|  |  |
| --- | --- |
| Logo UCLL RGB — KU Leuven Learning Lab | Naam: ………………………………………………………….Klas: ………………………………………………………….Datum: …………………………………………………………. |

Verbindingen bouwen met Molymod

1. Balanceer onderstaande anorganische reactievergelijkingen. Bouw daarna met Molymod de verbindingen volgens het aangegeven model. Elke verbinding bouw je maar 1 keer. Gebruik de kaartjes in de bijlage om de pijlen, plustekens en coëfficiënten aan te duiden. Leg de reactievergelijking op tafel en trek er een foto van die je in dit document invoegt.

|  |
| --- |
| a) ….. S8 + 8 O2 🡪 8 SO2 (bol-bol model) |
| + 8 |
| b) ….. CO2 + ….. H2O 🡪 ….. H2CO3 (bol-staaf model) |
|  |

1. Bouw onderstaande organische verbindingen volgens het aangegeven model. Trek er een foto van die je in dit document invoegt.

|  |
| --- |
| a) n-pentaan (bol-bol model) |
|  |
| b) etheen (bol-staaf model) |
|  |
| c) propanol (bol-bol model) |
|  |
| d) methaanzuur (bol-staaf model) |
|  |

**Legende Molymod**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | waterstof |  | Molymod Spare Medium Grey Single Bond Link, Pack of 25 - SciChem | Bol-staaf model |
|  | zuurstof |  |
|  | zwavel |  | Molymod short opaque covalent bond 2mm from Indigo Instruments, ML-15 | Bol-bol model |
|  | koolstof |  |

**Coëfficiënten, pijlen en plustekens**

Knip de kaartjes uit en gebruik ze in oefening 1.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 2 | 2 | 3 | 3 | 4 |
| 4 | 5 | 5 | 6 | 6 |
| 7 | 7 | 8 | 8 | 9 |
| 9 | 10 | 10 | 11 | 11 |
| 12 | 🡪 | 🡪 | + | + |