ESERCIZI SU REAZIONE DI COMBUSTIONE

Bilanciare la seguente reazione (respirazione cellulare)

$$C_6H_{12}O_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$$

Calcolare la quantità di O_2 necessaria per respirare (cioè ossidare, bruciare) 180 g di $C_6H_{12}O_6$

Calcolare la quantità di O_2 necessaria per la combustione di 100 g di ciascuna delle seguenti sostanze:

$C_6H_{12}O_6$ (glucosio)

CH_4 (metano)

C_8H_{18} (ottano - benzina)

C_2H_5OH (alcool etilico)