



# Alkalimetalle und Wasser - Hydroxide und Laugen

## Natrium (Na)

Das Metall Natrium \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

### Versuch



Eine pneumatische Wanne wird zur Hälfte mit Wasser gefüllt. Einige Tropfen Spülmittel und etwas Phenolphthalein-Lösung werden zugesetzt. Ein etwa erbsengroßes Stück Natrium wird ins Wasser geworfen.



Beobachtung:

### Versuch



Auf das Wasser in der pneumatischen Wanne wird ein Blatt Filterpapier gelegt. Auf das Papier gibt man ein erbsengroßes Natrium-Stückchen.



Beobachtung:

### Auswertung

Natrium + Wasser  $\rightarrow$  \_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_  $\rightarrow$  NaOH + \_\_\_\_\_

Warum entzündet sich das Natrium auf dem Filterpapier?

### Arbeitsauftrag:

- 1) Beschreibe die Eigenschaften von Natrium. Orientiere dich dabei an dem Arbeitsblatt über Lithium (LAUGE 1).
- 2) Notiere deine Versuchsbeobachtungen.