# Kemiske metoder

## Forsøg 1.1 Opløsning af kaliumnitrat og calciumchlorid

### Definition af endoterm reaktion

En kemisk reaktion der optager varme.

### Definition af exoterm reaktion

En kemisk reaktion der frigører varme.

### Temperaturændring ved opløsning af ionforbindelse i vand

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |

## Forsøg 1.2 Magnesium og svovlsyre

### Beskriv med ord hvad der sker når magnesium tilsættes svovlsyren i glasset

Syren syder og bobler. Der bliver dannes gasser.

### Temperaturændring

|  |  |
| --- | --- |
|  |  |
|  |  |
|  |  |

### Hvad betyder temperaturændringen og hvad kaldes processen?

Processen er en exotermisk reaktion fordi temperaturen stiger.

### Masseændring

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |

### Tilstandsformer

### Forklaring på ændring af massen

Noget af massen inden er blevet til gas og er dermed forsvundet ud af reagensglasset.

## Forsøg 1.3 Afbrænding af jern (ståluld) og træpinde

### Beregn forskellen i masse mellem reaktanter og produkter

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  |  |  |
|  |  |  |

### Forklaring på forskel i massen

### Beregn forskellen i masse mellem reaktanter og produkter

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  |  |  |
|  |  |  |

### Forklaring på forskel i massen

Ved afbrænding af træet er alle væsker der matte være i træet fordampet.