|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Hvad er produktet/produkterne for følgende reaktion? | Hvad er produktet/produkterne for følgende reaktion? | Hvad er produktet/produkterne for følgende reaktion? | Hvad er det andet produkt, når hydrogenbromid elimineres fra dette stof? |
| Når primære alkoholer oxideres, hvilken stofklasse dannes så? | Når sekundære alkoholer oxideres, hvilken stofklasse dannes så? | Hvilke af de intermolekylære bindinger er stærkest? | Hvilket molekyle har højest kogepunkt? Pentan eller dimethylpropan? |
| Hvad er en fuldstændig og ufuldstændig forbrændingsreaktion? | Hvilket stof er mest blandbart med vand? Butan-1-ol eller butanal? | Hvilke funktionelle grupper er i dette stof, cumarsyre? | Hvilket molekyle har højest kogepunkt? Vand eller ammoniak? |
| Der fraspaltes hydrogenbromid og dannes en dobbeltbinding mellem de to carbon-atomer. | Der sker en kondensationsreaktion.  . | Der sker en additionsreaktion | Der sker en substitutionsreaktion. Cl kan substitueres med forskellige H og give forskellige produkter. |
| Pentan. Molekylerne laver begge kun londonbindinger og er lige store. Pentan er dog mere lineær, og der kan derfor være stærkere bindinger mellem dem. | Hydrogenbindinger er de stærkeste.  Dernæst er dipolbindinger de næst stærkeste.  Londonbindinger er de svageste. | Der dannes ketoner. | Først dannes aldehyder.  Aldehyder kan så oxideres videre til carboxylsyrer. |
| Vand.  Vand kan lave to hydrogenbindinger per molekyle, ammoniak kan lave én. | Carboxylsyre  Alken  Phenol | Butan-1-ol da OH- er en mere polær gruppe end O=, og vand er polært. | Forbrændingsreaktioner er reaktioner mellem organisk stof og O2.  I fuldstændige forbrændinger dannes CO2 og H2O.  I helt ufuldstændige dannes H2O, CO og C (sod). Soden farver røgen sort.  Flammefarven fra fuldstændige forbrændinger er også mere blå. |