

Equilibrer une équation bilan

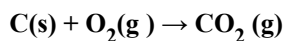
Exemple 1: la combustion du carbone

Lors de cette combustion le carbone réagit avec le dioxygène pour former du dioxyde de carbone.

Les réactifs sont le carbone (C) et le dioxygène (O₂)

Le produit est le dioxyde de carbone (CO₂)

L'équation sans coefficient est :



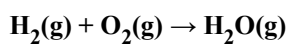
Exemple 2: la combustion du dihydrogène

Le dihydrogène brûle avec le dioxygène en formant de l'eau.

Les réactifs sont donc le dihydrogène (H₂) et le dioxygène (O₂)

Le produit est de l'eau (H₂O)

L'équation de réaction non équilibrée est :



Equation de réaction équilibrée:

.....

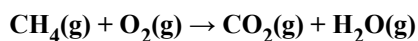
Exemple 3: la combustion complète du méthane

Le méthane brûle dans le dioxygène en formant du dioxyde de carbone et de l'eau.

Les réactifs sont le méthane (CH₄) et le dioxygène (O₂)

Les produits sont le dioxyde de carbone (CO₂) et l'eau (H₂O)

L'équation de réaction sans coefficient est la suivante:



L'équation finale équilibrée:

.....

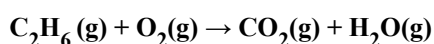
Exemple 4: la combustion complète de l'éthane

Tout comme le méthane, l'éthane brûle avec le dioxygène en produit de l'eau et du dioxyde de carbone.

Les réactifs sont l'éthane (C₂H₆) et le dioxygène (O₂)

Les produits sont le dioxyde de carbone (CO₂) et l'eau (H₂O)

Equation de réaction temporaire:



Equation de réaction entièrement équilibrée:

.....

Equilibrer les réactions :

