

**КОНТРОЛЬНА РОБОТА № 2**  
**«Органічна хімія»**

**Завдання № 1. Розв'яжіть наступну задачу.**

<b>Варіант</b>	<b>Умова задачі</b>
<b>1</b>	Визначте молекулярну формулу органічної речовини, масова частка Карбону в якій складає 54,55 %, Гідрогену – 9,09 %, Оксигену – 36,36 %. Відносна густина пари даної речовини за повітрям дорівнює 1,517.
<b>2</b>	Визначте молекулярну формулу органічної речовини, масова частка Карбону в якій складає 40,00 %, Гідрогену – 6,67 %, Оксигену – 53,33 %. Відносна густина пари даної речовини за вуглекислим газом дорівнює 0,68..
<b>3</b>	Визначте молекулярну формулу органічної речовини, масова частка Карбону в якій складає 52,00 %, Гідрогену – 13,00 %, Оксигену – 35,00 %. Відносна густина пари даної речовини за воднем дорівнює 23.
<b>4</b>	В невідомій органічній речовині масова частка Карбону складає 37,5 %, Гідрогену – 12,5 %, а Оксигену – 50 %. Відносна густина пари речовини за воднем дорівнює 16. Визначте молекулярну формулу речовини.
<b>5</b>	В невідомій органічній речовині масова частка Карбону складає 38,7 %, Гідрогену – 9,7 %, а Оксигену – 51,6 %. Відносна густина пари вуглеводню за воднем дорівнює 31. Визначте молекулярну формулу речовини.
<b>6</b>	Визначте молекулярну формулу органічної речовини, масова частка Карбону в якій складає 26,67%, Гідрогену – 2,22%, Оксигену – 71,11%. Відносна густина пари даної речовини за вуглекислим газом дорівнює 2,05.
<b>7</b>	Визначте молекулярну формулу органічної речовини, масова частка Карбону в якій складає 42,11%, Гідрогену – 6,43%, Оксигену – 51,46%. Відносна густина пари даної речовини за повітрям дорівнює 1,03.
<b>8</b>	Визначте молекулярну формулу органічної речовини, масова частка Карбону в якій складає 69,77%, Гідрогену – 11,63%, Оксигену – 18,6%. Відносна густина пари даної речовини за воднем дорівнює 43.
<b>9</b>	Визначте молекулярну формулу органічної речовини, масова частка Карбону в якій складає 42,11%, Гідрогену – 6,43%, Оксигену – 51,46%. Відносна густина пари даної речовини за повітрям дорівнює 1,03.
<b>10</b>	Визначте молекулярну формулу органічної речовини, масова частка Карбону в якій складає 69,77%, Гідрогену – 11,63%, Оксигену – 18,6%. Відносна густина пари даної речовини за воднем дорівнює 43.
<b>11</b>	Визначте молекулярну формулу органічної речовини, масова частка Карбону в якій складає 54,55 %, Гідрогену – 9,09 %, Оксигену – 36,36 %. Відносна густина пари даної речовини за воднем дорівнює 22.
<b>12</b>	Визначте молекулярну формулу органічної речовини, масова частка Карбону в якій складає 40,00 %, Гідрогену – 6,67 %, Оксигену – 53,33 %. Відносна густина пари даної речовини за воднем дорівнює 15.

**Завдання № 2. Розв'яжіть наступну задачу.**

<b>Варіант</b>	<b>Умова задачі</b>
<b>1</b>	Визначте об'єм газу (н.у.), який виділиться при взаємодії етанової кислоти з 4 г кальцію.
<b>2</b>	Визначте об'єм газу (н.у.), який виділиться при взаємодії етанолу з 8 г натрію.
<b>3</b>	Визначте масу солі, яку можна одержати при взаємодії калій оксиду з 60 г етанової кислоти.
<b>4</b>	Визначте масу солі, яку можна одержати при взаємодії магній оксиду з 30 г етанової кислоти.
<b>5</b>	Визначте об'єм газу (н.у.), який виділиться при взаємодії етанової кислоти з 6,4 г натрію.
<b>6</b>	Визначте об'єм газу (н.у.), який виділиться при взаємодії етанової кислоти з 24 г натрій гідрогенкарбонату.
<b>7</b>	Визначте об'єм газу (н.у.), який виділиться при взаємодії етанової кислоти з 7,8 г калію.
<b>8</b>	Визначте об'єм газу (н.у.), який виділиться при взаємодії етанолу з 4 г натрію.
<b>9</b>	Визначте масу солі, яку можна одержати при взаємодії кальцій оксиду з 30 г етанової кислоти.
<b>10</b>	Визначте масу солі, яку можна одержати взаємодії етанової кислоти з 8 г магній оксиду.
<b>11</b>	Визначте масу солі, яку можна одержати при взаємодії цинк оксиду з 90 г етанової кислоти.
<b>12</b>	Визначте об'єм газу (н.у.), який виділиться при взаємодії етанової кислоти з 48 г натрій гідрогенкарбонату.