



$$m(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}) = 2,452$$

$$V(\text{CO}_2) - ?$$

$$n(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}) = \frac{m}{M} = \frac{2,452}{46 \text{ г/моль}} =$$

$$= 0,053 \text{ моль}$$

$$\frac{n(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH})}{n(\text{CO}_2)} = \frac{1}{2}; n(\text{CO}_2) = 2n(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH})$$

~~0,053 моль~~

$$= 0,053 \text{ моль} \cdot 2 =$$

$$= 0,107 \text{ моль}$$

$$V(\text{CO}_2) = n \cdot V_m = 0,107 \text{ моль} \cdot 22,4 \text{ л}$$

$$= 2,40 \text{ л}$$

$$\text{Ответ: } V(\text{CO}_2) = 2,40 \text{ л}$$