

Anleitungen für Experimente



Experiment 5.4 Der pH-Wert von Salzlösungen

Seite 137

Sicherheitshinweise

Schutzbrille verwenden



Benötigte Chemikalien

Stoff	Gefahrenhinweise	Sicherheitshinweise	Gef.symbol
KHSO₄ Kaliumhydrogensulfat	H314: Verursacht schwere Verätzungen der Haut und schwere Augenschäden H335: Kann die Atemwege reizen	P280: Schutzhandschuhe/ Schutzkleidung/ Augenschutz/ Gesichtsschutz tragen P301 + P330 + P331: <i>Bei Verschlucken</i> : Mund ausspülen. KEIN Erbrechen herbeiführen P305 + P351 + P338: <i>Bei Kontakt mit den Augen</i> : Einige Minuten lang behutsam mit Wasser spülen. Eventuell vorhandene Kontaktlinsen nach Möglichkeit entfernen. Weiter spülen P308 + P310: <i>Bei Exposition oder falls betroffen</i> : Sofort Giftinformationszentrum oder Arzt anrufen	
NH₄Cl Ammoniumchlorid	H302: Gesundheitsschädlich bei Verschlucken H319: Verursacht schwere Augenreizung	P305 + P351 + P338: <i>Bei Kontakt mit den Augen</i> : Einige Minuten lang behutsam mit Wasser spülen. Eventuell vorhandene Kontaktlinsen nach Möglichkeit entfernen. Weiter spülen	
Na₂CO₃ Natriumcarbonat	H319: Verursacht schwere Augenreizung	P260: Staub nicht einatmen. P305 + P351 + P338: <i>Bei Kontakt mit den Augen</i> : Einige Minuten lang behutsam mit Wasser spülen. Eventuell vorhandene Kontaktlinsen nach Möglichkeit entfernen. Weiter spülen	

Benötigte Chemikalien

Stoff	Gefahrenhinweise	Sicherheitshinweise	Gef.symbol
NaCl Natriumchlorid	keine	keine	
NaCH₃COO Natriumacetat	keine	keine	

Benötigte Geräte

Indikatorpapier mit pH-Skala

Arbeitsvorschrift

- Es sind 5 Lösungen der Salze KHSO₄, NH₄Cl, Na₂CO₃, NaCl und Natriumacetat mit der jeweils gleichen Stoffmengenkonzentration gegeben.
- Reihe diese zunächst mit Hilfe der pK_A-Tabelle nach steigendem pH-Wert.
- Überprüfe diese Reihung mit Hilfe des Indikatorpapiers.

