

$$\frac{C \times H_2O}{\text{моль } (C \times H_2O)} = 26-4$$

$$1,875 \cdot 16 = 0,12$$

$$n(C \times H_2O) = \frac{7,5}{0,12} = 63 \text{ моля}$$

$$n(CO_2) = \frac{11,2}{22,4} = 0,5 \text{ моля}$$

$$n(H_2O) = \frac{15,5}{18} = 0,75 \text{ моля}$$

$$M(H_2O) = 18 \text{ г/моль}$$

$$M(CO_2) = 44 \text{ г/моль}$$

$$M(C_2H_6) = 30 \text{ г/моль}$$

$$V(CO_2) = 11,2 \text{ л}$$

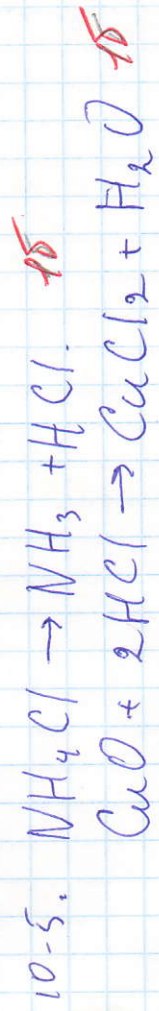
$$V(C_2H_6) = 11,2 \text{ л}$$

$$V(H_2O) = 13,5 \text{ л}$$

- 1 - алюминий. об
- 2 - сера. об
- 3 - цинк. об

10-3. об

10-4. об



ответ: 25