

Узагальнення теми Спирти, фенол, альдегіди, карбонові кислоти

1. Встановити відповідність між хімічною формулою та класами органічних сполук:

1) RCOOH	а) спирти
2) RON	б) карбонові кислоти
3) RHO	в) альдегіди
4) R_1COOR_2	г) естери

2. Речовина $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ має назву:

- а) метаналь;
 - б) пропанол-1;
 - в) пропаналь.
-

3. Речовина CH_3COOH має назву:

- а) оцтовий альдегід;
 - б) оцтова кислота;
 - в) мурашина кислота.
-

4. Речовина $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ має назву:

- а) оцтовоетиловий естер;
 - б) мурашиноетиловий естер;
 - в) оцтова кислота.
-

5. Ізомерія спиртів обумовлена:

- а) положенням гідроксогрупи;
 - б) взаємним впливом атомів у молекулі;
 - в) кратного зв'язку.
-

6. Речовина, що утворюється внаслідок окиснення оцтового альдегіду має назву:

- а) етиловий спирт;
- б) оцтова кислота;
- в) метиловий спирт.

Скласти рівняння реакції.

7. Установіть відповідність між назвами органічних сполук та їх формулами:

1) фенол	А) $\text{C}_2\text{H}_5\text{CHO}$
2) метанол	Б) CH_3OH

3) пропаналь

В) C_6H_5OH

4) гліцерин

Г) $C_3H_5(OH)_3$

8. Установіть відповідність між реагентами та продуктами реакцій:

1) $C_2H_4 + H_2O \rightarrow$

А) трибромфенол

2) $CH_3COOH + Na \rightarrow$

Б) етанол

3) $C_6H_5ONa + 3Br_2 \rightarrow$

В) ацетат натрію

9. Установіть послідовність збільшення числа атомів Карбону в молекулах сполук:

1) метанол;

2) гліцерин;

3) оцтова кислота.

10. Установіть послідовність утворення етанолу з метану:

а) етанол

б) метан

в) етен

Скласти рівняння реакцій.

11. Установіть відповідність між назвою органічної сполуки та галуззю її використання:

1) гліцерин

А) парфумерія і фармація;

2) фенол

Б) консервант;

3) оцтова кислота

В) виробництво пластмас.

12. Здійснити перетворення, вказати умови проведення реакцій, назву продуктів:

$C_2H_2 \rightarrow CH_3CHO \rightarrow CH_3COOH \rightarrow CH_3COOCH_3$

13. Яку масу етанолу можна добути з 218г брометану, якщо масова частка виходу спирту становить 95% від теоретичного?