**Meilenstein 1**

**Der Atombau**

**Test**

**Im Kern eines Lithium-Atoms befinden sich 3 Protonen und 4 Neutronen. Welche Kernladungszahl hat das Lithium-Atom? Q1MS1N3F2**

* 3
* 12
* 7
* 4

**Wie sind die Protonen und Neutronen im Atom angeordnet? Q1MS1N1F3**

* Die Protonen und Neutronen sind zufällig angeordnet.
* Die Protonen und Neutronen sind getrennt voneinander angeordnet.
* Die Protonen und Neutronen sind abwechselnd angeordnet.
* Die Protonen und Neutronen sind im Kreis angeordnet.

**Welche Teilchen sind nahezu gleich schwer? Q1MS1N2F1**

* Elektronen und Atome
* Protonen und Neutronen
* Protonen und Elektronen
* Atome und Neutronen

**Die Zahl, die der Anzahl an Protonen und Neutronen eines Atoms entspricht, heißt…**

**Q1MS1N1F2**

* Massenzahl
* Kernladungszahl
* Ordnungszahl
* Periodenzahl

**Was sind die Eigenschaften des Atomkerns? Q1MS1N2F3**

* Er ist positiv geladen und nahezu massefrei.
* Er enthält fast die gesamte Masse und ist positiv geladen.
* Er enthält fast die gesamte Masse und ist negativ geladen.
* Er ist negativ geladen und nahezu massefrei.

**Rechts siehst du einen Ausschnitt aus dem Periodensystem der Elemente. Das Feld gehört zum Element Sauerstoff. Um welche Zahl handelt es sich bei der Zahl unten links? Q1MS1N3F1**

* Ordnungszahl

16

**O**

8

Sauerstoff

* Massenzahl
* Atomzahl
* Neutronenzahl

**Welche Bezeichnung passt zu den positiven Elementarteilchen? Q1MS1N2F2**

* Positron
* Nukleon
* Proton
* Neutron

**Welche Aussage zur Ladung eines Protons stimmt? Ein Proton ist … Q1MS1N1F1**

* … negativ geladen.
* … positiv geladen.
* …ungeladen.
* …positiv und negativ geladen.

**Ein Atom eines Elements hat 6 Protonen und die Atommasse 12 u. Um welches Element handelt es sich? Q1MS1N3F3**

* Sauerstoff
* Stickstoff
* Fluor
* Kohlenstoff

**Erreichte Punktzahl:** \_\_\_\_\_\_\_/ 9 Punkten

**Bearbeite als nächstes folgende Aufgabe:** blau

grün

gelb