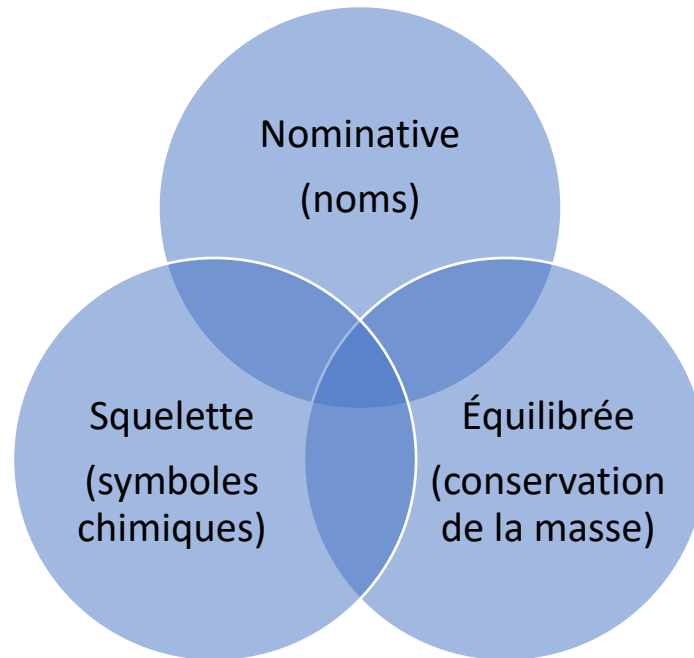


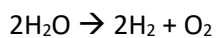
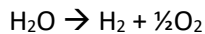
Devoir : Équations chimiques

p.174 #1 à 7

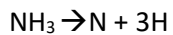
1. Le balancement des équations chimiques repose sur la loi de la conservation de la masse.
2. En commun : Réactifs, flèche et produits, signes d'addition.



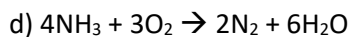
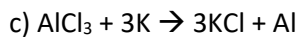
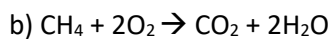
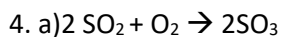
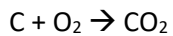
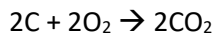
3. a) L'équation contient des fractions.



- b) L'hydrogène et l'azote sont des éléments diatomiques



- c) L'équation peut être simplifier



5. Lorsque tu fais brûler du bois, cela crée du dioxyde de carbone et de l'eau.

6. La substance chimique que tu as fait chauffer a peut-être réagit avec un gaz dans l'air, par exemple l'oxygène, ce qui augmentera la masse du produit. Il faudrait faire l'expérience dans un contenant fermé hermétiquement.