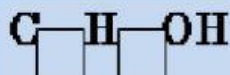


ОДНОАТОМНІ НАСИЧЕНІ СПИРТИ

Складіть формули спиртів, вставивши індекси у формули

ЕТАНОЛ



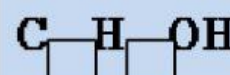
ПЕНТАНОЛ



БУТАНОЛ

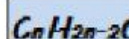


ГЕПТАНОЛ



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 $\text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$

OH

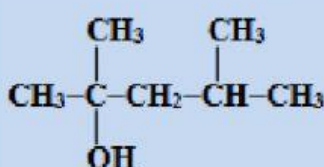
бутан-3-ол

бутан-2-ол

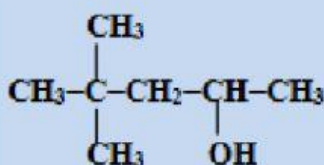
ізобутанол

метилпропанол

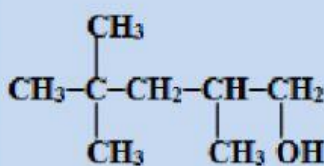
Сполучіть лініями формулу спирту з його назвою



4,4-диметилпентан-2-ол



4,4-диметилпентан-3-ол

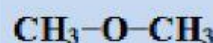
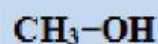
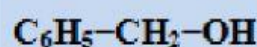
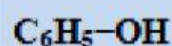


2,4,4-триметилпентан-1-ол

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.

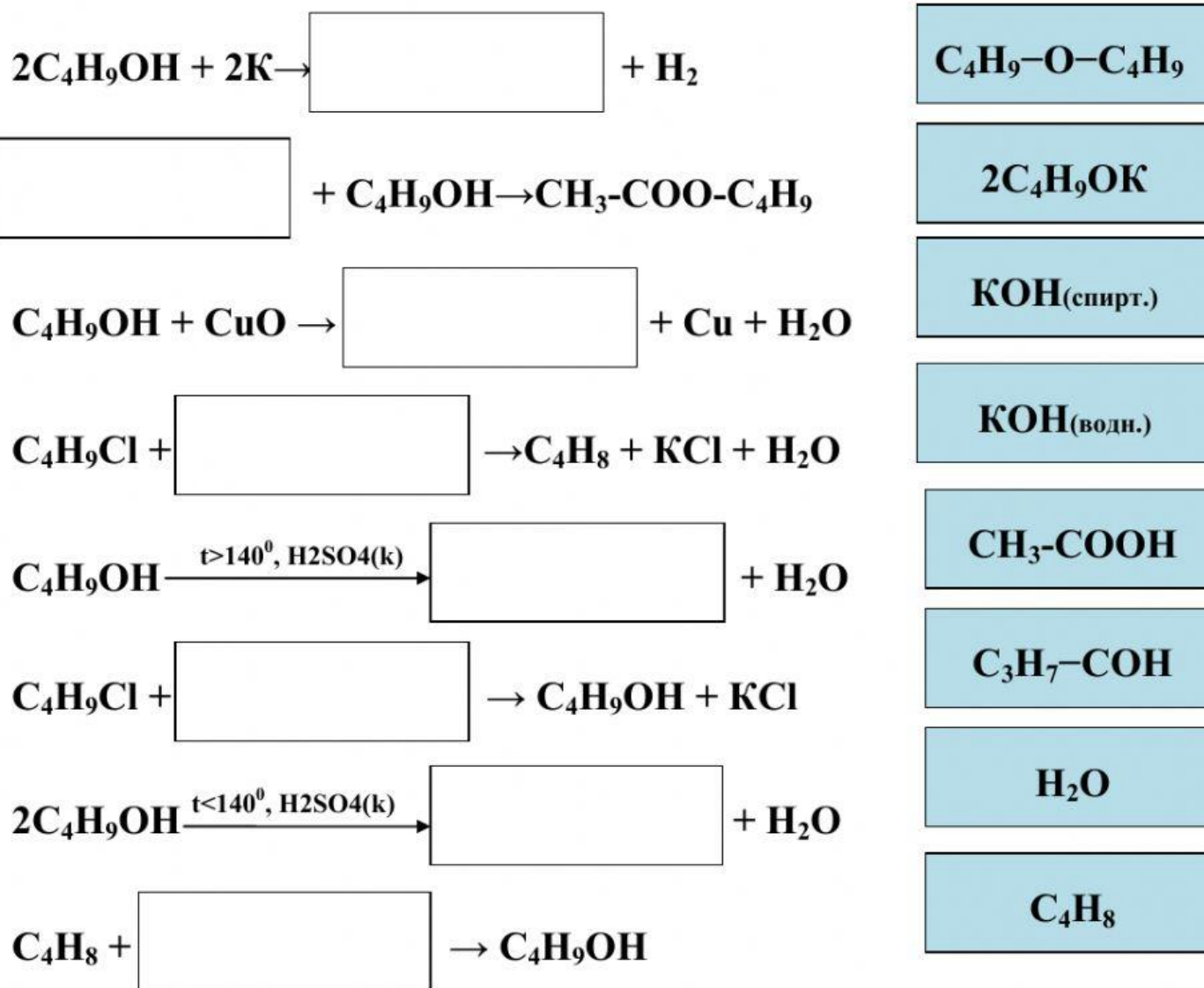
1. Одноатомний насичений спирт масою 6 грам повністю прореагував з натрієм. В результаті реакції виділився газ об'ємом 1,12 л. Встановіть формулу спирту.

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:

