

der Concentration unabhängig, also nur von der elektrolytischen Dissociation bedingt. Beim Kupfer- und Bleinitrat ist der Unterschied bei starker Verdünnung ein wenig grösser als bei höherer Concentration; die Hydrolyse ist mithin bei diesen beiden Salzen sehr gering. Dagegen ändert sich beim Kaliumcarbonat der Unterschied sehr beträchtlich mit der Concentration; dieses Salz erfährt mithin eine sehr starke Hydrolyse. *Bgr.*

---

BERTHELOT. Sur les conditions de mise en activité chimique de l'électricité silencieuse. C. R. 131, 772—781, 1900 †.

Der Verf. giebt einen Ueberblick über die chemischen Veränderungen, welche durch die stille elektrische Entladung hervorgerufen werden, die unter drei anscheinend wesentlich verschiedenen Bedingungen stattfindet. Er betrachtet 1) die Entladung, welche in einer Gasschicht erfolgt, die zwischen zwei Oberflächen dielektrischer Körper gebracht und dem Einfluss von Potentialveränderungen ausgesetzt wird, welche die Entladungen eines Inductionsapparates oder einer Elektrisirmaschine bedingen; 2) die Wirkung der atmosphärischen Elektrizität, wie sie sich im normalen Zustande (ausserhalb der Gewitter) in einer Potentialdifferenz zwischen den verschiedenen Luftschichten oder zwischen einer Luftschicht und den an der Erdoberfläche befindlichen Gegenständen äussert; 3) die Wirkung der durch Temperaturverschiedenheiten oder durch chemische Vorgänge hervorgebrachten Elektrizität, die zwischen den verschiedenen Schichten eines gasförmigen Systems Potentialdifferenzen bewirkt. Die Einzelheiten sind von vorwiegend chemischem Interesse, weshalb wegen derselben auf die Abhandlung verwiesen wird. *Bgr.*

---

SVANTE ARRHENIUS. La dissociation électrolytique des solutions. Rapp. du congr. int. de phys. 2, 365—389, 1900 †.

In diesem Aufsätze giebt der Verf. ein Bild von dem gegenwärtigen Standpunkt der elektrolytischen Dissociationstheorie und zeigt, auf wie vielen Forschungsgebieten diese Theorie nützliche Dienste geleistet hat. *Bgr.*

---

CAMICHEL et SWYNGEDAUF. Sur les circuits formés uniquement par des électrolytes. C. R. 131, 375—377, 1900 †.

Die Verff. untersuchen, ob es möglich ist, Ströme in ganz geschlossenen elektrolytischen Kreisen zu erzeugen und ob solche Ströme stets eine Elektrolyse bewirken. Die Ströme werden her-