

Gilles Lecourtois

Gilles.lecourtois@outlook.fr

Stœchiométries :

Une réaction chimique se doit d'être équilibrée entre les réactifs et les produits. « Rien ne se perd, rien ne se crée, tout se transforme » Lavoisier.

Donc j'ai écrit ce programme pour aider les étudiants à faire le bilan de leurs équations. La syntaxe est la suivante, par exemple pour la combustion du méthane ;

$\text{CH}_4 + (\text{O}_2)_2 = \text{CO}_2 + (\text{H}_2\text{O})_2$ (remarque : équation équilibrée)

Les parenthèses sont importantes sinon le calcul est faux.

On obtient dans le Terminal ;

```
CH4+(O2)2 =CO2+(H2O)2
Gauche = 80.0399
Droite = 80.0399
Equation bien équilibrée
```

Le programme peut juste donner une masse molaire il suffit juste d'entrer une formule chimique.

gilles lecourtois 2023