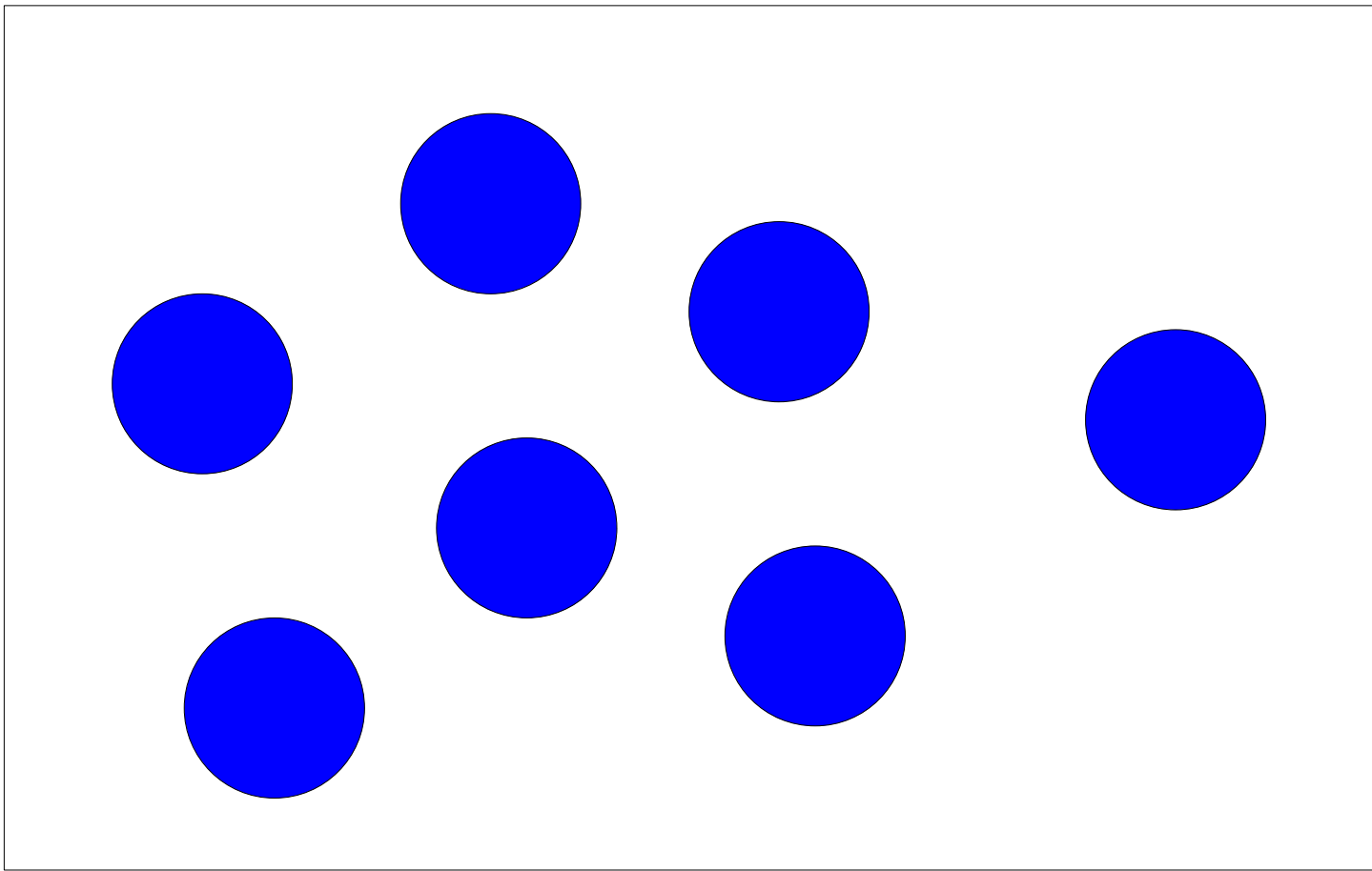


Exercice de 4ème: Des molécules aux atomes

Parmi les exemples, indiquer la notation qui convient

Pour évoluer dans l'exercice,
n'utiliser que les liens sur les pages (en bleu)

