|  |  |
| --- | --- |
| **Übung: Periodensystem und Atombau** | **Ü2** |

Ziel: Du wiederholst wichtige Begriffe rund um das PSE.

AUFGABEN

1. Finde mit den Silben   
   *a-atom-atom-bau-bohr-che-dal-de-de-dell-dung-ei-elek-elek-ener-fi-flu-ford-gen-gie-grup-grup-gu-haupt-io-kern-kern-kon-la-lenz-mas-mi-mo-nen-neu-ni-nungs-o-or-ord-pe-pe-pe-ra-ri-ru-rungs-schaf-sche-sches-sen-ser-sie-stein-stoff-streu-such-ten-ther-tion-ton-tri-tro-tron-tron-uran-va-ver-was-zahl-zahl-zink*die Lösungsworte rund um das Thema Periodensystem und Atombau. Sie beginnen mit den oben angegebenen Buchstaben.
2. Trage Deine Lösungsworte in alphabetischer Reihenfolge in die Tabelle ein.
3. Definiere oder erläutere die Begriffe und verwende sie dann für ein „[Gedankliches Netzwerk](../Gedankliches%20Netzwerk%20oder%20auch%20Redekette=/Gedankliches%20Netzwerk_Anleitung.docx)“.

Die Lösungsworte haben folgende Bedeutung:

* Außenelektron
* Bekanntes radioaktives Element
* Das Atom besteht aus der Atomhülle und …
* Diese sind verantwortlich für die Zusammengehörigkeit von Elementen zu einer Gruppe im PSE
* Drei Elemente mit ähnlichen Eigenschaften
* Ein Atommodell beschreibt Bahnen, auf denen sich die Elektronen bewegen
* Elektronenanordnung
* Energie, die man zuführen muss, um Elektronen aus der Atomhülle zu entfernen
* Er beschrieb das Atom als kleinste Einheit der Materie.
* Er führte den Streuversuch durch
* Erstes Element im PSE
* Halogen mit der geringsten Masse
* Metall
* Nicht ganzzahlige Zahl im PSE
* Nukleon
* Platzziffer im PSE
* Plus oder minus
* Senkrechte Spalte im PSE
* Senkrechte Spalte im PSE ohne Nebengruppenelemente
* Ungeladenes Nukleon
* Versuch, der Aufschluss über den Aufbau der Atome gab
* Waagrechte Reihe im PSE

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | Fachbegriff | Erklärung |
| A |  |  |
| B |  |  |
| C |  |  |
| D |  |  |
| E |  |  |
| F |  |  |
| G |  |  |
| H |  |  |
| I |  |  |
| K |  |  |
| L |  |  |
| M |  |  |
| N |  |  |
| O |  |  |
| P |  |  |
| R |  |  |
| S |  |  |
| T |  |  |
| U |  |  |
| V |  |  |
| W |  |  |
| Z |  |  |

LÖSUNG

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | Fachbegriff | Erklärung |
| A | Atomkern |  |
| B | Bohr´sches Atommodell |  |
| C | chemische Eigenschaften |  |
| D | Dalton |  |
| E | Elektronenkonfiguration |  |
| F | Fluor |  |
| G | Gruppe |  |
| H | Hauptgruppe |  |
| I | Ionisierungsenergie |  |
| K | Kernbaustein |  |
| L | Ladung |  |
| M | Massenzahl |  |
| N | Neutron |  |
| O | Ordnungszahl |  |
| P | Periode |  |
| R | Rutherford |  |
| S | Streuversuch |  |
| T | Triade |  |
| U | Uran |  |
| V | Valenzelektron |  |
| W | Wasserstoff |  |
| Z | Zink |  |