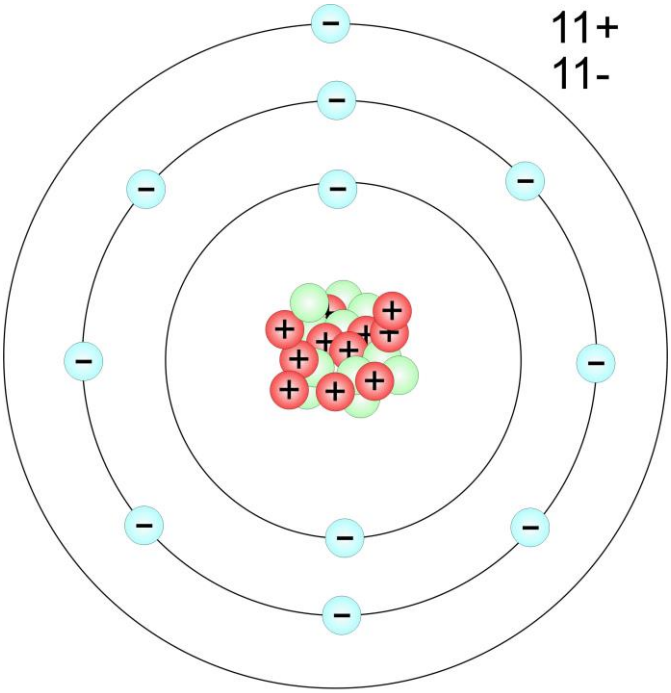
Begriffe im Periodensystem

…\PH7\Atomaufbau\Periodensystem_Begriffe_AB.doc

Nimm dir ein Periodensystem zu Hilfe und löse folgende Aufgaben!



Natrium - Atom (Na)

Ein Na-Atom hat 11 Protonen im Kern. Daher hat es die **Ordnungszahl 11**.

Ein Na-Atom hat in der Hülle 3 Schalen. Daher steht es in der **3**. Zeile! Es steht in der **Periode 3**.

Ein Na-Atom hat 1 Außenelektron. Daher steht es in der **1**. Spalte! Es steht in der **Gruppe 1**.

Ein Na-Atom hat im Kern 11 Protonen und 12 Neutronen. Daher hat es im Kern 23 Teilchen! Es hat die **Massenzahl 23**.

Ordne die Erklärungen richtig zu! Anzahl der Schalen, Summe von Protonen und Neutronen, Anzahl der Protonen, Anzahl der Außenelektronen,

Ordnungszahl ► **Anzahl der Protonen**

Gruppe ► **Anzahl der Außenelektronen**

Periode ► **Anzahl der Schalen**

Massenzahl ► **Summe von Protonen und Neutronen**

ΩΠ