

structuurformule

Leerplannen

LP Chemie 2e gr KSO GO

- 6.1.4 – eenvoudige structuurformules schrijven;
- 6.6.2 – de structuurformule van etheen en ethyn schrijven en enkele toepassingen opsommen;
- 6.7.1 – de structuurformule van methanol en ethanol schrijven;

LP Chemie 2e gr ASO VVKSO (studierichtingen zonder component wetenschappen)

- 5.2.1.3 – B37 Organische stoffen – Kennismaking met de onvertakte, verzadigde koolwaterstoffen (n-alkanen):
 - de formules en systematische namen van de laagste 10 n-alkanen kennen
 - van enkele n-alkanen het voorkomen in de natuur en de toepassingen in het dagelijkse leven bespreken.

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

- 36 – eenvoudige structuurformules, brutoformules en namen van enkele onvertakte alkanen schrijven.
- 39 – de structuurformule van etheen en ethyn schrijven en enkele toepassingen geven.
- 40 – de structuurformules van methanol en ethanol schrijven en het gebruik toelichten.

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

- 54 – structuurformules, brutoformules en namen van alkanen, alkenen en alkynen schrijven.
- 58 – isomeren van alkanen door structuurformules voorstellen.
- 59 – typische reacties van alkanen, alkenen en alkynen in verband brengen met hun structuurformule.
- 60 – de structuurformules van methanol en ethanol schrijven en het gebruik toelichten;

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

- 54 – structuurformules, brutoformules en namen van alkanen, alkenen en alkynen schrijven.
- 58 – isomeren van alkanen door structuurformules voorstellen.
- 59 – typische reacties van alkanen, alkenen en alkynen in verband brengen met hun structuurformule.
- 60 – de structuurformules en van methanol en ethanol schrijven en het gebruik toelichten.

LP Chemie 2e gr TSO GO

- 36 – eenvoudige structuurformules, brutoformules en namen van enkele onvertakte alkanen schrijven.
- 39 – de structuurformule van etheen en ethyn schrijven en enkele toepassingen geven.
- 40 – de structuurformules van methanol en ethanol schrijven en het gebruik toelichten.

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

- 5.2.1.3 – B55 Organische stoffen – Kennismaking met de onvertakte, verzadigde koolwaterstoffen (n-alkanen):
 - de formules en systematische namen van de laagste 10 n-alkanen kennen;
 - van enkele n-alkanen het voorkomen in de natuur en de toepassingen in het dagelijkse leven bespreken.

LP Biotechnische wetenschappen 2e gr TSO GO

- 58 – eenvoudige structuurformules, brutoformules en namen van enkele onvertakte alkanen schrijven.
- 65 –
de structuurformule van etheen en ethyn schrijven en enkele toepas-singen (U).
- 66 –
de structuurformules van methanol en ethanol schrijven en het ge-bruik toelichten (U).

LP Chemie 2e gr TSO/KSO OVSG

- 130 – Het model van de vorming van covalente bindingen kunnen toepassen voor de opstelling van structuurformules van eenvoudige covalente verbindingen tussen 2 ongelijksoortige nietmetaalatomen.

LP Chemie 2e gr ASO (studierichtingen zonder component wetenschappen) OVSG

- 119 – Het model van de vorming van covalente bindingen kunnen toepassen voor de opstelling van structuurformules van eenvoudige covalente verbindingen tussen twee ongelijksoortige niet-metaalatomen.

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

- 142 – Het model van de vorming van covalente bindingen kunnen toepassen voor de opstelling van structuurformules van eenvoudige covalente verbindingen tussen twee ongelijksoortige niet-metaalatomen.

LP Chemie 2e gr ASO (Wetenschappen-Topsport) OVSG

- 142 – Het model van de vorming van covalente bindingen kunnen toepassen voor de opstelling van structuurformules van eenvoudige covalente verbindingen tussen twee ongelijksoortige niet-metaalatomen.