

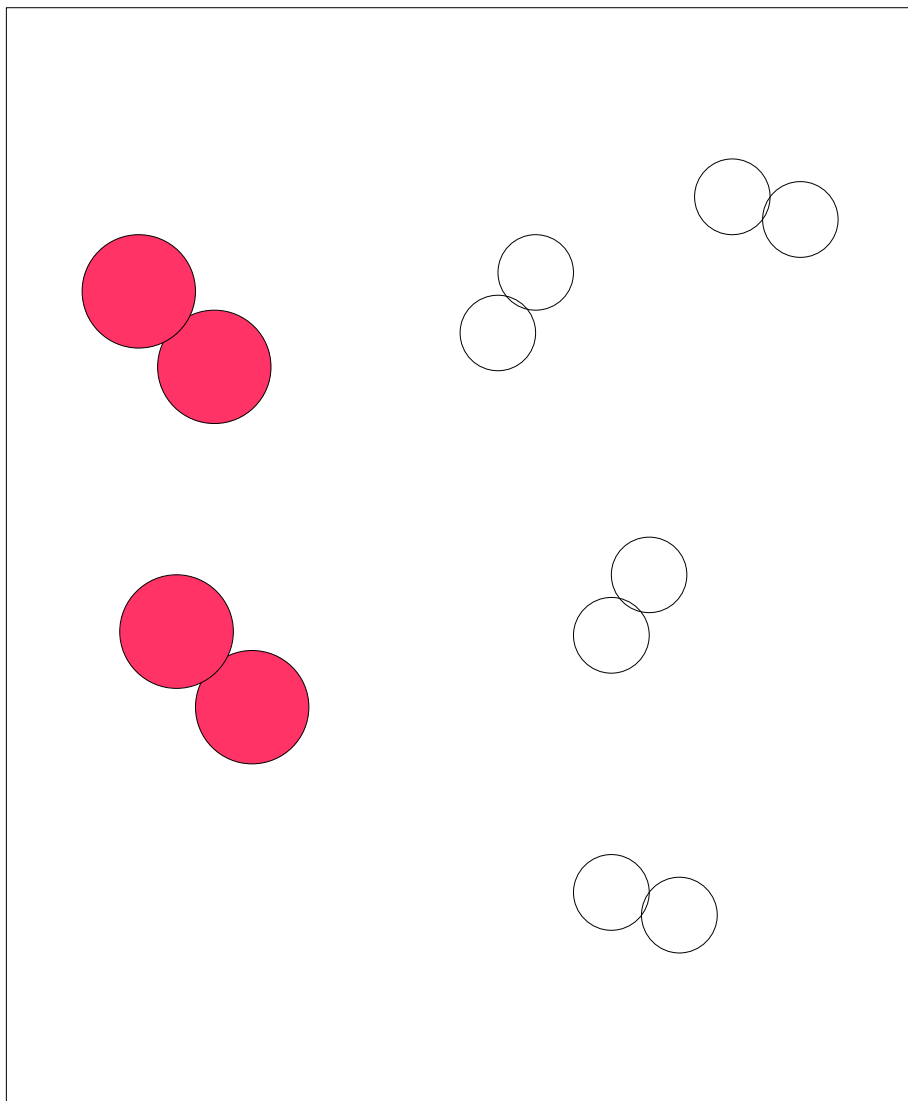
Exercice de 4ème: Savoir reconnaître une réaction chimique

Pour les quatre exemples qui vont suivre, indiquer s'il s'agit ou non de réaction chimique.

