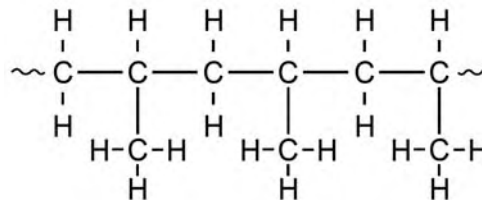


## Propeen als grondstof

10. De dubbele bindingen springen open en koppelen aan elkaar. De methylgroepen komen als zijgroepen aan de gevormde keten te zitten.



11. 2-propanol
12. Ja, de dubbele binding van het propene verdwijnt. Het is een additie-reactie.
13. IPA ( $C_3H_8O$ ) wordt omgezet in aceton ( $C_3H_6O$ ).  
Er verdwijnen 2 H-atomen uit het IPA. De stof moet  $H_2$  zijn.
14. In de moleculen van IPA zijn OH-groepen aanwezig. Deze kunnen H-bruggen vormen, en zorgen voor een (relatief) hoog kookpunt. In aceton-moleculen ontbreken deze OH-groepen en dus ook de mogelijkheid tot H-brugvorming. Aceton heeft dus een lager kookpunt dan IPA.  
Aceton is het distillaat.