

# ether

## Leerplannen

### LP chemie 3e graad ASO GO

- 9.0.1 – een determineertabel gebruiken met volgende stofklassen: alkanen, alkenen, alkynen, alcoholen, halogeenalkanen, aminen, aldehyden, ketonen, carbonzuren, esters, amiden, ethers;
- 9.6 – Ethers
- 9.6.1 – de bereiding, eigenschappen en toepassingen van ethers beschrijven;

### 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 macromolecule, skeletafbraak
- (LP)9.8 – bereiding, eigenschappen en gebruik van ethers beschrijven

### LP chemie 3e graad ASO GO

- 174 – de bereiding, eigenschappen en toepassingen van ethers beschrijven;

### LP chemie 3e graad ASO GO

- 124 – de bereiding, eigenschappen en toepassingen van ethers beschrijven;

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

- AD5 – MAATSCHAPPIJ  
De wisselwerking tussen chemie en maatschappij op ecologisch, ethisch, technisch, socio-economisch en filosofisch vlak illustreren.
- 5.1.2.2 B11 – Van acyclische koolwaterstoffen en monofunctionele acyclische koolstofverbindingen met gegeven formule de naam vormen en met gegeven naam de formule vormen en dit voor:
  - alkanen, alkenen, alkynen
  - alcoholen
  - halogeenalkanen
  - ethers
  - aldehyden
  - ketonen
  - carbonzuren
  - esters
  - amines
  - amides

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

- AD6 – MAATSCHAPPIJ  
De wisselwerking tussen chemie en maatschappij op ecologisch, ethisch, technisch, socio-economisch en filosofisch vlak illustreren.
- 5.1.2.2 B19 – Van acyclische koolwaterstoffen en monofunctionele acyclische koolstofverbindingen met gegeven formule de naam vormen en met gegeven naam de formule vormen en dit voor:
  - alkanen, alkenen, alkynen
  - alcoholen
  - halogeenalkanen
  - ethers
  - aldehyden
  - ketonen
  - carbonsuren
  - esters
  - amines
  - amides
- 5.1.2.2 B20 – Van veel gebruikte organische stoffen de triviale naam en/of toepassing geven.