

Керосинская олимпиада для школьников по химии. 11 класс. Разговорный тур.

Теоретическая часть

Задание 1. Тестовое задание.

1. Г) +
2. А) +
3. Г) +
4. В) +
5. В) +
6. В) +
7. Г) +
8. В) +
9. А) +
10. Г) +

Задание 2.

Дано:

$$m(\text{соедин}) = 15,95 \text{ г}$$

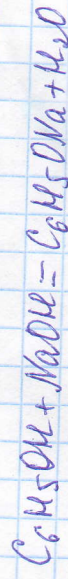
$$V(\text{HCl}) = 1568 \text{ мл}$$

$$m(\text{NaOH}) = 24 \cdot 0,15 \text{ г}$$

Решение:

$$n(\text{амин}) = n(\text{HCl}) = \frac{V}{V_m} = \frac{1568 \text{ мл}}{22,4} =$$

$$= 0,07 \text{ моль}$$



$$V_m = 22,4 \text{ л/моль}$$

$$n(\text{C}_6\text{H}_5\text{ONa}) = n(\text{NaOH}) = 0,07 \text{ моль}$$