

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. 3.1  Maken opdrachten   1. 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 opdrachten   1. 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 opdrachten   1. 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 101  Maken opdrachten   1. 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 107  Maken opdrachten   1. 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 |  |