

Werkpad 4vwo september-oktober

Uit het PTA:

periode	06: zomervakantie - herfstvakantie vierde leerjaar		
beschikbare tijd	90 minuten	toetsvorm	schriftelijk
beoordeling	Cijfer, gewicht 5 (T)	herkansbaar	Ja
het gaat over	B1 t/m B4 C1, C7		

Atomen, moleculen, reacties, Ertsen en fossiele brandstoffen, aardolie en aardgas, Het periodiek systeem, Soorten stoffen, atoombinding, Covalente binding, metalen.

Chemie hoofdstuk 1 Basis scheikunde
Chemie hoofdstuk 2 Schatkamer aarde

Bij de toets wordt de chemie van leerjaar 3 bekend verondersteld.
Daarvoor kun je thuis hoofdstuk 1 basis scheikunde doornemen om je kennis op te frissen of aan te vullen.

Na deze periode weet je

- Wat gefractioneerde destillatie is en hoe de verschillende fracties heten
- Het onderscheid en betekenis van kookpunt en kooktraject
- Wat het effect van zwavelverbindingen in brandstoffen op het milieu is
- Betekenis van het begrip covalentie
- De algemene formule van alkanen

Na deze periode kan je

- Het onderscheid maken tussen een metaal en een moleculaire stof op micro- en macroniveau met de bijbehorende bindingen
- Aangeven op basis waarvan de elementen zijn gerangschikt in het periodiek systeem
- Op microniveau verklaren waarom stoffen een verschillend kookpunt hebben
- Structuurisomeren tekenen bij gegeven molecuulformule
- De invloed op het milieu van verschillende brandstoffen geven
- De atoombouw van een atoom geven volgens het model van Rutherford
- De samenstelling van een isotoop geven bij gegeven beginstof en verandering

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