Python et chimie

STŒCHIOMÉTRIE MOLE-À-MOLE AVEC PYTHON



# Rappel: Équation chimique équilibrée

Une équation chimique équilibrée montre les relations quantitatives entre chacune des espèces chimiques concernées dans une réaction chimique.

Cela signifie qu'une équation chimique équilibrée peut nous indiquer le **ratio du nombre de moles** de réactifs et les produits participant à une réaction chimique.

Par conséquent, une équation chimique équilibrée fournit des renseignements importants :

- 1.Le *type* et le *nombre* d'atomes et de molécules qui interagissent et comment ils s'organisent
- 2.Le **nombre relatif de moles** d'atomes et de molécules qui interagissent et se forment



#### Ratio de mole

Ex. Azote et hydrogène gazeux réagissent pour former de l'ammoniac.

$$N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$$

Les coefficients de l'équation nous indiquent que 1 mole de  $N_2$  réagit avec 3 moles de  $H_2$ , formant 2 moles de  $NH_3$ . Cette relation quantitative peut être écrite sous forme de ratio de mole :

1 mol  $N_2$ : 3 mol  $H_2$ : 2 mol  $NH_3$ 

Nous pouvons aussi écrire la relation entre deux espèces chimiques, plutôt que la réaction chimique entière. La relation entre N<sub>2</sub> et H<sub>2</sub> a un rapport de mole de :

1 mol  $N_2$ : 3 mol  $H_2$ 



#### Ratio de mole

1 mol  $N_2$ : 3 mol  $H_2$ : 2 mol  $NH_3$ 

À l'aide de ce ratio de mole, on peut calculer la quantité de moles de  $H_2$  nécessaires pour réagir pleinement avec une certaine quantité de  $N_2$  ou créer une certaine quantité de  $N_3$ .

On peut utiliser des ratios de moles pour convertir entre les quantités de deux substances dans une réaction chimique.

<u>Discussion de groupe</u>: Si nous avons 2 mol de  $N_2$ , combien de mol de  $H_2$  sont nécessaires pour réagir pleinement si nous utilisons l'équation suivante :

$$N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$$



#### Ratio de mole

<u>Discussion de groupe</u>: Si nous avons 2 mol de N<sub>2</sub>, combien de mol de H<sub>2</sub> sont nécessaires pour réagir pleinement si nous utilisons l'équation suivante :

$$N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$$

Réponse :

$$N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$$
 $\times 2 \times 2 \times 2$ 

$$= 2N_{2(g)} + 6H_{2(g)} \rightarrow 4NH_{3(g)}$$

Par conséquent, 6 mol de  $H_2$  est nécessaire pour réagir pleinement avec 2 mol de  $N_2$ .



# Penser-jumeler-partager

Que nous apprend l'équation chimique équilibrée sur les moles et comment peutelle être utilisée par un chimiste?



# Penser-jumeler-partager

Que nous apprend l'équation chimique équilibrée sur les moles et comment peutelle être utilisée par un chimiste?

Une équation chimique équilibrée peut nous indiquer le ratio du nombre de moles de réactifs et les produits participant à une réaction chimique.

On peut utiliser des ratios de moles pour convertir entre les quantités de deux substances dans une réaction chimique.



#### Stœchiométrie mole-à-mole

Les techniques suivantes peuvent être utilisées pour prédire le nombre de moles qui réagiront ou se formeront dans une équation :

- 1.Équilibrer l'équation (toujours).
- 2. Identifier ce qui est donné et nécessaire.
- 3. Utiliser l'équation ratio de moles

# mol given x 
$$\left(\frac{\text{balanced mol of required}}{\text{balanced mol of given}}\right) = \text{# mol required}$$

Problème de pratique : En utilisant l'équation suivante,

 $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$ , déterminez combien de moles de  $H_2$  seraient nécessaires pour réagir pleinement avec 3 moles de  $N_2$ .



#### Stœchiométrie mole-à-mole

Problème de pratique : En utilisant l'équation suivante,  $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$ , déterminez combien de moles de  $H_2$  seraient nécessaires pour réagir pleinement avec 3 moles de  $N_2$ .

