

Données: Volume molaire normal des gaz $V_m = 22,4 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}$

Masses molaires en $\text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$: $M(\text{Zn}) = 65$, $M(\text{O}) = 16$; $M(\text{H}) = 1$; $M(\text{C}) = 12$

1. Recopier le tableau qui suit et le compléter. (2,5 pts)

```
{tex}begin{tabular}{|c|c|c|c|c|}hline Nom&Dihydrogène&&Hydroxyde de sodium&\\hline Formule  
& &C_{2}H_{2}&&NaCl\\hlineend{tabular}{/tex}
```

2. L'équation-bilan de la combustion complète de l'hydrocarbure de formule C_2H_2 est la suivante :



a) Définir un hydrocarbure. (0,5 pt)

2011 : Hydrocarcture

Écrit par Yaye Sadio

Mardi, 20 Octobre 2015 15:03 - Mis à jour Lundi, 26 Octobre 2015 14:09

b) Calculer, dans les conditions normales de température et de pression, le volume de dioxygène nécessaire à la combustion d'une masse de 2,6 kg de cet hydrocarbure. (1 pt)

Corrigé