|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Voornaam:  Naam: | Klas:  Datum: | Hogeschool UCLL (@hogeschoolUCLL) / X |

**Cyber Classroom**

*Vandaag gaan jullie zelfstandig aan de slag met de leerstof. Dit doen we via een app, scan onderstaande code en installeer de app op je telefoon.*

*Afbeelding met tekst, schermopname, Lettertype, logo

Automatisch gegenereerde beschrijvingAfbeelding met patroon, plein, kunst, Rechthoek

Automatisch gegenereerde beschrijving*

[CyberClassroom\_togo im App Store](https://apps.apple.com/de/app/cyberclassroom-togo/id1478854678)

Volg onderstaand stappenplan:

1. Open de app
2. Klik dan op het vakje chemie

Afbeelding met tekst, schermopname, Merk, logo

Automatisch gegenereerde beschrijving

1. Klik op Koolwaterstoffen

Afbeelding met tekst, schermopname, Lettertype, nummer

Automatisch gegenereerde beschrijving

1. We kiezen voor de weergave touchAfbeelding met tekst, schermopname, software, Lettertype

   Automatisch gegenereerde beschrijving
2. Druk op starten

***We werken vandaag rond organische chemie. Neem alle stukjes van deze module door, je kan steeds verder klikken door op de groene play knop te klikken.***

***Neem eerst de gehele module door en maak hierna onderstaande opdrachten.***

**Opdrachten**

1. Vul onderstaand schema aan met de juiste begrippen.

**ORGANISCHE CHEMIE**

* Chemische bindingen en eigenschappen van verbindingen tussen:
  + \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Afbeelding met bol, kunst

Automatisch gegenereerde beschrijving

**Koolwaterstoffen:**

* Verbindingen die opgebouwd zijn uit \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ en \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Onderverdeling van de koolwaterstoffen:

* \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ (enkelvoudige binding)
* \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ (dubbele binding)
* \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ (drievoudige binding)

*Voorbeelden:*

* *Benzeen is een \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ en hierdoor zeer \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_*

1. Vul steeds aan of de gegeven moleculen alkanen, alkynen of alkenen zijn.

Noteer ook telkens de juiste brutoformule per molecule.

**(tip: alkanen CnH2n+2, alkenen CnH2n, alkynen CnH2n-2)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **soort koolwaterstof** | **brutoformule** |
|  |  |  |
|  |  |  |
| Alkenen — Chemieleerkracht |  |  |
|  |  |  |
| Januari 2023 |  |  |
|  |  |  |