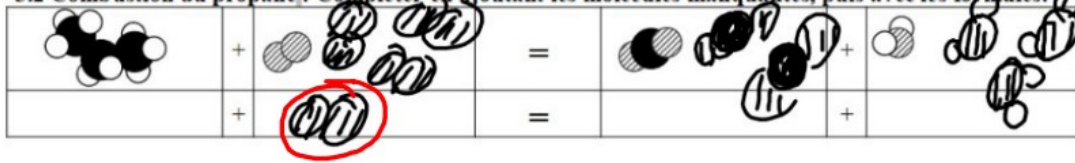
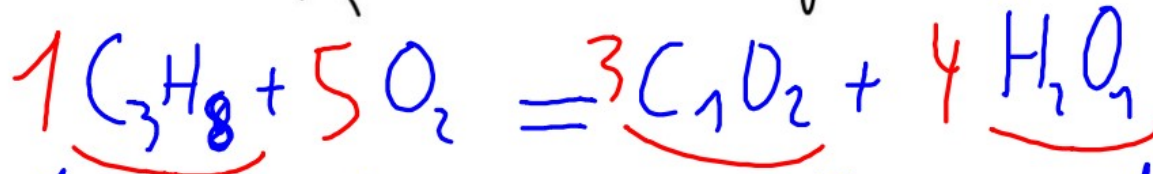


3.2 Combustion du propane: Compléter en ajoutant les molécules manquantes, puis avec les formules.



R

P



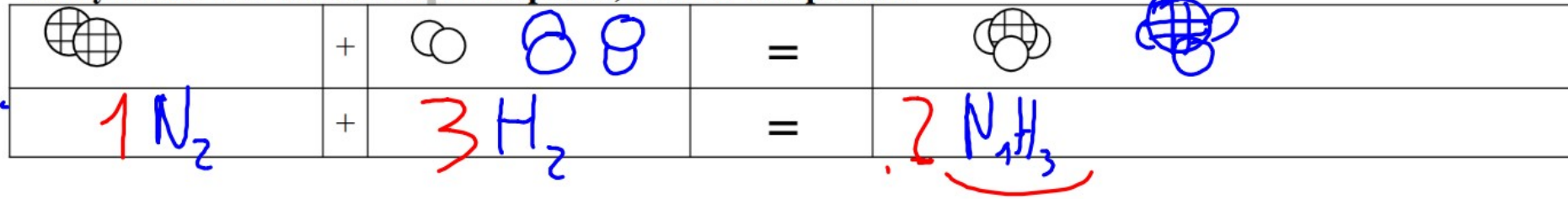
..... 1 molécule de propane et 5 molécules de dioxygène réagissent pour donner 3 molécules de dioxyde de carbone et 4 molécules de eau

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.



C 17.4-b Combustion des hydrocarbures:

1) Donner l'équation bilan ^{complète} de la combustion du pentane C_5H_{12}

→ réactifs : pentane (C_5H_{12}); dioxygène (O_2)

→ produits : dioxyde de carbone (CO_2)
et eau (H_2O).

