

Microrooster Scheikunde BOL 4.1 Hardenberg – hoofdstuk 3 **Reacties.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Week** | **Tijdens de les** | **Zelfstandig** |
| 6 | * 3.1 Energie
* PowerPoint 3.1 Energie
 | Leren uit het boek h. 3.1Maken opdrachten1. Energievoorziening.
2. Test jezelf 3.1

Extra voor niveau 4:Maken vragen C2 a-g van bladzijde 78 |
| 7 | * 3.2 Kenmerken van een chemische reactie.
* 3.3 Reactieomstandigheden.
 | Leren uit het boek blz 80 t/m 86.Maken opdrachten1. Chemische reactie of niet.
2. Endotherm of exotherm.
3. Test jezelf 3.2
4. Hoe goed kun je waarnemen.
 |
| 8 | Krokusvakantie |  |
| 9 | * 3.4 Formuletaal.
* 3.5 Van reactieschema naar reactievergelijking

  | Leren uit het boek blz 87 t/m 94.Maken opdrachten1. Reactietemperatuur.
2. Langzaam en snel.
3. Vijf factoren voor reactiesnelheid.
4. Massabehoud in een reactie.
5. Oefenen met reactieschema’s.
6. Test jezelf 3.3
 |
| 10 | * 3.6 Verbrandingsreacties.
 | Leren uit het boek blz 95 t/m 101Maken opdrachten1. Het periodiek systeem.
2. Test jezelf 3.4
3. Reactievergelijkingen opstellen
4. Test jezelf
5. Verbrandingsreacties
6. Test jezelf 3.6
 |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Week | Tijdens de les | Zelfstandig |
| 11 | * 3.7 Rekenen met massaverhoudingen
* De Mol
 | Leren uit het boek blz 102 t/m 107Maken opdrachten1. Massaverhoudingen in een reactie
2. Overmaat en ondermaat
3. Test jezelf 3.7

Extra voor niveau 3:1. Verbranden en blussen
2. A31, B32, B33, A38 op bladzijde 99
 |
| 12 | Herhaling van de stof m.b.v. de kennis – en begripstoets.  | * Opdrachten afronden.
* Leren h. 3.
* Maak gebruik van de samenvatting.
 |
| 14 | * Toets hoofdstuk 3 Reacties
 |  |