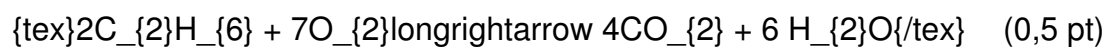


2-1 Formule brute de cet alcane: C_2H_6 (éthane). (0,5 pt)

2-2-1 Equation bilan de la réaction



2-2-2 La masse de l'alcane:

$$n(\text{O}_2) = 0,1 \text{ mol} \quad n(\text{C}_2\text{H}_6) = 0,029 \text{ mol.}$$

Corrigé 2015 : Etude d'un alcane

Écrit par Yaye Sadio

Lundi, 21 Septembre 2015 13:47 - Mis à jour Mercredi, 27 Décembre 2017 14:59

$$m = n(C_2H_6) \times M(C_2H_6) = 0,029 \times 30 = 0,87 \text{ g.} \quad (1,5 \text{ pt})$$

2-2-3 Volume de dioxyde de carbone. (1 pt)

$$n(CO_2) = 0,057 \text{ mol} \quad V(CO_2) = 0,057 \times 25 = 1,425 \text{ L} \quad (1,5 \text{ pt}).$$

[Retour](#)