|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 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.*

**

[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



1. Klik op Koolwaterstoffen



1. We kiezen voor de weergave touch
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:
	+ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_



**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 |  |  |
|  |  |  |