

Donner l'équation bilan  
de la combustion complète  
de l'éthane. ( $C_2H_6$ )



Masse d'éthane consommé : 60g

Masse d'eau produite : 108g

Masse de dioxyde de carbone  
produite : 176g

Masse total des produits:  $m_p$

$$m_p = 108 \text{ g} + 176 \text{ g}$$

$$m_p = 284 \text{ g}$$

$$m_p = m_R$$

$$m_{O_2} = \underbrace{284 \text{ g} - 60 \text{ g}}_{= 224 \text{ g}}$$

