La lampe à lave

Objectif: * Savoir prélever une quantité de matière

I- La notion de quantité de matière : voir annexe

II- La lampe à lave

1- Protocole expérimental



^{*} Ajouter une quantité de matière d'huile **d'environ** n_{huile} = 1,3.10⁻¹ mole.

- * Prélever une quantité de matière d'acide éthanoïque n_{acide} = 4.10⁻³ mol que vous verserez dans un autre bécher et ajouter une goutte de colorant de la couleur de votre choix.
- * Verser ce dernier prélèvement dans votre bécher, et observer votre 'lampe à lave'.

* bécher 50 mL

* colorant

* bécher 100 mL

* huile

Matériel

disponible * balance

* hydrogénocarbonate de sodium

* pipette graduée 5 mL

* solution d'acide éthanoïque (concentration en quantité de matière 1 mol.L⁻¹)

Données

* Formules brutes : Hydrogénocarbonate de sodium : NaHCO3

Huile (acide oléique) : C₁₈H₃₂O₂ Acide éthanoïque : C₂H₄O₂

* Masse atomique molaire (en q.mol⁻¹): M(H) = 1; M(C) = 12; M(O) = 16; M(Na) = 23

* Masse volumique de l'huile : μ_{huile} = 902 g.L⁻¹

III- Principe de la lampe à lave

L'équation de la transformation chimique à l'origine du gaz produit est la suivante :

$$NaHCO_3(s) + CH_3CO_2H(aq) \rightarrow CH_3CO_2^-(aq) + Na^+(aq) + H_2O(l) + gaz$$

D'après la conservation de la matière, quel est le nom du gaz produit par cette transformation chimique, qui permet aux bulles de s'élever dans le bécher ?

IV- Des questions supplémentaires ...

- **1-** D'après les coefficients stœchiométriques de l'équation, quelle quantité d'acide éthanoïque serait-il nécessaire pour consommer toute la quantité initiale d'hydrogénocarbonate de sodium notée ni(NaHCO₃) versée dans le bécher ?
- 2- En déduire le nom du réactif limitant de la transformation chimique dans ces conditions?
- 3- Quelle quantité d'ions Na+ sera produite en fin de réaction ?
- 4- Quelle espèce chimique pouvez-vous ajouter dans le bécher afin de relancer la transformation chimique ?

