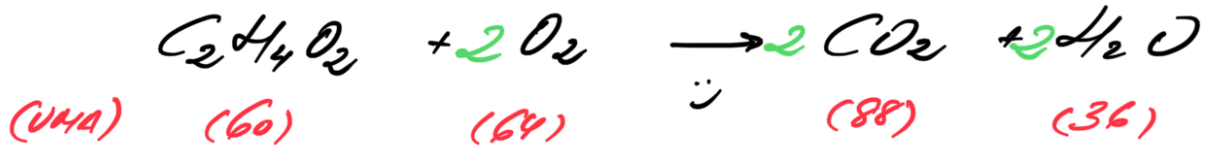


EJERCICIO FQ 1BE2277:



a) ¿g de CO_2 con 25 g de ácido?

$$25 \text{ g ácido} \frac{88 \text{ g CO}_2}{64 \text{ g ácido}} = \underline{34,375 \text{ g CO}_2}$$

b) ¿g H_2O con 25 g ácido y 25 g O_2 ?

¿Limitante/exceso?

$$25 \text{ g ácido} \frac{64 \text{ g O}_2}{64 \text{ g ácido}} = 25 \text{ g O}_2$$

No tengo tanto O_2
(O_2 el limitante!)

$$25 \text{ g O}_2 \frac{36 \text{ g H}_2\text{O}}{64 \text{ g O}_2} = \underline{14,0625 \text{ g H}_2\text{O}}$$