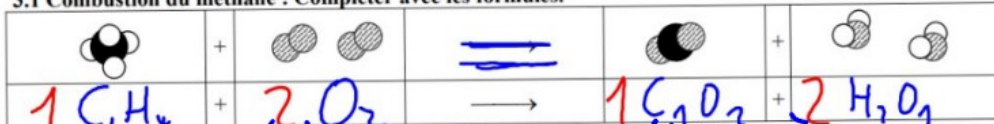


3. Réactions

3.1 Combustion du méthane : Compléter avec les formules.

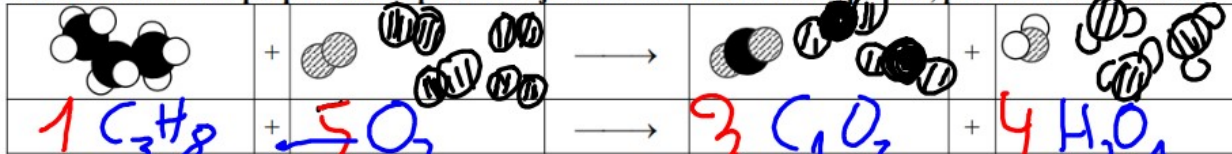


une molécule de méthane et deux molécules de dioxygène réagissent pour donner deux molécules de eau et une molécule de dioxyde de carbone

Nombre d'atomes de carbone dans les réactifs : ..... dans les produits : .....  
 Nombre d'atomes d'hydrogène dans les réactifs : ..... dans les produits : .....  
 Nombre d'atomes d'oxygène dans les réactifs : ..... dans les produits : .....

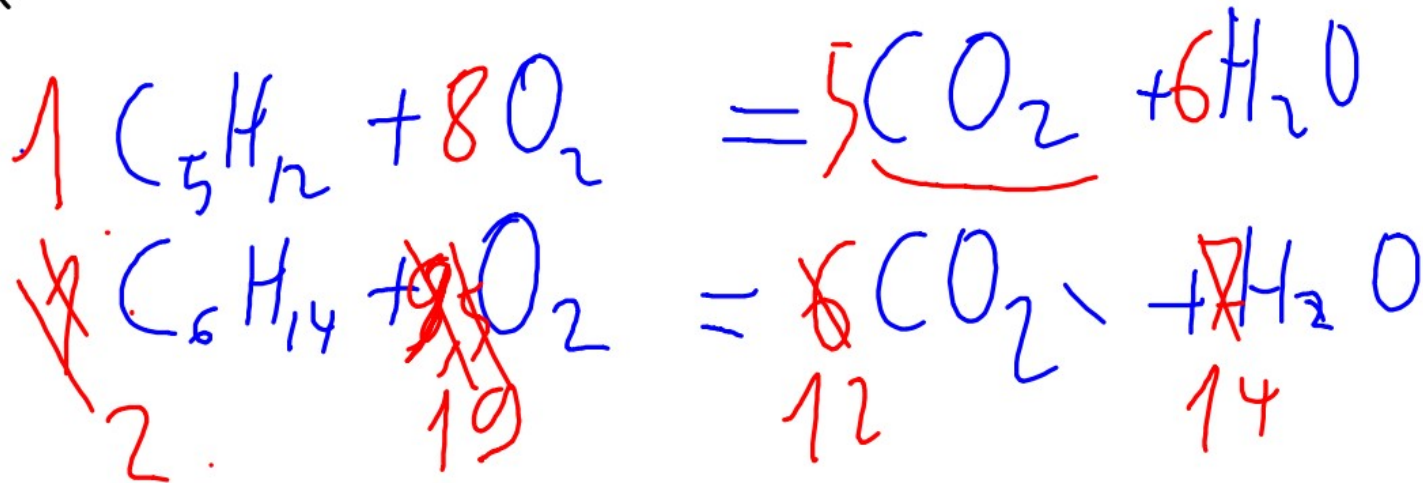
de dioxyde de carbone

3.2 Combustion du propane : Compléter en ajoutant les molécules manquantes, puis avec les formules.

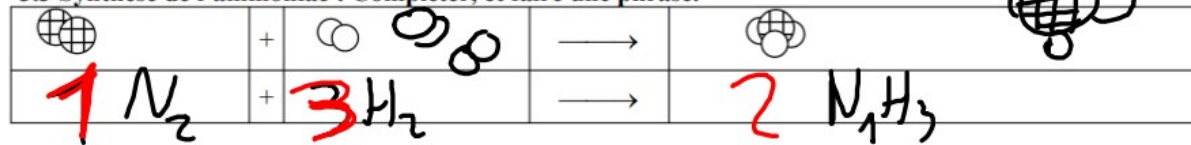


..... molécule de ..... et ..... molécules de ..... réagissent pour donner ..... molécules de ..... et ..... molécules de .....

Nombre d'atomes de carbone dans les réactifs : 3 dans les produits : 3  
 Nombre d'atomes d'hydrogène dans les réactifs : 8 dans les produits : 8  
 Nombre d'atomes d'oxygène dans les réactifs : 10 dans les produits : 10



3.3 Synthèse de l'ammoniac : Compléter, et faire une phrase.



2

6

4

