keton

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;
- 9.3 - Aldehyden en ketonen
- 9.3.2 - aan de hand van een determineertabel vaststellen dat ketonen ontstaan door oxidatie van secundaire alcoholen;
- 9.3.4 - uitleggen waarom een aldehyd bij oxidatie omgezet wordt in een carbonzuur, terwijl een keton zich niet leent tot deze omzetting;
- 9.3.6 - aantonen dat de additie van een grignardreagens op methanal, op een ander aldehyd of op een keton, een primair, secundair of tertiair alcohol levert en deze additie kenschetsen als een reductie;

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)9.5 - aan de hand van een determineertabel vaststellen dat aldehyden ontstaan door oxidatie van primaire alcoholen.
  aan de hand van een determineertabel vaststellen dat ketonen ontstaan door oxidatie van secundaire alcoholen.
  proefondervindelijk een aldehyd identificeren met fehling- of tollensreagens.
  uitleggen waarom een aldehyd bij oxidatie omgezet wordt in een carbonzuur, terwijl een keton zich niet leent tot deze omzetting.

LP chemie 3e graad ASO GO

- 160 - aan de hand van een determineertabel vaststellen dat ketonen ontstaan door oxidatie van secundaire alcoholen;
- 161 - proefondervindelijk een aldehyd identificeren met fehling- of tollensreagens;
- 162 - uitleggen waarom een aldehyd bij oxidatie omgezet wordt in een carbonzuur, terwijl een keton zich niet leent tot deze omzetting;
- 163 U -
  in een aldol de functionele groep van een aldehyd en een alcohol herkennen; (U)
- Lp 164 -
  LP 11: Aan de hand van een fehlingsreagens de oxideerbaarheid van ketonen en aldehyden onderscheiden

LP chemie 3e graad ASO GO

- 115 - op structuurformules en een reactievergelijking aantonen dat aldehyden ontstaan door oxidatie van primaire alcoholen en deze reacties kenschetsen als eliminatiereacties;
- 116 - op structuurformules en een reactievergelijking aantonen dat ketonen ontstaan door oxidatie van secundaire alcoholen;

- 117 – de reactievergelijking schrijven voor de reductie van een aldehyde en een keton;

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

- 64 –
  van minstens één reactietype van aldehyden en ketonen de reactie-vergelijking schrijven en de verschillende stappen in het reactieme-chanisme toelichten.

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

- 53 –
  van minstens één reactietype van aldehyden en ketonen de reactie-vergelijking met structuurformules schrijven.

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

- 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)

- 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