

Kurzarbeit Chemie

Name:

Klasse:

Datum:

1. Vervollständige die nachfolgende Tabelle:

Elementsymbol	Ca			Be
Name		Stickstoff	Silicium	
Hauptgruppe				

/ 4 Punkte

2. Beschreibe unter Verwendung entsprechender Skizzen möglichst genau den Aufbau der folgenden Atome:

a) Kalium

b) Schwefel

/ 8 Punkte

3.

Natriumchlorid wird mit einem Magnesiastäbchen in eine rauschende Brennerflamme gegeben. Erkläre unter Verwendung einer Zeichnung die entstehende Flammenfärbung.

/ 6 Punkte

4.

a) Erkläre die „Oktettregel“.

/ 3 Punkte

b) Beschreibe, welche Möglichkeiten für die Atome aus 2. jeweils bestehen, die Oktettregel zu erfüllen!

/ 4 Punkte

5. Bilde die Verhältnisformeln von

a) Magnesiumoxid

b) Lithiumfluorid

c) Aluminiumchlorid

/ 3 Punkte

6. Bilde die Reaktionsgleichungen von

a) Aluminium mit Sauerstoff.

b) Natrium mit Fluor.

/ 4 Punkte

**Punkte: / 32 NOTE:**