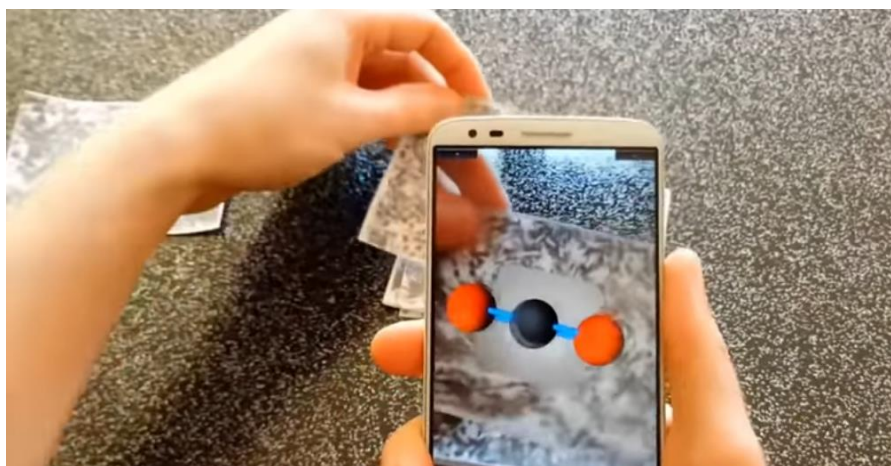


Accompagnement renforcé : **Consolidation sur les calculs de masses molaires moléculaires**

Activité testée en 1^{ère} bac pro



Capacité :

Calculer une masse molaire moléculaire à partir des masses molaires atomiques et de la formule chimique de la molécule.

Matériel :

Tablette ou smartphone

Application « molécules simples – mirage »

Description de l'activité :

Par groupes de 2 personnes, les élèves visualisent les molécules en 3 dimensions puis complètent la fiche élève.

Durée de l'activité : 30 min

Accompagnement renforcé : Consolidation sur les calculs de masses molaires moléculaires

- Télécharger sur votre smartphone ou une tablette l'application « Mirage : molécules simples ».
- Observer les molécules proposées en réalité augmentée en utilisant les marqueurs numérotés de 1 à 8.
- A l'aide du tableau périodique et des documents ci-dessous, compléter le tableau

Document 1 : Les symboles des atomes

Nom de l'atome	Symbole de l'atome	Couleur choisie pour les représenter
Hydrogène	H	Blanc
Carbone	C	Noir
Azote	N	Bleu
Oxygène	O	Rouge

Document 2 : Masse molaire atomique

Elle correspond à la plus grande valeur figurant sur le symbole d'un élément chimique.

5 10,8 B Bore	6 12,0 C Carbone	7 14,0 N Azote
-------------------------------	----------------------------------	--------------------------------

Marqueur n°	Formule chimique	Calcul de la masse molaire moléculaire
<i>Exemple</i>	<chem>FeCl2</chem>	$M(\text{FeCl}_2) = M(\text{Fe}) + 2M(\text{Cl}) = 56 + 2 \times 35,5 = 127 \text{ g/mol}$
1		
2		
3		
4		
5		
6		
7		
8		