Exemple 1



Cela s'écrit:

- 7N
- N7
- 7 N
- N7

**Cliquer sur le tiret
de la réponse qui
vous semble juste**



Cliquer sur le tiret
de la réponse qui
vous semble juste

Cela s'écrit:

- 6 H
- 3 H
- 3 H₂
- 3 H₂
- 2 H₃



Cliquer sur le tiret
de la réponse qui
vous semble juste

Cela s'écrit:

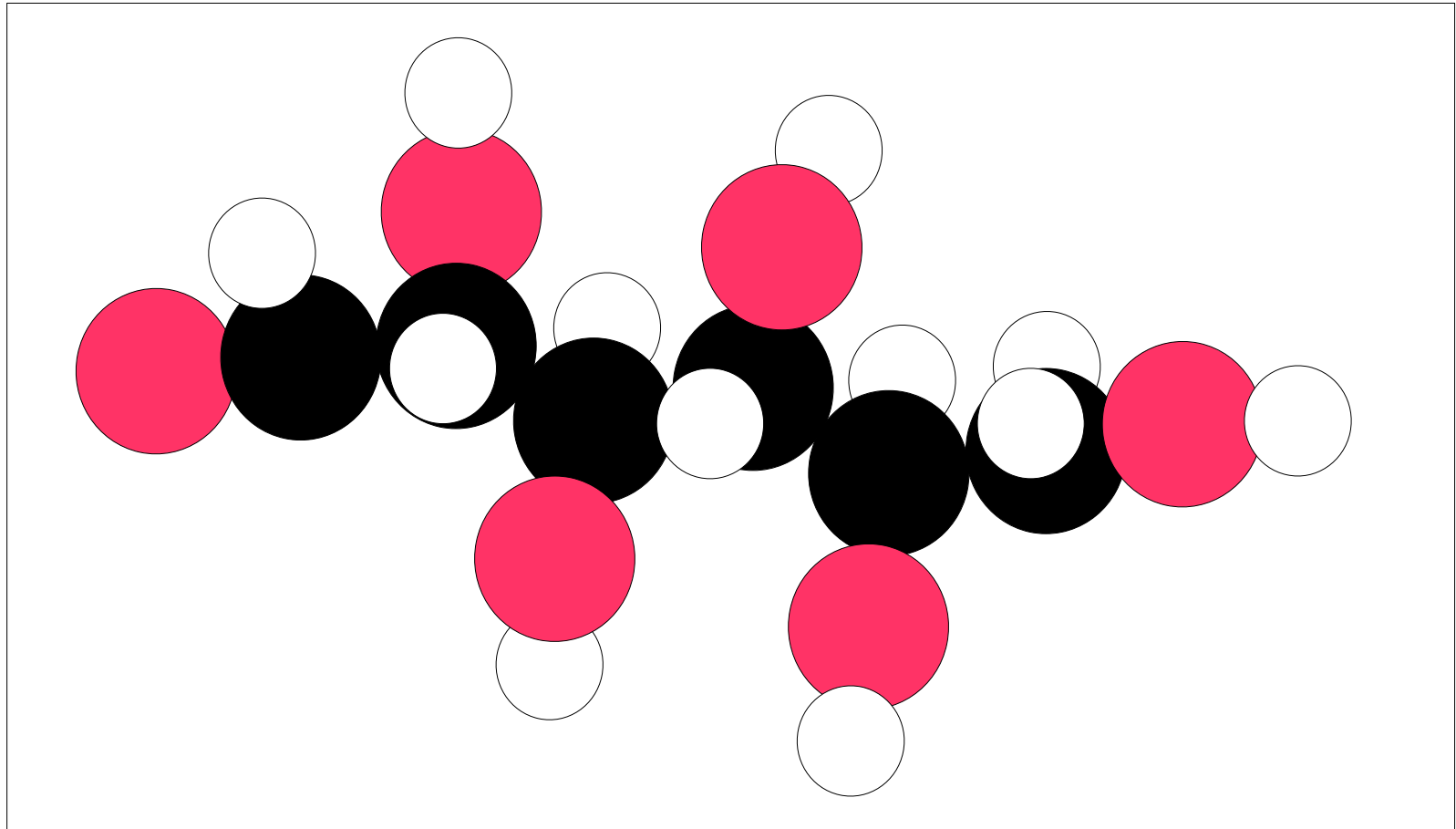
- 10 O
- 5 O₂
- 2 O₅
- 2 O₅



Cliquer sur le tiret
de la réponse qui
vous semble juste

Cela s'écrit:

- H₆O₃
- H₆O₃
- 3 HO₂
- 3 ₂HO
- 3 H₂O



La molécule de sucre se note:

**Cliquer sur le tiret
de la réponse qui
vous semble juste**

- **$C_6H_{12}O_6$**
- **$C6H12O6$**
- **$6C12H6O$**

Retour à l'exemple 1

Vraiment ? Prenons un exemple

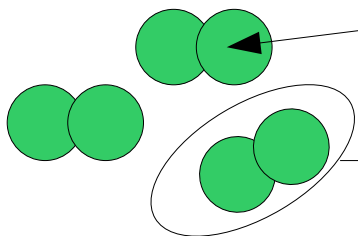


