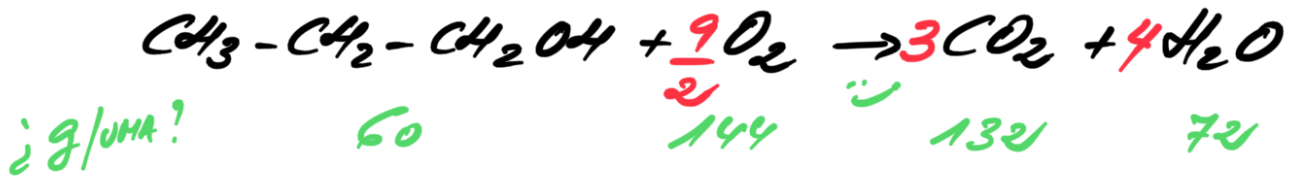


## EJERCICIO FRABE2413:

### COMBUSTIÓN DEL PROPANOL



¿V<sub>CO<sub>2</sub></sub>? 25°C y 650 mm Hg

Con } 40 g Propanol  
      } 8 g Oxígeno

¿LIMITANTE/EXCESO?

LIMITANTE (falta)

$$40 \text{ g Propanol} \frac{144 \text{ g O}_2}{60 \text{ g Propanol}} = 96 \text{ g O}_2 \quad \uparrow$$

$$8 \text{ g Oxígeno} \frac{60 \text{ g Propanol}}{144 \text{ g Oxígeno}} = 3,33 \text{ g Propanol} \quad \uparrow$$

Exceso (sobra)

$$8 \text{ g Oxígeno} \frac{132 \text{ g CO}_2}{144 \text{ g Oxígeno}} = 7,33 \text{ g CO}_2$$

$$P \cdot V = n \cdot R \cdot T$$

$$\frac{650}{760} \cdot V = \frac{7,33}{44} \cdot 0,082 \cdot (273+25)$$

$$V_{\text{CO}_2} = 4,76 \text{ litros}$$