

	Etre capable de ...	auto-éval  / 	Après éval*
Connaissances	Rappeler qu'une combustion nécessite du dioxygène comme comburant. Expliquer la différence entre les réactifs et les produits Exprimer par une phrase le passage des réactifs aux produits. Donner le nom, le symbole et le modèle des atomes suivants : carbone, hydrogène, oxygène Donner le nom, le symbole et le modèle des molécules suivantes : CO_2, H_2O, O_2, CH_4, C_3H_8 Expliquer la différence entre un atome et une molécule		
Capacités	- Coder-décoder des formules chimiques: *Donner le nombre des différents atomes dans une formule chimique * Ecrire et ajuster les équations des combustions du carbone, du méthane et du propane *Indiquer dans une liste donnée, les équations-bilan équilibrées . - Calculer la masse d'un ou des produits, celles des réactifs étant données et réciproquement - Argumenter la raison de la conservation de la masse lors des réactions chimiques. - Expliquer avec les molécules, les différences entre un changement d'état et une réaction chimique.		