

## Seminario 4

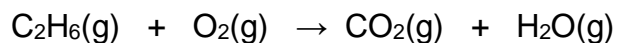
### Temas:

- **Cálculos estequiométricos, reactivo limitante y rendimiento de las reacciones**
- 

### I. Cálculos estequiométricos, reactivo limitante y rendimiento de las reacciones.

1. Se tienen 4.00 g de  $\text{C}_2\text{H}_6$  y 4.00 g de oxígeno, determine para la siguiente reacción:

Dato: M.M. (g/mol): H=1.008; C= 12.01; O=16.00



- a) ¿Cuál es el reactivo limitante?
- b) ¿Cuál es la masa de  $\text{CO}_2$  que se genera?
- c) ¿Cuál es la masa que queda del reactivo en exceso?
- d) Sí experimentalmente se obtienen 3.00 g de  $\text{CO}_2$ , ¿cuál es el rendimiento de la reacción?