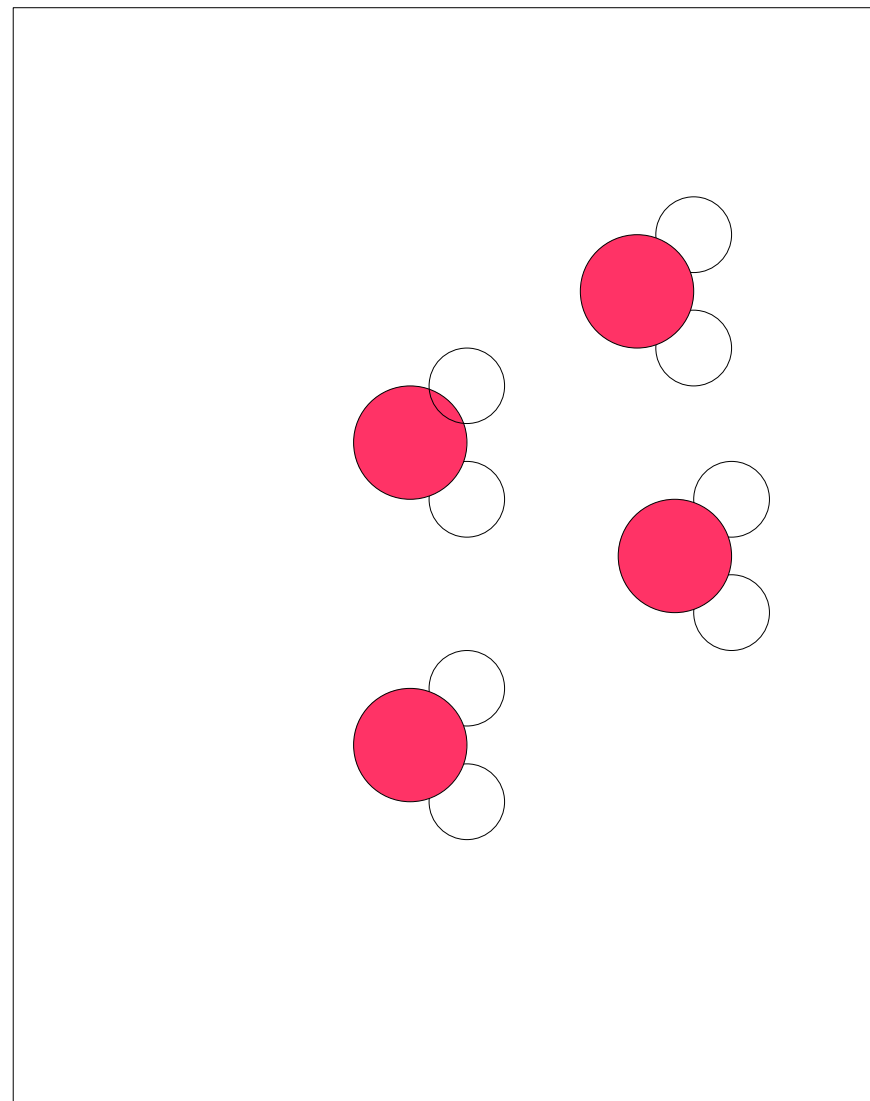
Pour évoluer dans l'exercice,
n'utiliser que les liens sur les pages (en bleu)

