



$$m(\text{C}_2\text{H}_6) = 60 \text{ г}$$

$$m(\text{O}_2) = 224 \text{ г}$$

$$m(\text{H}_2\text{O}) = 108 \text{ г}$$

$$m(\text{CO}_2) = ?$$

$$n(\text{C}_2\text{H}_6) = \frac{m}{M} = \frac{60 \text{ г}}{30 \text{ г/моль}} = 2 \text{ моль}$$

$$n(\text{O}_2) = \frac{m}{M} = \frac{224 \text{ г}}{32 \text{ г/моль}} = 7 \text{ моль}$$

$$n(\text{H}_2\text{O}) = \frac{m}{M} = \frac{108 \text{ г}}{18 \text{ г/моль}} = 6 \text{ моль}$$

По уравнению реакции:

$$n(\text{CO}_2) = 4 \text{ моль}$$

$$m(\text{CO}_2) = n \cdot M = 4 \text{ моль} \cdot 44 \text{ г/моль} = 176 \text{ г}$$