#### Réponse:

- 1. Équation équilibrée :  $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$
- 2. <u>Donné</u>: 3 mol de N<sub>2</sub> <u>Nécessaire</u>: mol de H<sub>2</sub>
- 3. Résoudre avec l'équation de ratio de mole

$$3 \operatorname{mol} N_2 \times \left(\frac{3 \operatorname{mol} H_2}{1 \operatorname{mol} N_2}\right) = 9 \operatorname{mol} H_2$$

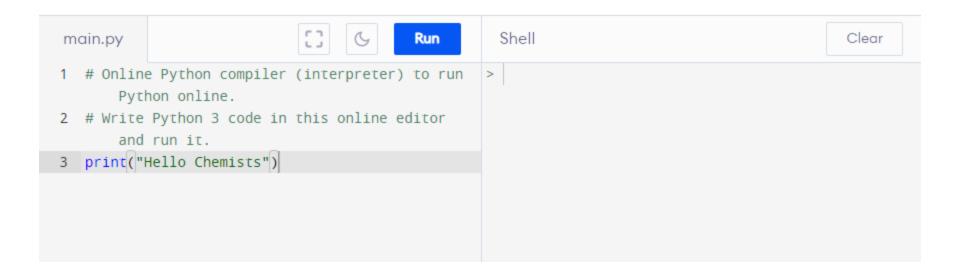
Déclaration : Par conséquent, 9 moles de H<sub>2</sub> sont nécessaires pour réagir pleinement avec 3 moles de N<sub>2</sub>.



# Intro à Python

- Commencez par accéder à votre éditeur, compilateur ou interprète de code.
  - a. Programiz: Compilateur Python en ligne <a href="https://www.programiz.com/python-programming/online-compiler/">https://www.programiz.com/python-programming/online-compiler/</a>
  - b.Replit: <a href="https://replit.com/">https://replit.com/</a>
  - c. Python en ligne: https://www.online-python.com/

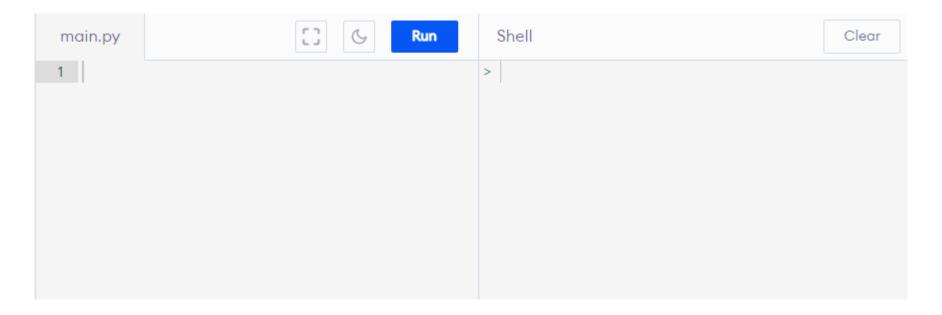
Le code Python peut être écrit dans une console comme celle ci-dessous.





# Intro à Python

- 2. Effacez tout dans la console pour qu'elle soit vide.
- 3. Le programme de code est exécuté de haut en bas.



imprimer : print() est l'une des fonctions les plus basiques de Python, car elle nous permet d'afficher le résultat du code que nous avons écrit. La fonction print() imprime littéralement (affiche) le résultat à l'écran.

Habituellement, quelque chose est nécessaire à l'intérieur des parenthèses. S'il y a du texte de données, des guillemets simples ou doubles entourent le texte de données, également appelé chaîne. Une chaîne combine plusieurs morceaux de texte.

#### Essayons.

- 1. Entrez dans print(« Bonjour les chimistes »)
- 2. Cliquer sur « Exécution ».





Variables: Une variable est utilisée pour stocker temporairement des données (texte, nombres, etc.) dans la mémoire d'un ordinateur. Exemple, le prix d'un produit ou le nom d'une personne.