Exemple 1

S'agit-il d'une réaction chimique ? **Oui** ou **Non?**

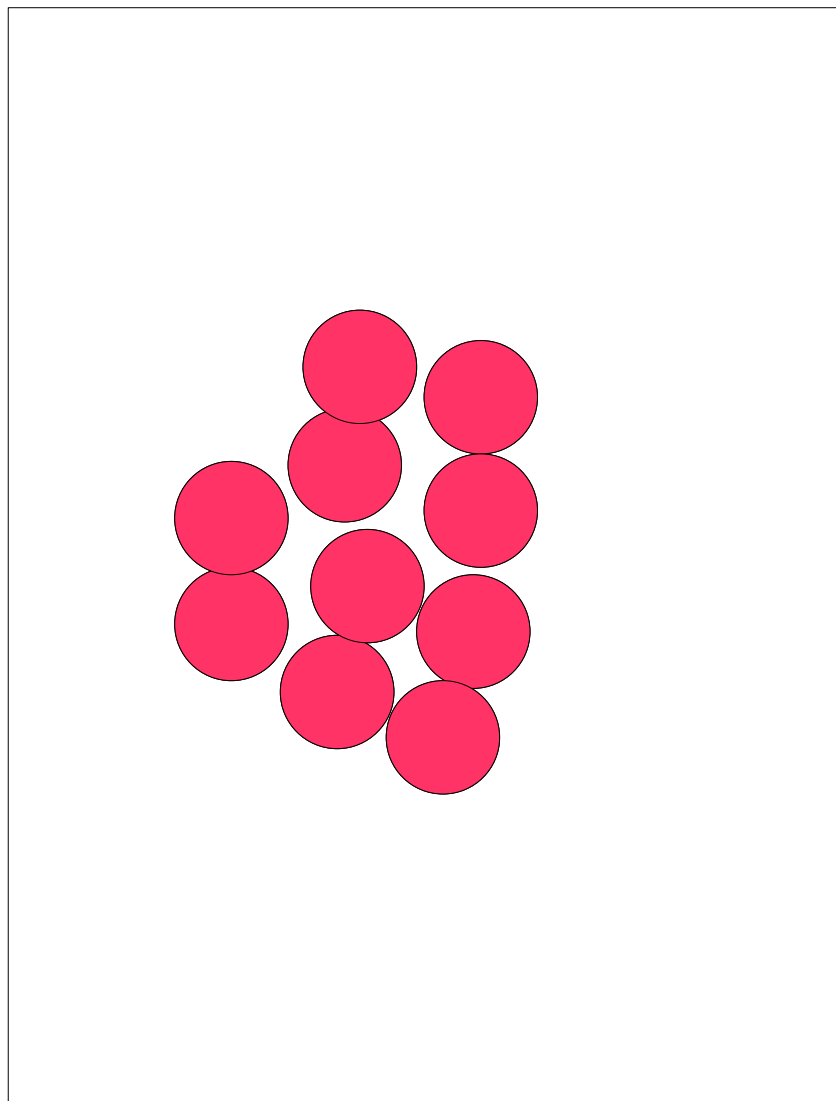


