Fragen zu Lernmodul Schalenmodel

1. B: 1.Schale voll besetzt 2.Schale 3e

C: 1.Schale voll besetzt 2.Schale 4e

N: 1.Schale voll besetzt 2.Schale 5e

P: 1.und 2.Schale voll besetzt 3.Schale 5e

S: 1.und 2.Schale voll besetzt 3.Schale 6e

2. Die 1.Schale
3. Die 2.Schale
4. A) 8 Elektronen

B) 18 Elektronen

Repetition der Begriffe:

* Schalen …. Wie werden die Elektronenschalen bezeichnet?
* K,l,m,n,p,q
* Max. Anzahl der Elektronen …. Wie viele Elektronen fasst die dritte Schale höchstens?
* 18
* Auffüllregel …. Wie viele Elektronen können sich maximal auf der äussersten Schale befinden?
* 8
* Übergangsmetalle …. Welche Elektronen werden bei diesen Elementen aufgefüllt?
* Sobald die äusserste 8 Valenzelektronen hat wird eine neu Schale oder eine Innere Schale aufgefüllt **(nicht regelmässig)**
* Lanthanoide/Actinoide …. Welche Elektronen werden bei diesen Elementen aufgefüllt?
* Sobald die äusserste 8 Valenzelektronen hat wird eine neu Schale oder eine Innere Schale aufgefüllt **(nicht regelmässig)**
* Energie des Elektrons …. Auf welcher Schale ist sie am tiefsten?
* Innerste Schale

Ionisierungsenergie …. Auf welcher Schale ist sie am grössten?

* Auf der äussersten