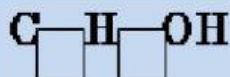


# ОДНОАТОМНІ НАСИЧЕНІ СПИРТИ

Складіть формули спиртів, вставивши індекси у формули

ЕТАНОЛ



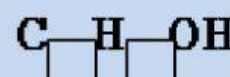
ПЕНТАНОЛ



БУТАНОЛ



ГЕПТАНОЛ



Оберіть правильну відповідь

1. Загальна формула одноатомних насичених спиртів:



2. Всі спирти за нормальних умов є рідинами, тому що між їх молекулами виникають зв'язки:

ковалентні

водневі

металічні

йонні

3. Для одноатомних насичених спиртів не характерний вид ізомерії:

структурна

положення функціональної групи

положення кратного зв'язку

міжкласова

4. До складу молекул спиртів входить функціональна група:

карбоксильна

гідроксильна

карбонільна

альдегідна

5. Зі збільшенням відносної атомної маси спиртів температура їх кипіння:

зменшується

не змінюється

зростає

спочатку зростає, а потім зменшується

6. Назва спирту, формула якого  $\text{CH}_3\text{-CH-CH}_2\text{-CH}_3$

ОН

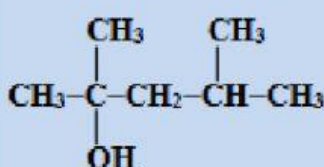
бутан-3-ол

бутан-2-ол

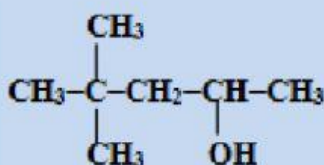
ізобутанол

метилпропанол

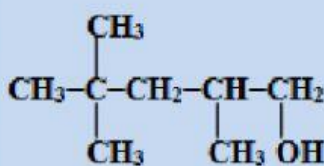
Сполучіть лініями формулу спирту з його назвою



4,4-диметилпентан-2-ол



4,4-диметилпентан-3-ол

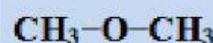
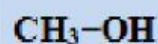
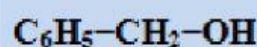
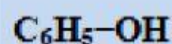


2,4,4-триметилпентан-1-ол

2,3,4-триметилпентан-1-ол

2,4-диметилпентан-2-ол

Оберіть формули спиртів



До кожного спирту доберіть ізомер, перетягнувши кольоровий елемент у відповідну комірку таблиці

| Спирт                                                                                                                     | Ізомер                                                                               |                                                                                                                           |
|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| $\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--CH}_2\text{--CH}_2\text{--CH}_2\text{--OH}$                                              |    | $\text{CH}_3\text{--O--CH}_3$                                                                                             |
| $\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--CH}_2\text{--OH}$                                                                        |    | $\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{--CH--CH}_2\text{--CH}_3 \\   \\ \text{OH} \end{array}$                                |
| $\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--OH}$                                                                                     |    | $\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{--CH--CH}_3 \\   \\ \text{OH} \end{array}$                                             |
| $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3\text{--CH--C--CH}_3 \\   \quad   \\ \text{CH}_3 \text{ OH} \end{array}$ |  | $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3\text{--C--CH}_2\text{--OH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$             |
| $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3\text{--C--OH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$                          |  | $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3\text{--C--CH--CH}_3 \\   \quad   \\ \text{CH}_3 \text{ OH} \end{array}$ |

Розв'яжи задачі. У відповіді вкажи суму індексів у молекулі.

1. Одноатомний насичений спирт масою 6 грам повністю прореагував з натрієм. В результаті реакції виділився газ об'ємом 1,12 л. Встановіть формулу спирту.