Avant

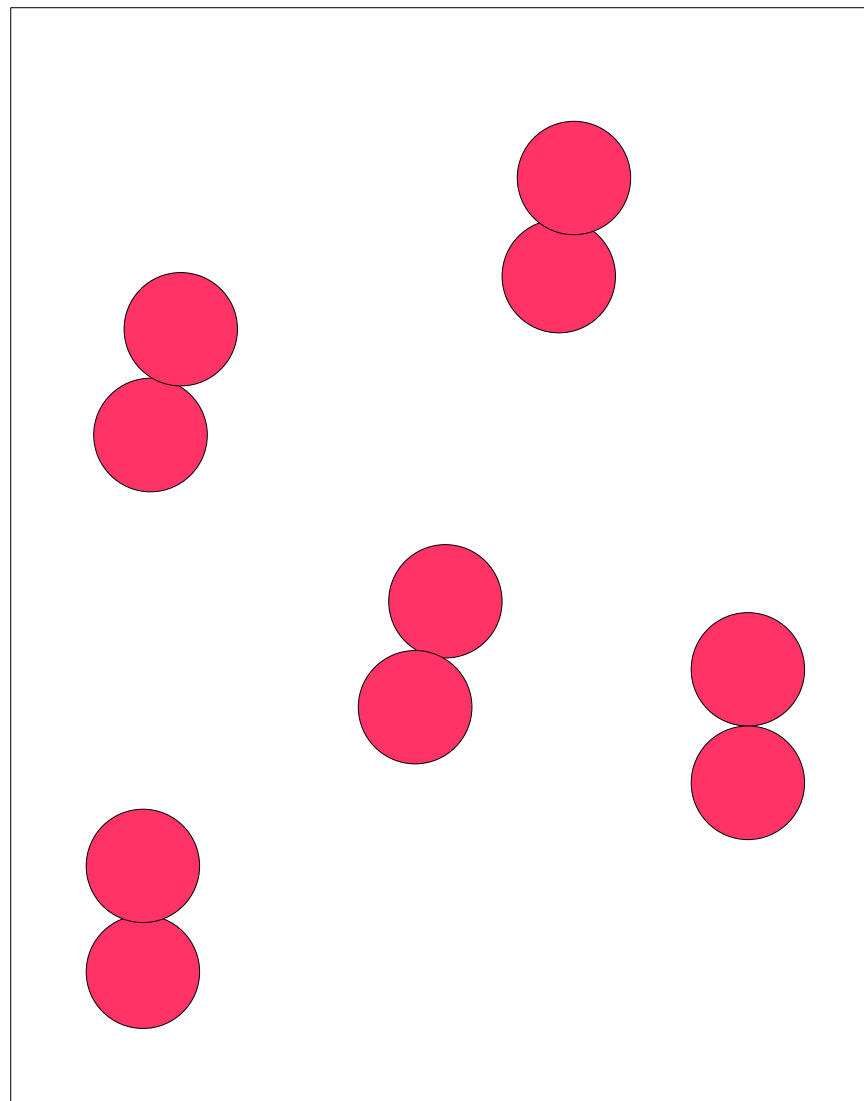


Après

S'agit-il d'une réaction chimique ? **Oui** ou **Non** ?

