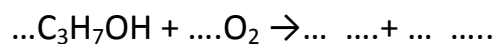
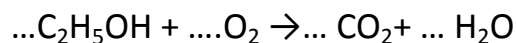
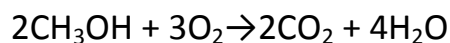


Vienvērtīgo piesātināto spirtu ķīmiskas īpašības. Spirtu oksidēšanās reakcijas.

1. Degšanas reakcijas.

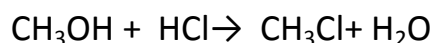
Spirtiem degot, rodas ogļskābā gāze (CO₂) un ūdens tvaiki (H₂O)



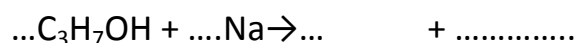
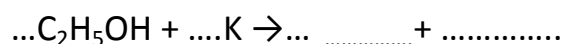
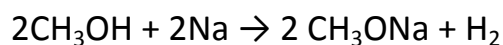
Procesā izdalās siltums. Spirtus var pielietot par degvielu gan kopā ar benzīnu, gan atsevišķi.

2. Aizvietošanas reakcijas.

2.1. Hidroksilgrupas aizvietošana.



2.2. Ūdeņraža aizvietošana hidroksilgrupā.

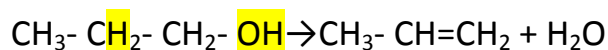


Spirta iedarbības ar sārmu metāliem produkti ir alkoholāti. Piemēram, CH₃ONa nātrija metilāts. Nosauciet citus produktus!

Secinājums: spirtiem piemīt ļoti vājās skābās īpašības, jo tie reaģē ar sārmu metāliem.

3. Dehidratācijas reakcija.

3.1. Iekšmolekulārā dehidratācija

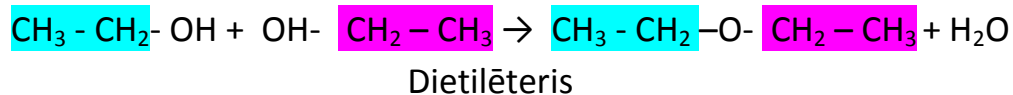


propēns

Process notiek paaugstinātajā temperatūrā ($\geq 140^\circ$ C) konc. sērskābes klātbūtnē.

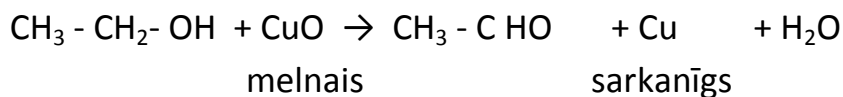


3.2. Starpmolekulārā dehidrātācija



Process notiek paaugstinātajā temperatūrā ($\leq 140^\circ$ C) konc. sērskābes klātbūtnē.

4. Oksidēšanās reakcijas.



Kvalitatīvas pierādīšanas reakcija: melnais vara (II) oksīds izmaina krāsu uz sarkanīgo.

