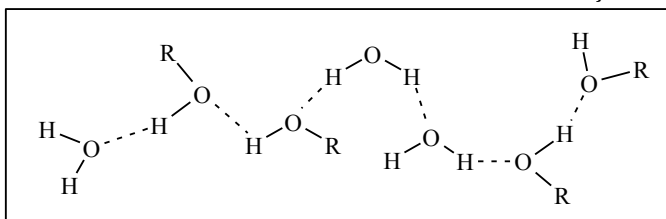


Vienvērtīgo piesātināto spirtu fizikālās īpašības.

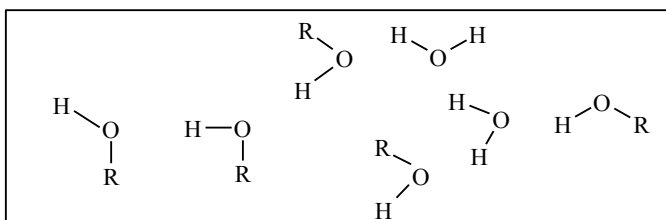
1. Izmanto shēmu un nosaki tajā ūdeņražsaišu skaitu! Nosauc vielas, starp kuru molekulām pastāv ūdeņražsaites?

ŪDEŅRĀŽSAITES



1. attēls

2. Izmanto shēmu un tajā ar „.....” attēlo ūdeņražsaišu atrašanās vietas!



2. attēls

3. Vai apgalvojums ir patiess? Ieliec × atbilstošajā ailē!

Apgalvojums	Jā	Nē
Parastos apstākļos metanols ir šķidrums, jo starp metanola molekulām pastāv ūdeņražsaites.		
Palielinoties spirtu molekulmasai, spirtu viršanas temperatūra samazinās.		
Ūdeņražsaite pastāv arī spirtu molekulā starp alkilgrupu un hidroksilgrupu.		
Palielinoties spirtu molekulmasai, spirtu šķīdība ūdenī samazinās.		

4. Atbildi uz jautājumiem!

- a) Kāpēc etanols labi šķīst ūdenī parastos apstākļos?
 b) Kāpēc metanols ir šķidrums, bet metāns ir gāze parastos apstākļos?

5. Paskaidro, kāpēc vienvērtīgo piesātināto spirtu homologu rindas pirmie trīs spirti labi šķīst ūdenī, bet atbilstošie alkāni ūdenī nešķīst!

6. Paskaidro, kāpēc vienvērtīgo piesātināto spirtu viršanas temperatūras parastos apstākļos ir augstākas nekā atbilstošo alkānu homologu rindas ogļūdeņražu viršanas temperatūras! Pamato, izanalizējot atbildi!