









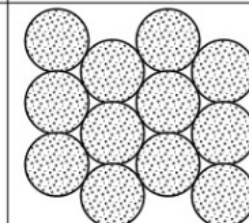



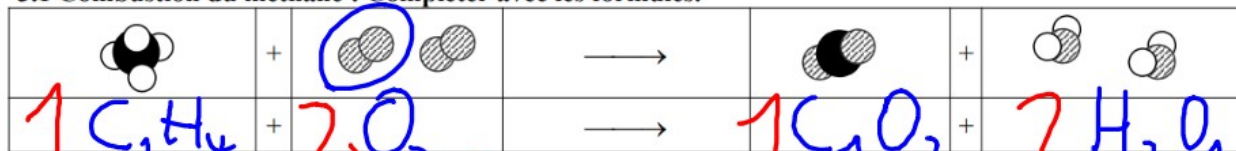
2. Formules de quelques espèces chimiques : Compléter le tableau ci-dessous avec les formules.

| Molécule  | Formule                      | Molécule  | Formule              | Molécule  | Formule              |
|---|------------------------------|---|----------------------|---|----------------------|
|  | Eau<br>$H_2O$                |  | Dihydrogène<br>$H_2$ |  | Chlorure d'hydrogène |
|  | Dioxyde de carbone<br>$CO_2$ |  | Dioxygène<br>$O_2$   |  | Argon                |
|  | <u>Propane</u>               |  | <u>Méthane</u>       |  | Diazote              |
|  | Éthanol                      |  | Aluminium            |  | Ammoniac             |



### 3. Réactions

#### 3.1 Combustion du méthane : Compléter avec les formules.



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

donner ..... molécules de ..... et ..... molécules .....

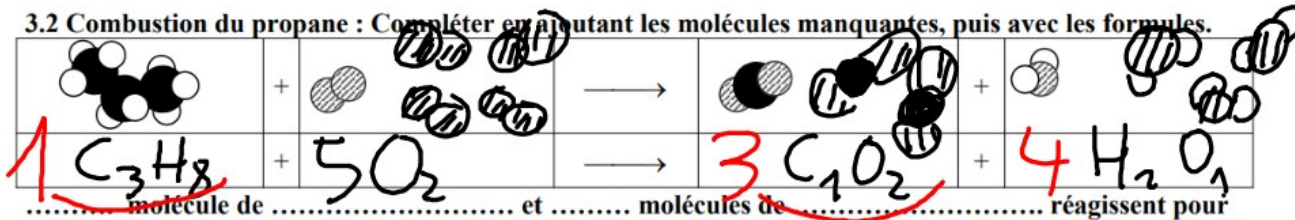
Nombre d'atomes de carbone dans les réactifs : ..... dans les produits : .....

Nombre d'atomes d'hydrogène dans les réactifs : ..... dans les produits : .....

Nombre d'atomes d'oxygène dans les réactifs : ..... dans les produits : .....

) :

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 : ..... 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 : .....

