



MEMBER?



- 1 C=C verdwijnt: additie(polymerisatie)
- 2 Condensatiepolymerisatie: OH van COOH, H van NH/NH₂ of OH
- 3 C=C kan reageren/is afbreekbaar o.i.v. UV-licht
- 4 Crosslinks: thermoharder (wordt niet zacht)
- 5 Tekenen polymeer: Reagerende groepen naast elkaar
- 6 ~ = keten loopt op dezelfde manier door
- 7 Monomeer tekenen: Herhalende eenheid zoeken (H/OH aanvullen of C=C tekenen)
- 8 Reactievergelijking: n monomeer \rightarrow (monomeer)_n
- 9 Naam: monomeer (etheen) \rightarrow polymonomeer (polyetheen)
- 10 Herkennen monomeer polycondensatie: splitsen tussen C=O en O of N
- 11 Polymeer met -COO- : polyester, -CON- : polyamide

