

Temat: Porównanie właściwości alkoholi.

JAK ZMIENIAJĄ SIĘ WŁAŚCIWOŚCI ALKOHOLI MONOHYDROKSYLOWYCH ZE WZROSTEM ŁAŃCUCHA WĘGLOWEGO?

1. Zmienia się ich stan skupienia

- a) lotne ciecze (1 -3 atomów węgla w cząsteczce),
- b) oleiste ciecze (4 -11 atomów węgla w cząsteczce),
- c) ciała stałe (12 i więcej atomów węgla)

2. Zmienia się rozpuszczalność w wodzie

- a) dobrze rozpuszczają się te, które mają 1 – 3 atomów węgla w cząst.
- b) trudno rozpuszczają się te, które mają 4 – 11 atomów węgla w cząst.
- c) Nie rozpuszczają się te, które są ciałami stałymi (powyżej 12 atomów węgla).

3. Zmienia się zapach

Alkohole zawierające w cząsteczkach 1 -11 atomów węgla mają charakterystyczne zapachy, a te o dłuższych łańcuchach węglowych są bezwonne.

4. Zmienia się aktywność chemiczna

Ze wzrostem łańcuch węglowego reaktywność alkoholi maleje.

Kto jeszcze ma problemy z nazwami i wzorami proszę obejrzeć filmik:

<https://youtu.be/DUKSBISwz8E>