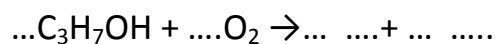
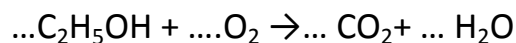
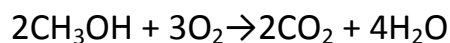


Vienvērtīgo piesātināto spirtu ķīmiskas īpašības. Spirtu oksidēšanās reakcijas.

1. Degšanas reakcijas.

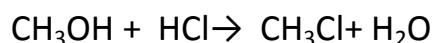
Spirtiem degot, rodas ogļskābā gāze (CO₂) un ūdens tvaiki (H₂O)



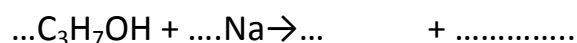
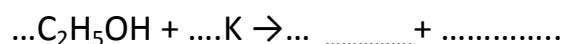
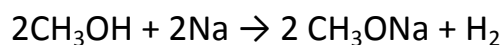
Procesā izdalās siltums. Spirtus var pielietot par degvielu gan kopā ar benzīnu, gan atsevišķi.

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 reagē ar sārmu metāliem.

3. Dehidratācijas reakcija.

3.1. Iekšmolekulārā dehidratācija

