

## Salzlösungen im Vergleich

### **Sicherheitsanweisung:**

Einige Salzlösungen können ätzend wirken. Daher den Kontakt mit der Haut, den Augen oder den Schleimhäuten unbedingt vermeiden und **Schutzbrille** tragen! Sollten Salzlösungen auf die Hände gelangen, müssen diese umgehend gewaschen werden.

### **Aufgabe:**

- Untersuche die ausstehenden Salzlösungen auf ihre elektrische Leitfähigkeit und ihren pH-Wert.
- Dokumentiere deine Beobachtungen und überlege, welche Ionen hydratisiert in der Salzlösung vorliegen.

Lösung von	Elektrische Leitfähigkeit	pH-Wert	Hydrat. Ionen (aq)	Name der basischen Lösungen
Natriumhydroxid NaOH				
Natriumchlorid NaCl				
Kaliumhydroxid KOH				
Kaliumchlorid KCl				
Calciumhydroxid Ca(OH) <sub>2</sub>				
Calciumchlorid CaCl <sub>2</sub>				

### **Merke:**

---

---

---

---

---

---

---

---

**Hausaufgabe:** Informiere dich über die Eigenschaften und Verwendung von Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid und Calciumhydroxid und trage die wesentlichen Informationen tabellarisch in deinem Heft zusammen.