

Arbeitsaufträge 9er (Chemie)

Überschrift im Heft: **Natronlauge, eine bekannte Lauge**

zu lesen:	zu bearbeiten:
S.162 bis 163	<p>Aufgabe:</p> <ol style="list-style-type: none">1. Erkläre den Unterschied zwischen Natriumhydroxid und Natronlauge.2. a) Beschreibe stichpunktartig den Versuch zur Herstellung von Natronlauge. b) Formuliere die Wortgleichung (Reaktionsschema) dazu. c) Formuliere die Symbolgleichung (Reaktionsgleichung) dazu.3. a) Nenne die Ionen aus denen eine Natronlauge besteht. b) Welche Ionen bewirken die alkalischen Eigenschaften? c) Begründe die Leitfähigkeit von einer Natronlauge.4. Für den E-Kurs: Auch Kalium bildet in Wasser eine Lauge. Sie heißt Kalilauge. Stelle das Reaktionsschema und die Reaktionsgleichung für die Bildung von Kalilauge auf.

Überschrift im Heft: **Laugen im Überblick**

zu lesen:	zu bearbeiten:
S.164	<p>Aufgaben:</p> <ol style="list-style-type: none">1. Erstelle eine Tabelle: Name der Lauge Verwendung Natronlauge Calciumlauge Kalilauge2. Nenne einen weiteren Indikator, um Laugen nachzuweisen (neben Universalindikator)3. Gib an welche Farbe der Indikator bei pH 3 und bei pH 10 zeigt.

Hinweis:

Alle Aufgaben müssen vollständig, ordentlich und schriftlich erledigt werden. Die Inhalte der Buchseiten sind zu lernen, da diese nach Osterferien schriftlich abgefragt werden.

Alle Arbeitsaufträge sind schriftlich zu erledigen und in der ersten Stunde nach der Schulschließung vorzulegen. Sie sind Basis der Leistungsbeurteilung und stellen einen Leistungsnachweis dar. Nur eine mündliche Bearbeitung reicht nicht aus!