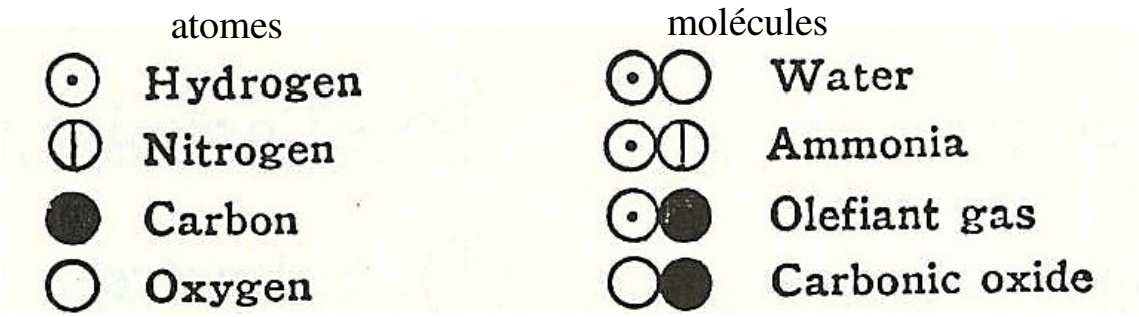
<u>Document 2 : les molécules et les atomes</u> (ne pas écrire sur cette feuille!)

En 1808, John Dalton, un chimiste Anglais, propose un nouveau modèle pour représenter la matière qui s'appuie sur quelques principes :

1. La matière est constitué de particules incassables : l**es atomes**
2. Il existe différents types d'atom*es*
3. Les atomes peuvent se combiner pour former des **molécules.**

Il propose des symboles pour identifier les atomes des différentes espèces chimiques connues à l'époque.



exemples issus de *A New System of Chemical Philosophy écrit par Dalton* (1808)

Ce que vous devrez expliquer à votre camarade

1) Expliquer la différence entre un atome et une molécule

2) Montrer les symboles représentant l'atome d'hydrogène et d'oxygène

3) Quels atomes constituent la molécule d'eau ?

4) Combien d'atomes sont présents dans une molécule d'eau ?

cc BY NC SA