

additie

Leerplannen

LP Chemie 2e gr KSO GO

- U 6.6.3 – additiereacties van etheen schrijven;(U)
- U 6.6.4 – polymerisatiereacties als een bijzonder geval van additiereacties beschrijven;(U)
- U 6.7.2 – de bereiding van ethanol door additie van water aan etheen schrijven;(U)

LP Chemie 3e gr KSO GO

- 22 – een reactie uit de koolstofchemie, die volgens een eenvoudig model is voorgesteld, toewijzen aan één van de volgende reactietypes: substitutie, additie, condensatie, polymerisatie.

LP Chemie 3e gr ASO (Bijzondere wetenschappelijke vorming) GO

- (LP)9.0 – een determineertabel gebruiken met volgende stofklassen: alkanen, alkenen, alkynen, alcoholen, halogeenalkanen, aminen, aldehyden, ketonen, carbonzuren, esters, amiden, ethers.
koolstofverbindingen aan de hand van een gegeven structuurformule of naam toewijzen aan een stofklasse met behulp van een determineertabel.
gegeven eigenschappen van mono-functionele koolstofverbindingen in verband brengen met de karakteristieke groep en het koolstofskelet.
het begrip isomerie uitleggen aan de hand van representatieve voorbeelden van structuur- en stereo-isomerie.
een reactie uit de koolstofchemie toewijzen aan één van de volgende reactietypes: substitutie, additie, eliminatie, condensatie, vorming van macromoleculen, skeletafbraak

LP Chemie 3e gr ASO (studierichtingen met component wetenschappen) GO

- 60 – elektrofile additiereacties schrijven met alkenen en alkynen.

LP Chemie 3e gr ASO VVKSO (studierichtingen zonder component wetenschappen)

- 5.2.5.3 B33 – In een gegeven chemische reactie tussen koolstofverbindingen het reactietype identificeren als substitutie, additie, eliminatie, condensatie, polymeervorming en/of degradatie
- 5.2.5.3 V33 – Reactiesoorten herkennen naar de wijze waarop de binding wordt verbroken en naar de aard van het aanvallend reagensdeeltje.

LP Chemie 3e gr ASO VVKSO (studierichtingen met component wetenschappen)

- 5.2.5.3 B46 – Reactiesoorten herkennen naar de wijze waarop de binding wordt verbroken en naar de aard van het aanvallend reagensdeeltje.
- 5.2.5.3 B47 – In een gegeven chemische reactie tussen koolstofverbindingen het reactietype identificeren als substitutie, additie, eliminatie, condensatie, polymeervorming en/of degradatie

LP Chemie 3e gr ASO VVKSO

- 56 –
in een gegeven chemische reactie tussen koolstofverbindingen, voorgesteld volgens een eenvoudig model, het reactietype identificeren als substitutie, additie, eliminatie, condensatie, polymeervorming en/of degradatie (C13)
- 62 –
in een gegeven chemische reactie tussen koolstofverbindingen, voorgesteld volgens een eenvoudig model, het reactietype identificeren als substitutie, additie, eliminatie, condensatie, polymeervorming en/of degradatie (C13)

LP Chemie 3e gr ASO (studierichtingen zonder component wetenschappen) OVSG

- 42 – Een reactie uit de koolstofchemie, die volgens een eenvoudig model is voorgesteld, kunnen toewijzen aan één van de volgende reactietypes: substitutie, additie, eliminatie, condensatie.

LP Chemie 3e gr TSO (Topsport) OVSG

- 38 – Een reactie uit de koolstofchemie, die volgens een eenvoudig model is voorgesteld, kunnen toewijzen aan één van de volgende reactietypes: substitutie, additie, eliminatie, condensatie.

LP Chemie 3e gr ASO (Wetenschappen-topsport) OVSG

- 69 – Een reactie uit de koolstofchemie, die volgens een eenvoudig model is voorgesteld kunnen toewijzen aan één van de volgende reactietypes: substitutie, additie, eliminatie, condensatie.

LP Chemie 3e gr ASO (studierichtingen met component wetenschappen) OVSG

- 69 – Een reactie uit de koolstofchemie, die volgens een eenvoudig model is voorgesteld kunnen toewijzen aan één van de volgende reactietypes: substitutie, additie, eliminatie, condensatie.

LP chemie 3e graad ASO (economie-wisk, latijn-wisk, moderne talen-wisk, Yeshiva) OVSG

- 48 – Een reactie uit de koolstofchemie, die volgens een eenvoudig model is voorgesteld kunnen toewijzen aan één van de volgende reactietypes: substitutie, additie, eliminatie, condensatie.

LP chemie 3e graad ASO OVSG

- 62 – Een reactie uit de koolstofchemie, die volgens een eenvoudig model is voorgesteld kunnen toewijzen aan één van de volgende reactietypes: substitutie, additie, eliminatie, condensatie.