

alkenen

Leerplannen

LP chemie 3e graad ASO GO

- 2.5.5 – de structuur van alkenen en alkynen voorstellen;
- 2.5.6 – met voorbeelden plaatsisomerie bij alkenen en alkynen uitleggen en de naam vormen van plaatsisomeren;
- 2.5.7 – cis–trans–isomerie bij alkenen uitleggen;
- U 2.5.8 –
m.b.v. contexten het belang van alkenen en alkynen illustreren;(U)
- 9.0.1 – een determineertabel gebruiken met volgende stofklassen: alkanen, alkenen, alkynen, alcoholen, halogeenalkanen, aminen, aldehyden, ketonen, carbonzuren,esters, amiden, ethers;
- 9.1.1 – alkanen, alkenen, alkynen en halogeen–alkanen als stofklasse herkennen met behulp van een determineertabel
- 9.1.3 – elektrofile additiereacties schrijven met alkenen en alkynen;

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)9.2 – de structuur en naam van alkanen aangeven.
keten– en ringstructuur van alkanen voorstellen.
het begrip ketenisomerie uitleggen en de naam vormen van eenvoudige ketenisomeren.
het belang van alkanen illustreren.
de structuur van alkenen en alkynen voorstellen.
met voorbeelden plaatsisomerie bij alkenen en alkynen uitleggen en de naam vormen van plaatsisomeren.
cis–trans–isomerie bij alkenen uitleggen.
het belang van alkenen en alkynen illustreren.

LP chemie 3e graad ASO GO

- 34 – de structuur van alkenen en alkynen voorstellen;
- 35 – met voorbeelden plaatsisomerie bij alkenen en alkynen uitleggen en de naam vormen van plaatsisomeren;
- 36 – cis–trans–isomerie bij alkenen uitleggen;
- 37 –
m.b.v. contexten het belang van alkenen en alkynen illustreren; (U)
- 138 – een determineertabel gebruiken met volgende stofklassen: alkanen, alkenen, alkynen, alcoholen, halogeenalkanen, aminen, aldehyden, ketonen, carbonzuren,esters, amiden, ethers;
- 147 – alkanen, alkenen, alkynen en halogeen–alkanen als stofklasse herkennen met behulp van een determineertabel;

- 149 – elektrofile additiereacties schrijven met alkenen en alkynen;

LP chemie 3e graad ASO GO

- 95 – een determineertabel gebruiken met volgende stofklassen: alkanen, alkenen, alkynen, alcoholen, halogeenalkanen, aminen, aldehyden, ketonen, carbonzuren, esters, amiden, ethers;
- 106 – de structuur van alkenen en alkynen voorstellen;
- 107 – met voorbeelden plaatsisomerie bij alkenen en alkynen uitleggen en de naam vormen van plaatsisomeren;
- 108 –
cis–transisomerie bij alkenen uitleggen;
- 110 – elektrofile additiereacties schrijven met alkenen en alkynen;

LP Chemie 2e gr ASO (studierichtingen met component wetenschappen) GO

- 54 – structuurformules, brutoformules en namen van alkanen, alkenen en alkynen schrijven.
- 57 – enkele toepassingen van alkanen, alkenen en alkynen bespreken.
- 59 – typische reacties van alkanen, alkenen en alkynen in verband brengen met hun structuurformule.

LP Chemie 2e gr TSO (Techniek-Wetenschappen) GO

- 54 – structuurformules, brutoformules en namen van alkanen, alkenen en alkynen schrijven.
- 57 – enkele toepassingen van alkanen, alkenen en alkynen bespreken.
- 59 – typische reacties van alkanen, alkenen en alkynen in verband brengen met hun structuurformule.

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

- 60 – elektrofile additiereacties schrijven met alkenen en alkynen.

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

- 49 – elektrofile additiereacties schrijven met alkenen en alkynen.

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

- 5.1.2.2 V17 – Van cycloalkanen, cycloalkenen en benzeen met gegeven formule de naam geven en met gegeven naam de formule vormen.
- 5.1.2.2 B18 – Koolwaterstoffen en monofunctionele koolstofverbindingen classificeren in hun stofklasse.
- 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
 - carbonzuren
 - esters
 - amines
 - amides
- 5.2.5.3 U13 – Een chemische reactie tussen koolstofverbindingen aanvullen.

LP Chemie 3e gr ASO VVKSO

- 5 – naam of formule van alkanen, alkenen, alkynen, alkanolen, halogeenalkanen, alkoxyalkanen, alkanalen, alkanonen, alkaanzuren, alkylalkanoaten, alkaanamines en alkaanamiden schrijven op basis van respectievelijk de gegeven formule of naam
- 5 – naam of formule van alkanen, alkenen, alkynen, alkanolen, halogeenalkanen, alkoxyalkanen, alkanalen, alkanonen, alkaanzuren, alkylalkanoaten, alkaanamines en alkaanamiden schrijven op basis van respectievelijk de gegeven formule of naam

LP Chemie 2e gr ASO (studierichtingen met component wetenschappen) GO

- 54 – structuurformules, brutoformules en namen van alkanen, alkenen en alkynen schrijven.
- 57 – enkele toepassingen van alkanen, alkenen en alkynen bespreken.
- 59 – typische reacties van alkanen, alkenen en alkynen in verband brengen met hun structuurformule.