

## 2015 : Etude d'un alcane

Écrit par Yaye Sadio

Lundi, 21 Septembre 2015 13:07 - Mis à jour Mercredi, 27 Décembre 2017 14:55

---

On donne en g mol<sup>-1</sup> :  $M(\text{C})=12$  ;  $M(\text{O}) =16$  ;  $M(\text{H}) =1$  et  $V_M = 25 \text{ L mol}^{-1}$

La molécule d'un alcane possède 6 atomes d'hydrogène.

**2-1** Ecris la formule brute de cet alcane et donne son nom **(01 pt)**

**2-2** La combustion complète de cet alcane a nécessité 2,5 L de dioxygène.

**2-2-1** Ecris l'équation bilan de cette réaction de combustion. **(0,5 pt)**

**2-2-2** Calcule la masse d'alcane qui a réagi au cours de cette combustion **(1,5 pt)**

## 2015 : Etude d'un alcane

Écrit par Yaye Sadio

Lundi, 21 Septembre 2015 13:07 - Mis à jour Mercredi, 27 Décembre 2017 14:55

---

**2-2-3** Trouve le volume de dioxyde de carbone formé

□ **(01 pt)**

Corrigé