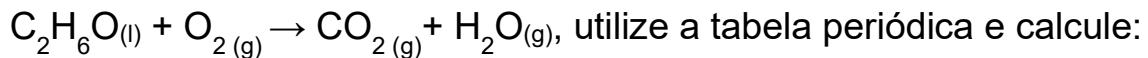


Centro de Energia Nuclear na Agricultura – CENA/USP
CEN5806: Fundamentos de Química Aplicados à Agricultura e
ao Ambiente – Prof. Dr. Alex Virgilio

Exercício para entrega 2

Dada a equação de combustão do etanol em um motor de carro:



- a-) o nº de mols de CO₂ gerados a partir de 1,5 mols de C₂H₆O
- b-) a massa de C₂H₆O utilizada para gerar 2 mols de H₂O
- c-) a massa de O₂ necessária para gerar 32 g de CO₂
- d-) o volume de CO₂ gerado a partir de 92 g de etanol
- e-) o nº de mols de O₂ se foram gerados 56L de CO₂ nas CNTP
- f-) a massa de C₂H₆O consumida na combustão, sabendo que 1,5x10²⁴ moléculas de H₂O foram produzidas