ОДНОАТОМНІ НАСИЧЕНІ СПИРТИ

Складіть формули спиртів, вставивши індекси у формули

ЕТАНОЛ — $C_{\square}H_{\square}OH$

ПЕНТАНОЛ — $C_{\square}H_{\square}OH$

БУТАНОЛ — $C_{\square}H_{\square}OH$

ГЕПТАНОЛ — $C_{\square}H_{\square}OH$

Оберіть правильну відповідь

1. Загальна формула одноатомних насичених спиртів:

$C_nH_{2n}O$ | $C_nH_{2n+2}O$ | $C_nH_{2n-2}O$ | $C_nH_{2n+1}O$

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

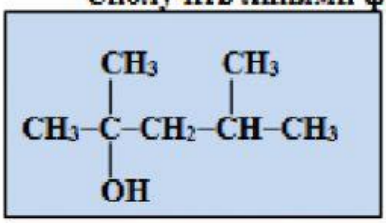
5. Зі збільшенням відносної атомної маси спиртів температура їх кипіння:

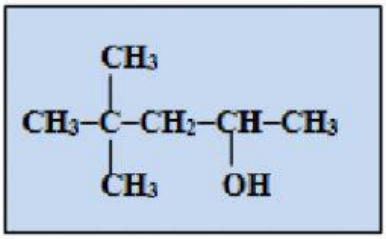
зменшується | не змінюється | зростає | спочатку зростає, а потім зменшується

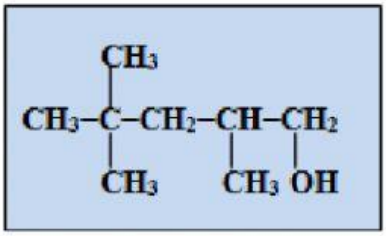
6. Назва спирту, формула якого $CH_3\text{-}\underset{\underset{OH}{|}}{CH}\text{-}CH_2\text{-}CH_3$

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-триметилпетан-1-ол
- 2,3,4-триметилпетан-1-ол
- 2,4-диметилпентан-2-ол

Оберіть формули спиртів

- CH_3-CH_2-OH
- C_6H_5-OH
- $C_6H_5-CH_2-OH$
- CH_3-CH_2-COH
- CH_3-OH
- CH_3-O-CH_3

LIVEWORKSHEETS

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

Спирт	Ізомер
$CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-OH$	
$CH_3-CH_2-CH_2-OH$	
CH_3-CH_2-OH	
$CH_3-CH(CH_3)-C(CH_3)(OH)-CH_3$	
$CH_3-C(CH_3)(CH_3)-OH$	

CH3−O−CH3

$CH_3-CH(OH)-CH_2-CH_3$

$CH_3-CH(OH)-CH_3$

$CH_3-C(CH_3)_2-CH_2-OH$

$CH_3-C(CH_3)(OH)-CH(CH_3)-CH_3$

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 сполуку масою 4,6 г спалили. В результаті утворилося 4,48 л вуглекислоготгазу і 5, 4 г води. Встановіть молекулярну формулу сполуки, якщо її відносна густина за воднем складає 23.

Відповідь:

LIVEWORKSHEETS

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

$2C_4H_9OH + 2K \rightarrow$ [ ] $+ H_2$

[ ] $+ C_4H_9OH \rightarrow CH_3\text{-}COO\text{-}C_4H_9$

$C_4H_9OH + CuO \rightarrow$ [ ] $+ Cu + H_2O$

$C_4H_9Cl +$ [ ] $\rightarrow C_4H_8 + KCl + H_2O$

$C_4H_9OH \xrightarrow{t>140^0,\ H_2SO_4(k)}$ [ ] $+ H_2O$

$C_4H_9Cl +$ [ ] $\rightarrow C_4H_9OH + KCl$

$2C_4H_9OH \xrightarrow{t<140^0,\ H_2SO_4(k)}$ [ ] $+ H_2O$

$C_4H_8 +$ [ ] $\rightarrow C_4H_9OH$

$C_4H_9{-}O{-}C_4H_9$
$2C_4H_9OK$
$KOH_{(спирт.)}$
$KOH_{(водн.)}$
$CH_3\text{-}COOH$
$C_3H_7{-}COH$
H_2O
C_4H_8

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

метанол ⇦ Перемістіть елементи на відповідні місця у схемах ⇨ етанол

LIVEWORKSHEETS