

Hausaufgabenüberprüfung in Chemie
Thema: Säuren und Laugen
(Lösung)

Name, Vorname:	Klasse:	Fach:	Datum:
Punkte:	Note:	Unterschrift der Eltern:	

Aufgabe 1)

Eine Lösung mit unbekanntem Inhalt (Lösung I) wird mit Universalindikator versetzt, wodurch bedingt sich diese rot färbt. Nach Zugabe einiger Tropfen einer anderen Flüssigkeit (Lösung II) färbt sich die Lösung grün.

a) Formuliere die Wort – und Summengleichung des beschriebenen Experiments.



b) Welche Eigenschaften der Lösungen kann man aus dem oben beschriebenen Versuch folgern? Nenne jeweils mindestens 5 Eigenschaften von Lösung I und Lösung II.

Lösung I Säure pH Wert < 7 ätzend leitet den elektrischen Strom färbt Lackmus rot	Lösung II Lauge pH Wert > 7 schmierig /seifig leitet den elektrischen Strom färbt Lackmus blau
--	---

Aufgabe 2)

Natronlauge wird mit Salzsäure neutralisiert.

Formuliere die Wort- und Summengleichung dieser Reaktion.



Natronlauge und Salzsäure ergibt Natriumchlorid und Wasser