La création d'une variable s'appelle « déclaration de la variable ». Vous nommez votre variable et lui attribuez une valeur, mais certaines règles existent :

- Vous pouvez utiliser des lettres, des chiffres et des traits de soulignement (\_)
  dans un nom de variable.
- 2. Les noms de variables sont sensibles à la casse : exemple, Exemple, et eXempLe sont toutes des variables différentes en ce qui concerne Python.
- 3. Vous ne pouvez pas démarrer un nom de variable avec un chiffre.
- 4. Vous ne pouvez pas utiliser un mot réservé (c'est-à-dire, def, if, else, False, True, None...) comme nom de variable. Si vous n'êtes pas sûr de savoir quels mots sont réservés (c'est-à-dire que Python les utilise pour certaines fonctions), tapez Aide (« mots clés ») dans votre interpréteur de lignes de commande.
- 5. Vous attribuez une valeur à une variable à l'aide du signe égal (=). D'abord vient le nom de la variable, puis le signe égal, puis la valeur :

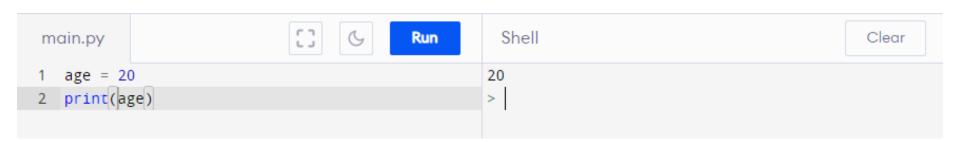


Exemples de variables :

Essayons d'afficher (print) la variable d'âge :

- 1. Entrez : âge = 20
- 2. Entrez: print(âge)
- 3. Cliquer sur « Exécution ».

Notez que nous n'ajoutons pas dans les guillemets « » parce que nous voulons imprimer la valeur de la variable d'âge. Si nous incluons les guillemets, print(« âge »), nous verrions l'âge du texte affiché.





Exemples de variables :

```
sujet_préféré = « la chimie! »
```

Vous pouvez imprimer à la fois une chaîne (plusieurs morceaux de texte) et une variable en incluant la chaîne dans les guillemets qui suivent par une virgule et le nom de la variable

Essayons d'afficher (print) la variable sujet\_préféré :

- 1. Entrez : sujet\_préféré = « la chimie! »
- 2. Entrez : print(« Mon sujet préféré est »,sujet\_préféré)
- 3. Cliquer sur « Exécution ».





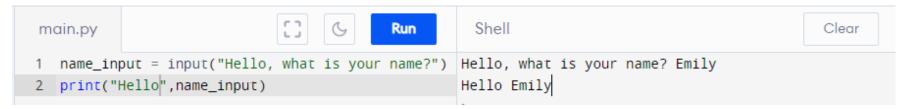
entrée : input() est une fonction qui nous permet d'obtenir l'entrée de l'utilisateur en affichant une incitation. Par exemple, le nom d'une personne ou son numéro favori.

#### Essayons.

- 1. Entrez: entrée\_nom = input(« Bonjour, quel est votre nom? »)
- 2. Entrez dans print(« Bonjour », entrée\_nom)
- 3. Cliquer sur « Exécution ».



1. L'utilisateur tape ensuite son nom et appuie sur la touche Entrée.





Entier relatif : int() est un nombre entier qui est positif ou négatif (exemple : 10)

Flotteur : un nombre float() est un nombre positif ou négatif qui contient un nombre décimal (exemple : 10,1)

Chaîne : une str() une combinaison de plusieurs morceaux de texte

Essayons un calcul avec des entiers relatifs.

- 1. Tapez ce qui suit :
- 2. Cliquer sur « Exécution ».
- 3. Terminer les entrées en répondant aux questions.

#### <u>Discussion de classe :</u>

Que s'est-il passé? Pouvons-nous résoudre ceci?



# Intro à Python

#### Discussion de

classe:

Que s'est-il passé?

Un bogue! Cela signifie que quelque chose ne va pas dans notre code. Le programme va essayer de vous aider en affichant une erreur.

Pouvons-nous résoudre ceci?

main.py



Oui, nous pouvons! Comment?



