

Les questions 2.1 et 2.2 sont indépendantes.

2.1. L'éthylène est un alcène de masse molaire $M = 28 \text{ g.mol.L}^{-1}$

2.1.1 Ecris la formule générale des alcènes ; déduis - en la formule brute de l'éthylène. (01 pt)

2.1.2 Ecris l'équation de la combustion complète de l'hydrocarbure de formule C_2H_4 . (0,5 pt)

2.2 On se propose de déterminer la composition d'un mélange de zinc et de cuivre de masse totale 10 g.

Pour ce faire, on y verse de l'acide chlorhydrique dilué, à froid et en excès. Un seul des métaux réagit avec l'acide. Le volume de dihydrogène formé est égal à 2,4 L.

2019 : Etude d'un mélange de zinc et de cuivre

Écrit par Yaye Sadio

Mercredi, 02 Octobre 2019 13:57 - Mis à jour Mardi, 14 Avril 2020 05:05

2.2.1 Ecris l'équation bilan de la réaction qui a eu lieu.

2.2.2. Calcule la masse de métal qui a réagi avec l'acide.

2.2.3 Déduis-en la masse du métal non attaqué.

Masses molaires atomiques en g.mol^{-1} : $M(\text{Zn}) = 65$; $M(\text{Cu}) = 63$;

Volume molaire dans les conditions de l'expérience : $V_M = 24 \text{ L.mol}^{-1}$