Désigne le symbole du ou des atomes
(ici l'atome de fluor) présents dans la molécule

Ce nombre indique le nombre total
d'atome ou de molécule qui intervienne

En indice inférieur, on note
le nombre d'atome (ici l'atome F)
présent dans la molécule

Dans cet exemple
on a donc :



Atome F

Molécule F₂

Retour à l'exemple 2

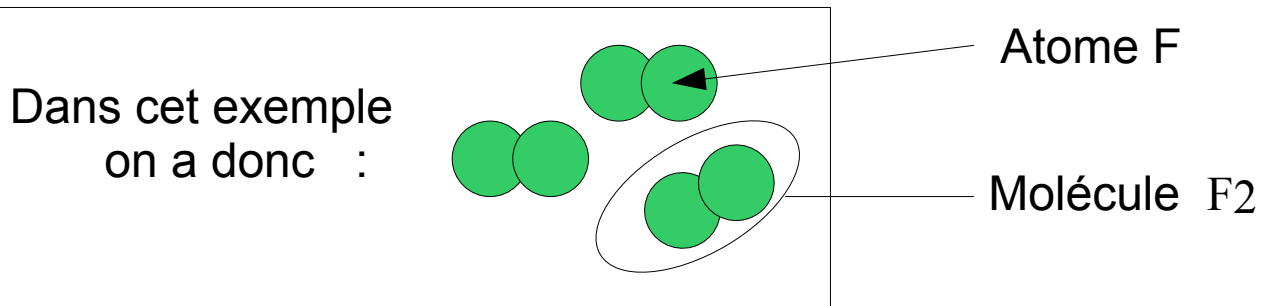
Vraiment ? Prenons un exemple



Désigne le symbole du ou des atomes
(ici l'atome de fluor) présents dans la molécule

Ce nombre indique le nombre total
d'atome ou de molécule qui intervienne

En indice inférieur, on note
le nombre d'atome (ici l'atome F)
présent dans la molécule



Retour à l'exemple 3

Vraiment ?

