

Atome bilden Ionen

1. Ergänze die fehlenden Angaben im Text:

Atome mit ein bis _____ Außenelektronen können Elektronen abgeben. Dabei entstehen _____ geladene Ionen. Solche Ionen nennt man _____.

Atome mit _____ Außenelektronen nehmen Elektronen auf. Dabei entstehen _____ geladene Ionen. Diese nennt man _____.

Die Elektronenhülle eines Ions entspricht der eines _____.

2. Vervollständige die Tabelle zur Ionenbildung mit Hilfe des Periodensystems

Elementname	Atom mit Außenelektronen nach Lewis	Zahl der abgegebenen, bzw. aufgenommenen Elektronen		Gebildetes Ion	Das dem Ion entsprechende Edelgas
Beryllium	•Be•	2			He
Aluminium					
	•Ca•				
Kalium					
				F ⁻	
Neon					
				S ²⁻	Ar
			3		Ar
		3			Ar
Brom					

3. Welche Ionen haben die gleiche Elektronenkonfiguration wie Krypton (Kr)? Liste alle mit der entsprechenden Ladung auf!