussite	00	
Je suis capable de :		
décrire et réaliser une expérience mettant en évidence la conservation de la masse lors		
d'un changement d'état. Donner une explication au niveau moléculaire.		
décrire et réaliser une expérience mettant en évidence la conservation de la masse lors		
d'une réaction chimique. Donner une explication au niveau moléculaire.		
réaliser une expérience mettant en évidence la conservation de la masse lors d'une		
dissolution. Donner une explication au niveau moléculaire		
savoir définir une transformation chimique et équilibrer une équation de réaction chimique.		
distinguer une transformation chimique d'un changement d'état ou d'un mélange.		
décrire et réaliser une expérience mettant en évidence la conservation de la masse lors		
d'un changement d'état. Donner une explication au niveau moléculaire.		
Ecrire les équations de réaction pour la combustion du carbone et du butane.		
dire qu'une combustion nécessite la présence de réactifs (combustible et comburant) qui		
sont consommés et de nouvelles substances apparaissent : les produits.		
réaliser et décrire la combustion du butane avec le dioxygène comme comburant.		
réaliser et schématiser les tests du dioxyde de carbone donnant un précipité blanc, du		
dioxygène rallumant une bûchette incandescente et de l'eau vapeur qui bleuit le sulfate de		
cuivre anhydre.		
reconnaître et décrire les dangers des combustions incomplètes.		



Après avoir vu les vidéos sur les transformations, répond aux questions :

La dissolution du sel dans l'eau est une transformationphysique car les espèces avant et après
transformation sontles mêmes
La combustion du méthane est une transformationchimique car les espèces avant et après
transformationsont différentes
Lors d'une transformation physique, la masse des espèces se conservent avant et après la transformation car
les molécules et leur nombre restent inchangés
Lors d'une transformation chimique, la masse des espèces se conservent avant et après la transformation car
les atomes constituant les molécules restent les mêmes et en même nombre.
Une combustion est une transformation chimique entre uncombustible et uncomburant Les
espèces initiales s'appellent les …réactifs, les espèces finales après transformation s'appellent les…produits…