

# COURS EN LIGNE

## Quantités et réactions chimiques

### ACTIVITÉ 3.1 – UN GÉNIE CHIMIQUE

#### – LA MOLE : UN PETIT MOT POUR UN BIEN GRAND-NOMBRE

As-tu déjà songé au nombre d'atomes qui se trouvent dans un échantillon de carbone, comme la mine de ton crayon? Ce chiffre est assez impressionnant : douze grammes de carbone contiennent environ 602 214 179 000 000 000 000 000 atomes! Ce chiffre correspond au nombre d'Avogadro. Nommé en l'honneur d'Amedeo Avogadro, ce nombre s'écrit plus souvent ainsi :  $6,022 \times 10^{23}$ . La notation scientifique du nombre d'Avogadro te permettra de taper le nombre sur une calculatrice pour faire une série de calculs simples associés au nombre d'atomes.



Lorenzo Romano

Les cours en ligne offrent une approche modélisée et guidée dans une variété de sujets. Les élèves avancent à leur propre rythme en complétant des lectures et des exercices.

Plusieurs objets d'apprentissage interactifs, vidéos, tutoriels et questionnaires permettent à l'élève de mieux saisir des concepts complexes. Les cours en ligne encouragent l'élève à faire preuve d'autonomie, d'autorégulation et de collaboration avec les pairs.

**Programmes-cadres :** tous les domaines d'études enseignés

**Palier :** élémentaire, secondaire

**Type :** cours en ligne

[Lien vers la ressource](#)