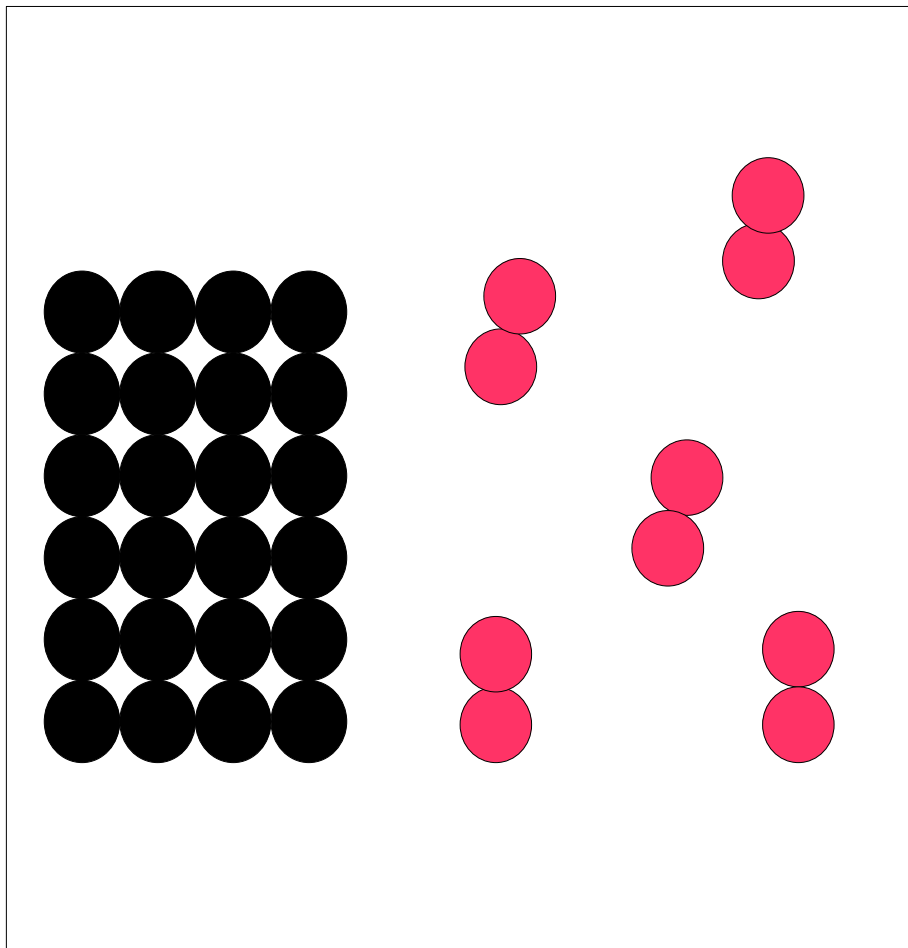


Avant

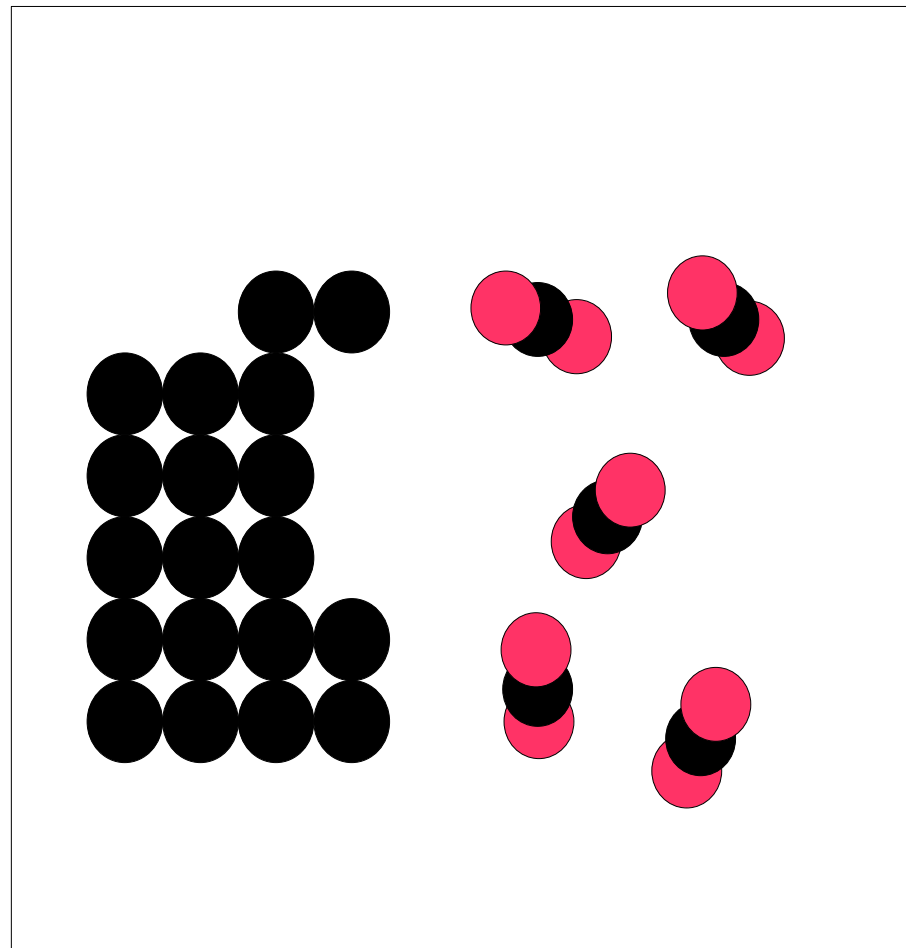


Après

S'agit-il d'une réaction chimique ? **Oui** ou **Non** ?

