

---

## Natrium + Wasser

---

- Geräte:** Petrischale (d = 7 cm), OHP, Pappunterlage mit kreisrundem Loch (d = 7 cm) zur Abdeckung störenden Nebenlichtes, Messer, Pinzette, Papiertaschentücher.
- Chemikalien:** Natrium, Wasser, Phenolphthalein, "Pril"
- Durchführung:** Die Petrischale wird zur Hälfte mit Wasser gefüllt; Indikatorlösung und etwas "Pril" werden zugesetzt. Die Lösung wird mit Hilfe des OHP und der Unterlage projiziert.
- Ein Stückchen Natrium wird vollkommen entrindet und mit einer Pinzette auf das Wasser gegeben. Das Natriumstückchen saust umher und hinterläßt eine rote Farbspur, die durch Blasenbildung noch verstärkt wird. Man darf nicht zu viel "Pril" zusetzen, da dann die Blasenbildung, die in der Projektion dunkel erscheint, alles verdeckt. Der Spülmittelzusatz verhindert ein Festsetzen des Natriums am Rand.
- Deutung:**  $2 \text{ Na} + 2 \text{ H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{ NaOH} + \text{ H}_2$
- Entsorgung:** Lösung neutralisieren und in den Abfluss geben
- Sicherheit:** Schutzbrille und Schutzscheibe verwenden, die letztere um den Projektor anordnen.