**Übungen Atombau und PSE**

Entscheide jeweils, ob die Aussagen wahr oder falsch sind und korrigiere die falschen Aussagen!

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Aussagen A** | **wahr/falsch** | **ggf. Korrektur** |
| Das Nuklidsymbol für Silber ist $$. |  |  |
| Massezahl = Ordnungszahl. |  |  |
| Der Atomkern besteht aus Protonen und Elektronen. |  |  |
| Das Stickstoffisotop $$ enthält 14 Neutronen. |  |  |
| Laut Kern-Hülle-Modell besteht die Atomhülle zum größten Teil aus leerem Raum und sehr kleinen Elektronen. |  |  |
| Im Periodensystem sind Elemente mit ähnlichen Eigenschaften in Spalten, den Perioden, angeordnet. |  |  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Aussagen B** | **wahr/falsch** | **ggf. Korrektur** |
| Elektronen sind positiv geladen und Neutronen negativ. |  |  |
| Anzahl der Neutronen im Kern =Massezahl – Kernladungszahl. |  |  |
| Laut Kern-Hülle-Modell ist die Masse gleichmäßig im ganzen Atom verteilt.  |  |  |
| Das Nuklidsymbol für Sauerstoff ist $$. |  |  |
| Im Periodensystem der Elemente sind die Elemente nach steigender Kernladungszahl in Reihen, den Gruppen, geordnet. |  |  |
| Isotope eines Elementes unterscheiden sich nur in der Anzahl der Neutronen im Kern. Die chemischen Eigenschaften sind dadurch kaum verändert. |  |  |

Gehe auf den Link zur Lernplattform, um die Inhalte der vergangenen Stunden noch tiefer zu üben!

<https://h5p.org/node/724779/>