**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 Leitfähig-keit** | **pH-Wert** | **Hydrat. Ionen (aq)** | **Name der basischen Lösungen** |
| Natriumhydroxid NaOH |  |  |  |  |
| Natriumchlorid NaCl |  |  |  |  |
| Kaliumhydroxid KOH |  |  |  |  |
| Kaliumchlorid  KCl |  |  |  |  |
| Calciumhydroxid  Ca(OH)2 |  |  |  |  |
| Calciumchlorid  CaCl2 |  |  |  |  |

**Merke:**

|  |
| --- |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |

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