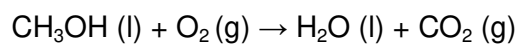


Ejercicio para entregar con fecha límite el jueves 21.

En la reacción de combustión del metanol se consumieron 100 L de oxígeno y se obtuvo dióxido de carbono y agua, esta reacción se realizó en condiciones normales ($P = 1 \text{ atm}$ y $T = 0^\circ\text{C}$)



Calcular:

- a) Masa de oxígeno consumido.
- b) Átomos de oxígeno consumido.
- c) Masa de agua que se obtuvo.
- d) Volumen de dióxido de carbono obtenido si las condiciones de presión y temperatura se mantienen constantes.
- e) Volumen de metanol que se consume, su densidad es $0,792 \text{ g/mL}$.