



Alkalimetalle und Wasser - Hydroxide und Laugen

Kalium (K)

Das Metall Kalium _____

Versuch



Eine pneumatische Wanne wird zur Hälfte mit Wasser gefüllt. Einige Tropfen Spülmittel und etwas Phenolphthalein-Lösung werden zugesetzt. Ein etwa linsengroßes Stück Kalium wird ins Wasser geworfen. **Spritzgefahr!**



Beobachtung

Auswertung

Kalium + Wasser → _____ + _____
_____ + _____ → KOH + _____

Merke:

Wässrige Lösungen der Hydroxide heißen _____. Alle Laugen enthalten _____-Ionen. Diese sind für die charakteristischen Eigenschaften der Laugen verantwortlich.

Laugen verursachen schwere Verätzungen. Spritzer in den Augen sofort mit Wasser ausspülen. Mit Lauge beschmutzte Kleidung sofort ausziehen.

Arbeitsauftrag:

- 1) Beschreibe die Eigenschaften von Kalium. Orientiere dich dabei an den Arbeitsblättern für Lithium (LAUGE 1) und Natrium (LAUGE 2).
- 2) Notiere deine Versuchsbeobachtungen.
- 3) Schriftlich ins Heft: Vergleiche den Reaktionsablauf bei den drei Alkalimetallen. Gib Gemeinsamkeiten und Unterschiede an.
- 4) Nenne Eigenschaften von Laugen (Hilfe: Chemie-Buch, S. ____).