EXPERIMENT Nr. 25

**Verschiedene Papiersorten in sodaalkalischer Lösung erhitzen**

*Materialien*:
Butterbrotpapier, Schreibpapier, Packpapier braun, Pappe grau, Zeitungspapier, 100 ml-Erlenmeyerkolben, Heizplatte, Waschsoda (kalzinierte Soda = wasserfreies Natriumcarbonat), Teelöffel, Pinzette

*Durchführung*:
Kleine Stückchen (etwa 1x1 cm, oder Streifen) werden im Kolben mit etwa 50 ml Wasser bedeckt. Dann fügt man jeweils einen halben Teelöffel voll Waschsoda hinzu und erhitzt auf der Heizplatte bis zum Sieden. Mit Hilfe der Pinzette wird das Papier aus der sodaalkalischen Lösung entnommen und das Papier sowie die Extraktionslösung auf Veränderungen geprüft.

*Beobachtungen*:
Je nach Papiersorte wird das Papier stabil geblieben sein (Butterbropapier und Pappe) oder leicht zu zerreißen sein bzw. wie das Zeitungspapier sogar zerfällt. Die Extraktionslösungen können milchig trüb (Schreibpapier) oder auch gelblich bis braun trüb (Packpapier, Pappe) erscheinen.

*Erläuterungen*:
Die Beobachtungen lassen sich aus der Beschreibung der Papiersorten in Kap. 6 erklären.

*Eigene Beobachtungen und Bemerkungen*: