



### étude d'une combustion

5L de gasoil (assimilé à  $C_{12}H_{23}$ ) de masse volumique  $840 \text{ kg/m}^3$  brûlent avec  $6,25 \text{ m}^3$  de dioxygène.

Les gaz ont un volume molaire de 25 L/mol.

Les calculs sont arrondis au centième.

Quel volume de réactif limitant reste-t-il à la fin ?

Quel est le volume de gaz d'échappement produit ? Commenter.

Un tableau d'avancement et une représentation graphique d'évolution sont demandés.