

Hausaufgabenüberprüfung im Fach Chemie

Klasse 9 Name: _____

Punkte						
Note	1	2	3	4	5	6
Verteilung						

- 1.) Wie kann man Natronlauge herstellen?
- 2.) Welche Stoffeigenschaften hat Natronlauge ?
- 3.) Wie kann man Natronlauge mit geeigneten Indikatoren nachweisen?
- 4.) Nenne 3 Anwendungsgebiete von Natronlauge im Alltag.
- 5.) Nenne 3 Erdalkalimetalle (Name und Symbol) und gib wichtige Gruppeneigenschaften an.
- 6.) Nenne 3 Alkalimetalle (Name und Symbol) und gib wichtige Gruppeneigenschaften an.
- 7.) Ergänze die folgenden Reaktionsgleichungen:

Wortgleichung	Reaktionsgleichung
	$K + H_2O \rightarrow$
	$\rightarrow CaO$
	$Li + O_2 \rightarrow$
	$MgO + H_2O \rightarrow$
Natrium reagiert mit Luft	

- 8.) Welches Volumen Wasserstoff entsteht, wenn 200 mg Calcium unter Laborbedingungen mit Wasser reagieren?

Reaktionsgleichung:

Berechnung:

Ergebnis:

- 9.) Formuliere den Satz von Vieta.