



étude d'une combustion

5L de gasoil (assimilé à $C_{12}H_{23}$) de masse volumique 840 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.