Prenons un exemple

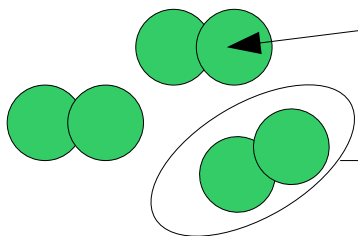


Désigne le symbole du ou des atomes
(ici l'atome de fluor) présents dans la molécule

Ce nombre indique le nombre total
d'atome ou de molécule qui intervienne

En indice inférieur, on note
le nombre d'atome (ici l'atome F)
présent dans la molécule

Dans cet exemple
on a donc :



Atome F

Molécule F₂

Retour à l'exemple 4

Vraiment ?

Prenons un exemple (le dioxyde de carbone)



Désigne le symbole d'un des atomes présents dans la molécule, ici le carbone C

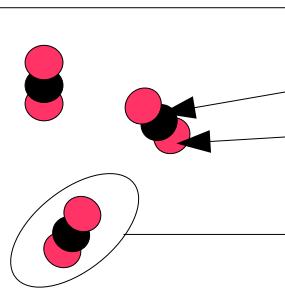
En indice inférieur, on note le nombre d'atome O présent dans la molécule

L'indice 1, désignant le nombre d'atome de carbone présent dans la molécule n'est pas noté

Désigne le symbole d'un des atomes présents dans la molécule, ici l'oxygène O

Ce nombre indique le nombre total d'atome ou de molécule qui intervienne

Dans cet exemple on a donc :



Atome de carbone C

Atome d'oxygène O

Molécule de dioxyde de carbone
 CO_2

Retour à l'exemple 5

Vraiment ?

Prenons un exemple (le dioxyde de carbone)



Désigne le symbole d'un des atomes présents dans la molécule, ici le carbone C

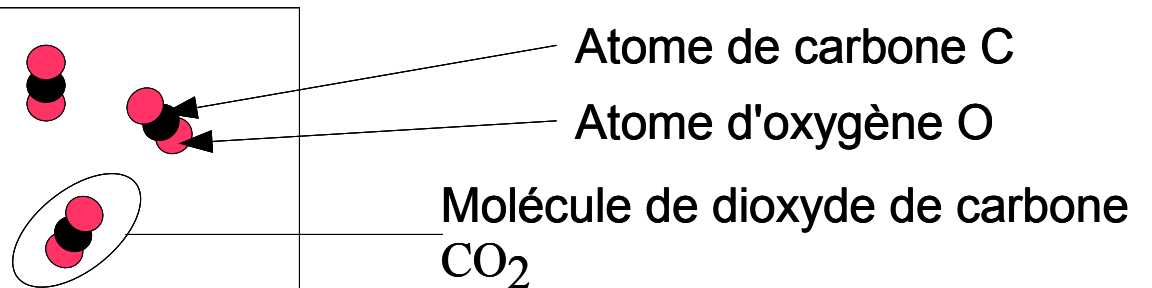
En indice inférieur, on note le nombre d'atome O présent dans la molécule

L'indice 1, désignant le nombre d'atome de carbone présent dans la molécule n'est pas noté

