Kobaltnitrat zur Säure. Der Verfasser hat beobachtet, dass die Gasentwicklung, ähnlich wie beim Zufügen geringer Mengen von Platinchlorid, bedeutend verstärkt wird. Das niedergeschlagene Kobalt bildet mit dem Zink gewissermaassen ein galvanisches Element. Nickelsalze wirken ähnlich.

Bei den Untersuchungen über Alkalijodide haben Robineau und Rollin¹⁾ gefunden, dass die Gelbfärbung dieser Jodide nur unter dem Einfluss von Sauerstoff stattfindet. Atmosphärische Luft übt vermöge ihres Feuchtigkeits- und Kohlensäuregehaltes schon im Dunkeln eine zersetzende Wirkung aus. Festes Jodkalium bleibt nur dann unzersetzt, wenn man es vor Feuchtigkeit schützt, während seine Lösung vor Kohlensäure geschützt aufbewahrt werden muss. Natrium- und Ammoniumjodid verhalten sich ähnlich, ebenso die Jodide der alkalischen Erden.

Zur Prüfung auf Jodate werden nach den Verfassern 2 g des Jodids in 25 cc ausgekochtem destillirtem Wasser gelöst, wobei die Substanz lebhaftem Lichte nicht ausgesetzt werden soll, dann mit 10 cc Weinsäurelösung (1:10) versetzt und freies Jod in üblicher Weise nachgewiesen.

Zur schnellen Erkennung des Eisens im Kupfersulfat des Handels überschichtet man nach Griggi²⁾ 5 cc der wässrigen Lösung (1:5) in einem Reagenrohr mit 5 cc einer ätherischen Lösung von Salicylsäure (1:10). Bei eisenhaltigem Sulfat erscheint die Berührungsstelle beider Flüssigkeitsschichten je nach der Menge des vorhandenen Eisens mehr oder weniger violett gefärbt.

Zur Herstellung chemisch reiner Phosphorsäure beschreibt H. N. Warren³⁾ eine neue Methode. Natriumphosphat giesst man in eine Lösung von Kupfersulfat, filtrirt und wäscht den Niederschlag vollkommen mit Wasser aus, löst denselben dann in Phosphorsäure und bringt die Lösung zur Elektrolyse in verschiedene Behälter. Zur Erreichung stärkerer Concentration bringt man weiteres Kupferphosphat, das sich in porösen Gefässen befindet, in die genannte Lösung von Kupferphosphat in Phosphorsäure und elektrolysirt bis die gewünschte Stärke erreicht ist.

1) Journ. de pharm. et de chim. durch Zeitschr. des allgem. Oesterr. Apotheker-Vereins **47**, 530.

2) Boll. chim. farm. durch Zeitschr. des allgem. Oesterr. Apothekervereins **47**, 863.

3) Chem. News **68**, 66.