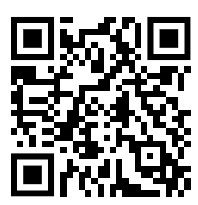
|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Voornaam:  Naam: | Klas:  Datum: | Hogeschool UCLL (@hogeschoolUCLL) / X |



**Labsims**

**Handleiding:**

Link: <https://lewis.web-labosims.org/>

Als je de link opent, dan zie je het volgende:

Alle knoppen die ik hieronder uitleg, kun je gebruiken om de opdrachten uit te voeren

Afbeelding met tekst, schermopname, software, Multimediasoftware

Automatisch gegenereerde beschrijving

Hier vind je alle atomen die je kunt gebruiken om de juiste molecule te vormen. Gebruik de pijltjes op de balk om naar boven of beneden te gaan.

Het potloodje kun je gebruiken om de bindingen tussen de atomen te tekenen.

Als je op het papiertje klikt, dan krijg je opnieuw een leeg blad.

Met de vergrootglaasjes kun je het gevormde molecule vergroten of verkleinen.

Als je op de knop ‘Vérifier la structure de Lewis’ klikt, dan kun je zien of jouw structuur goed is of dat er nog iets mist. Dit wil niet zeggen dat je de opdracht uiteindelijk goed gemaakt hebt.

**Opdrachten**

**Opdracht 1: …/ 14**

Maak de volgende organische molecule:

* Maak van elk gevormd molecule een screenshot en plaats deze in het document:

1. n-heptaan:

Plak hier je screenshot

1. Methaan:

Plak hier je screenshot

1. Propeen:

Plak hier je screenshot

1. n-butaan:

Plak hier je screenshot

1. Methaanzuur:

Plak hier je screenshot

1. n-octaan:

Plak hier je screenshot

1. Methanol:

Plak hier je screenshot

**Opdracht 2: … / 4**

* Verbind de naam van het molecule met de correcte structuurformule:

1. Afbeelding met Lettertype, Graphics, symbool, logo

   Automatisch gegenereerde beschrijving
2. Afbeelding met diagram, schermopname, ontwerp

   Automatisch gegenereerde beschrijving
3. Afbeelding met schermopname, diagram, cirkel, sleutel

   Automatisch gegenereerde beschrijving
4. Afbeelding met symbool, schermopname, diagram, ontwerp

   Automatisch gegenereerde beschrijving

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Ethanol | Ethaanzuur | Etheen | Ethaan |
|  |  |  |  |

**Opdracht 3: …/ 2**

Wat is het verschil tussen ethaanzuur en ethanol?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_