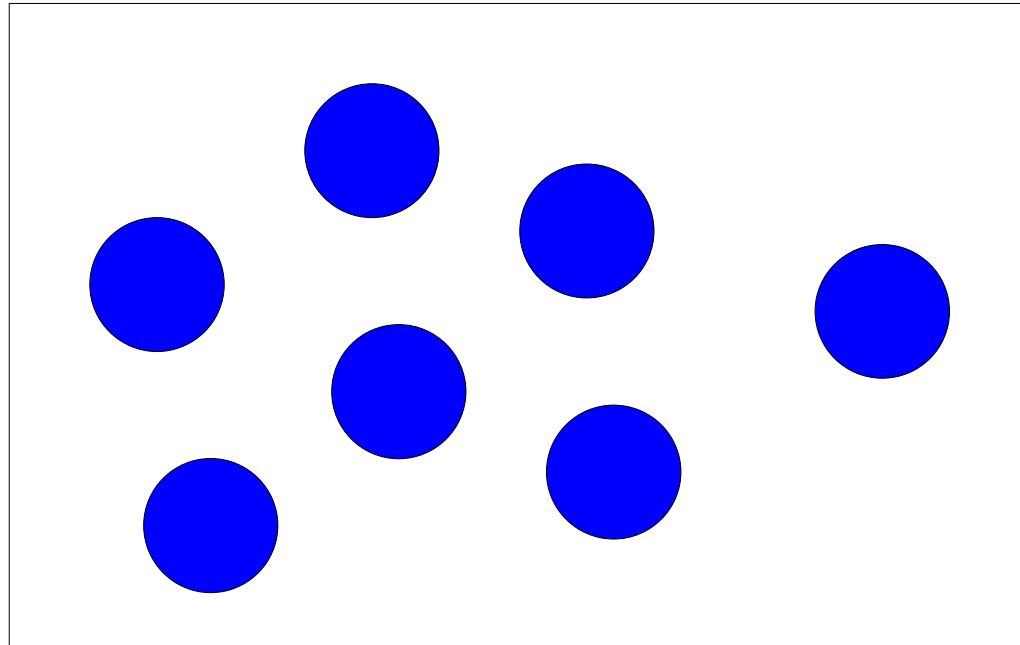
Désigne le symbole d'un des atomes présents dans la molécule, ici l'oxygène O

Ce nombre indique le nombre total d'atome ou de molécule qui intervienne

Dans cet exemple on a donc :



Exact !



7 N

Aller à l'[exemple 2](#)

Exact !



3 H₂

Aller à l'[exemple 3](#)

Exact !



5 O₂

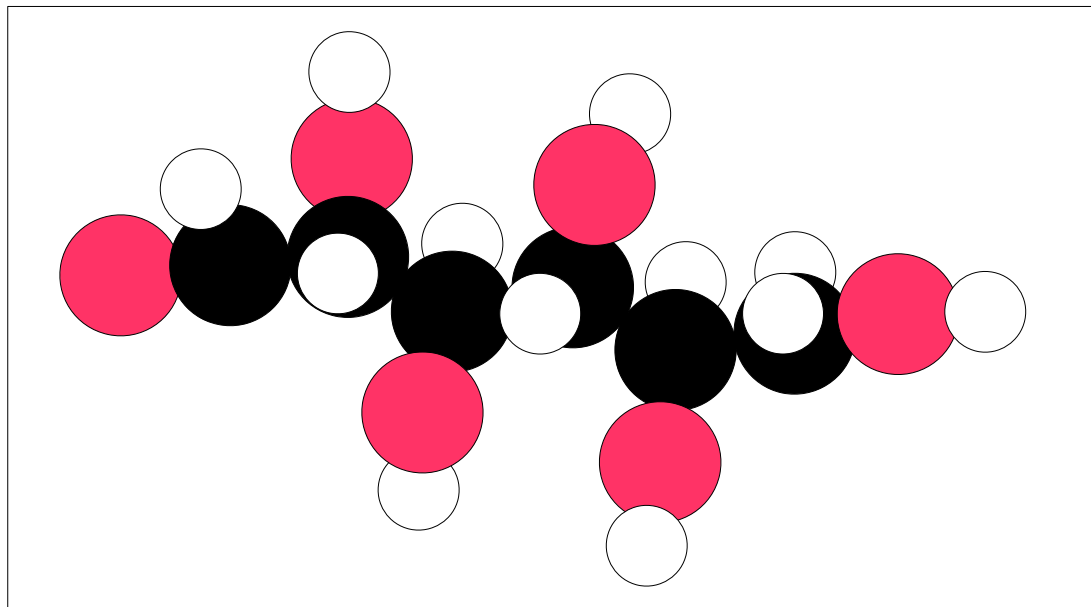
Aller à l'[exemple 4](#)

Exact !



Aller à l'exemple 5

Exact !



L'exercice est terminé
vous pouvez cliquer sur « précédent »
pour revenir sur le site du collègue