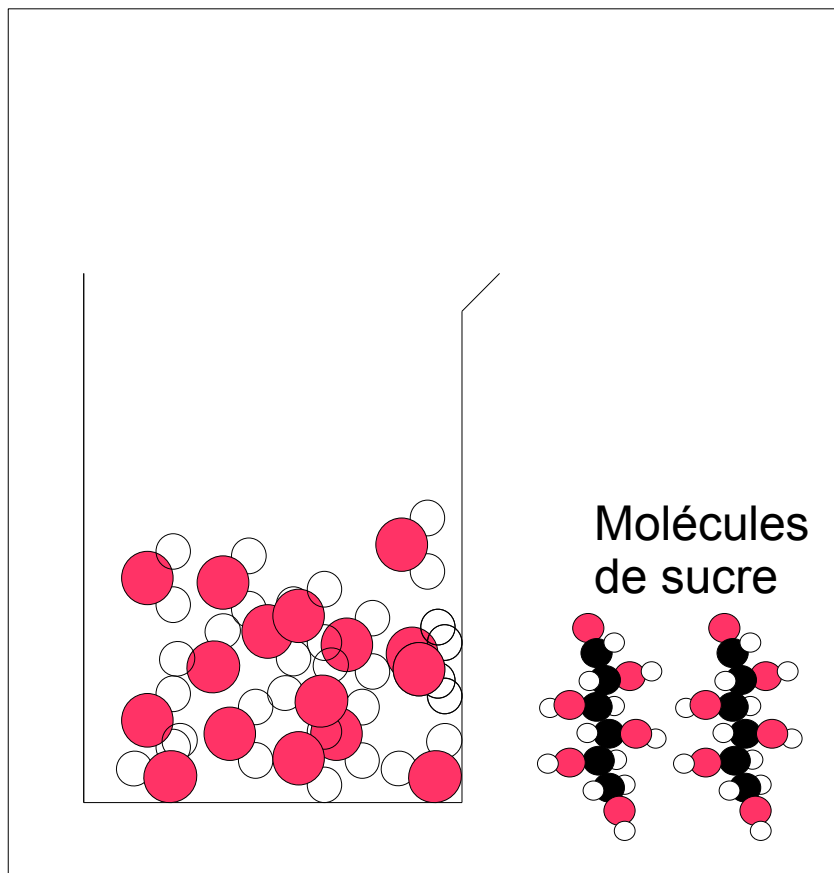


Avant

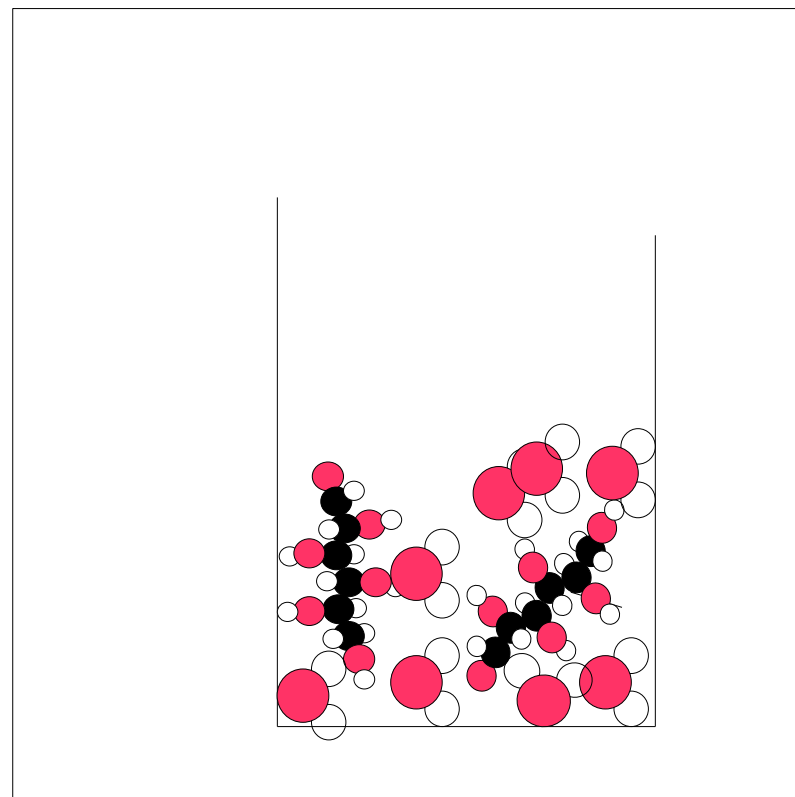


Après

S'agit-il d'une réaction chimique ? **Oui** ou **Non** ?





Avant



Après

Exact,
des réactifs ont disparus
des produits sont apparus

Le dihydrogène  a brûlé dans le
dioxygène  pour former de l'eau 

Exemple 2

Exact,
Aucun nouveau produit
n'a été formé.

Il s'agit de la vaporisation du dioxygène 
(passage de l'état liquide à l'état gazeux)

Exemple 3

Exact,
des réactifs ont disparus
des produits sont apparus

Il s'agit de la combustion du carbone.

Exemple 4

Exact,
Aucun nouveau produit
n'a été formé.

Il s'agit de la dissolution
du sucre dans l'eau

L'exercice est terminé,
fermez la fenêtre

Vraiment ?

Lors d'une réaction chimique, les atomes des réactifs se regroupent d'une façon différentes pour former de nouveaux produits

[Retour à l'exemple 1](#)

Vraiment ?

Lors d'une réaction chimique, les atomes des réactifs se regroupent d'une façon différentes pour former de nouveaux produits

[Retour à l'exemple 2](#)

Vraiment ?

Lors d'une réaction chimique, les atomes des réactifs se regroupent d'une façon différentes pour former de nouveaux produits

[Retour à l'exemple 3](#)

Vraiment ?

Lors d'une réaction chimique, les atomes des réactifs se regroupent d'une façon différentes pour former de nouveaux produits

[Retour à l'exemple 4](#)