Run

Nous avons oublié int()

- 2 Pet\_Cat\_input = input("How many students have a pet cat")
- 3 CatDogSum = Pet\_Dog\_input + Pet\_Cat\_input



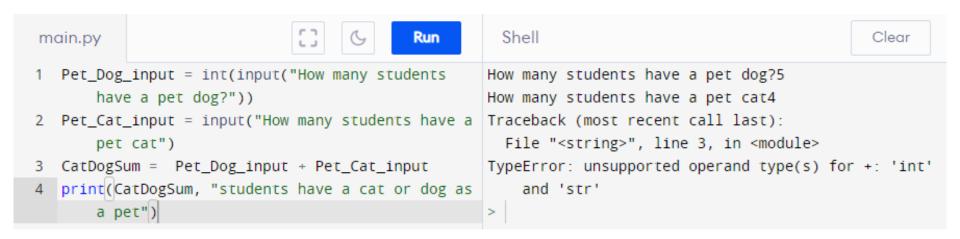
# Intro à Python: Bogue

#### Discussion de

#### classe:

Que s'est-il passé?

Un bogue! Cela signifie que quelque chose ne va pas dans notre code. Le programme va essayer de vous aider en affichant une erreur.



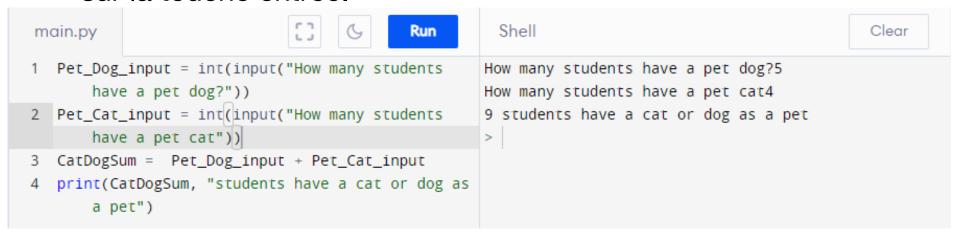
Cette erreur nous dit que nous essayons d'ajouter un entier relatif et une chaîne, qui représente du texte. Nous ne pouvons pas calculer les nombres avec une chaîne.



# Intro à Python: Bogue

Essayons de corriger le bogue et de coder un calcul avec des entiers relatifs.

- 1. Tapez ce qui suit :
- 2. Cliquer sur « Exécution ».
- 3. Terminer les entrées en répondant aux questions et en pressant sur la touche entrée.





# Intro à Python : Calculateur de code

Entier relatif : int() est un nombre entier qui est positif ou négatif (exemple : 10)

Flotteur : un nombre float() est un nombre positif ou négatif qui contient un nombre décimal (exemple : 10,1)

Chaîne : une str() une combinaison de plusieurs morceaux de texte

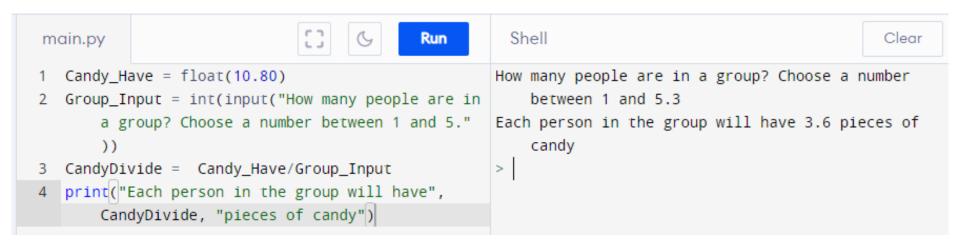
Tâche 1 : Essayez de créer du code qui effectue un calcul avec des entiers relatifs et des flotteurs.



### Intro à Python : Calculateur de code

Tâche 1 : Essayez de créer du code qui effectue un calcul avec des entiers relatifs et des flotteurs.

#### Voir Exemple de code :





# Intro à Python: Code de ratios de moles

Tâche 2 : Essayez de créer du code qui effectue un calcul de ratios de moles avec des entiers relatifs et des flotteurs.



### Intro à Python: Code de ratio de moles

Tâche 2 : Essayez de créer du code qui effectue un calcul de ratios de moles avec des entiers relatifs et des flotteurs.

#### Voir Exemple de code :

