

Chemie 8a: Schalenmodell, Ionen, Ionenbindung

Aufgabe 1)

Vervollständige die folgende Tabelle

Name	Symbol	Anzahl Protonen	Anzahl Elektronen	Anzahl Neutronen
Silicium	^{28}Si			
	$^{64}\text{Cu}^{2+}$			
Kalium-Ion	39			
Bromid-Ion	80			
	$^{32}\text{S}^{2-}$			

Aufgabe 2)

Wieviele Elektronen kann die N-Schale (4.Schale) maximal enthalten ? (mit Rechnung)

Aufgabe 3)

Notiere jeweils die Verhältnisformel der folgenden Ionenverbindungen ?

- a) Lithiumchlorid b) Magnesiumfluorid c) Natriumoxid

Aufgabe 4)

Ermittle aus folgenden Verhältnisformeln die jeweils vorliegenden Ionen.

- a) ZrF_4 b) TiO_2 c) WBr_6

Aufgabe 6)

Ergänze die nachfolgende Tabelle

Element	Ordnungszahl	Periode	Hauptgruppe	Äußerste Energiestufe	Anzahl Valenzelektronen
			IV	L	
	20				
		1.	VIII		
				M	7

Aufgabe 7)

Zeichne das Schalenmodell für ein Oxid-Ion (O^{2-})