

Werkpad 4vwo oktober-januari

Chemie 7^e editie hoofdstuk 2 Petrochemie

Bij de toets wordt de chemie van leerjaar 3 bekend verondersteld.
Daarvoor kun je thuis basis scheikunde doornemen om je kennis op te frissen of aan te vullen.

Na deze periode weet je

1. Het principe achter gefractioneerde destillatie (2.1)
2. Wat isomeren zijn (2.2)
3. De chemische betekenis van een kraakproces (2.3)
4. Hoe de verschillende structuurformules van benzeen eruit zien (2.3)
5. De chemische overeenkomst van aromatische verbindingen (2.3)
6. Een belangrijke toepassing van de additie met Broom (2.4)
7. De gevaren van fossiele brandstoffen

Na deze periode kan je

1. Het onderscheid tussen volledige en onvolledige verbranding aangeven (2.1)
2. Een blokschema aanvullen en interpreteren (2.1)
3. Verschillende isomeren tekenen en benoemen (2.2)
4. Van systematische naam naar structuurformule en/of molecuulformule v.v. van alkanen (2.2), cycloalkanen (2.2), alkenen (2.3), alkynen (2.3), halogeenalkanen, alkanolen en alkaanamines (2.4),
5. De reactievergelijking van een kraakproces opstellen (2.4)
6. Additiereacties en substitutiereacties opstellen (2.4)
7. De gevolgen op het milieu van verschillende verbrandingsproducten noemen (2.5)
8. Rekenen met tijdgewogen gemiddelden (2.5)

Dit leer je door te oefenen met de opgaven uit het boek. De toepassingsparagraaf en het voorbeeldproefwerk zijn op toetsniveau.