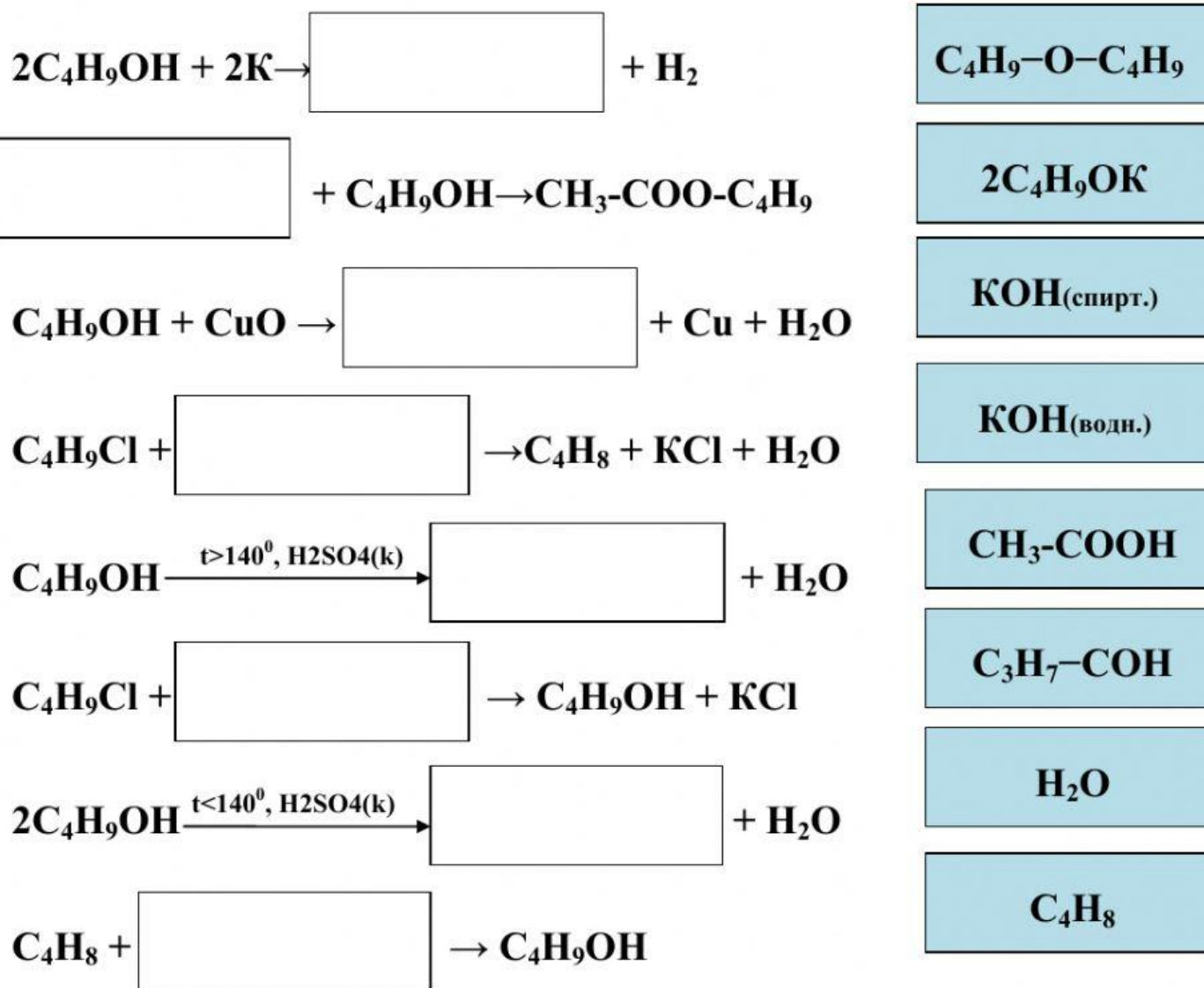
Відповідь:

2. Органічна сполука масою 4,6 г спалили. В результаті утворилося 4,48 л вуглекислого газу і 5,4 г води. Встановіть молекулярну формулу сполуки, якщо її відносна густина за воднем складає 23.

Відповідь:



Склади рівняння хімічних, реакцій, що характеризують хімічні властивості спиртів та способи їх добування, перемістивши кольорові елементи на відповідні місця в схемах реакцій



На якій схемі зображено застосування метанолу, а на якій етанолу:

