

## Hilfen zu „Stoffe im Alltag“

### Seite 27

#### M1 Aufgabe 2

Vervollständige die Tabelle:

Körper	Stoff
Eiswürfel	Wasser
Nagel	...
...	Luft
Buch	...
Faden	...
...	Gummi
...	Holz
Kaffeetasse	...
...	Porzellan
Ehering	...

#### M2 Aufgabe 2

Tipp: Denke daran, dass es wichtig ist, dass Gefahrstoffe besonders gelagert werden.

### Seite 29

#### M1 Aufgabe 2

Tipp: Viele Stoffe verbreiten reizende und giftige Dämpfe, die nicht direkt eingeatmet werden dürfen.

#### P2 Aufgabe 2

Geschmackstests sind als Schutzmaßnahme nicht im Fachraum erlaubt.

### Seite 31

#### M1 Aufgabe 2

Nutze folgenden Anfang:

- ▶ *Der Lösevorgang beginnt, wenn Kaliumpermanganat in Wasser gegeben wird. Vom Kristall beginnen sich die Kaliumpermanganatteilchen ...*

### Seite 33

#### M1 Aufgabe 3

Nutze folgende Satzbausteine:

- flüssig werden - gasförmiger Wasserdampf
- Wasserdampf wird wieder flüssig

#### M1 Aufgabe 4

Nutze folgenden Satzanfang:

- ▶ *Zuerst wird das feste Blei über einer Kerzenflamme erhitzt. Es beginnt zu ...*

### Seite 34

#### M2 Aufgabe 2

Nutze folgenden Anfang:

- ▶ *Wenn das feste Iod erhitzt wird, entsteht kein flüssiges Iod, sondern sofort ...*

### Seite 35

#### M3 Aufgabe 2

Beachte dabei die Abstände der Teilchen.

### Seite 37

#### P2 Aufgabe 2

Tipp: Glas ist härter als Aluminium.

### Seite 39

#### M4 Aufgabe 2

Beispiel: Stoffpaar Wachs und Kalk.

Beide Stoffe unterscheiden sich im Verhalten beim Erhitzen. Mithilfe einer Kerzenflamme kann dies überprüft werden.

### Seite 40

#### M5 Aufgabe 2

Beachte, dass feste Stoffe am dichtesten gepackt sind.

### Seite 42

#### M6 Aufgabe 1

Beispiel:

Masse = 5,4 g , Volumen = 2 cm<sup>3</sup>

Dichte = 5,4 g : 2 cm<sup>3</sup> = 2,7 g/cm<sup>3</sup>

#### M5 Aufgabe 2

Der Würfel aus dem Beispiel mit 2,7 g/cm<sup>3</sup> ist aus Aluminium.