|  |  |
| --- | --- |
| **Übung: Atombau und Periodensystem** | **Ü1** |

Ziel: Du übst den Zusammenhang zwischen Atombau und PSE.

AUFGABE Lege jeweils passende Begriffe aneinander, beginne mit Wasserstoff.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Wasserstoff | Ordnungszahl 11 |  | Natrium | 9 Elektronen |
|  |  |  |  |  |
| Beryllium | 4 Außenelektronen14 Neutronen  |  | Silicium | mA ≈ 40 u |
|  |  |  |  |  |
| Calcium | „Ausnahme“-Edelgas |  | Helium | 7 Protonen 7 Neutronen |
|  |  |  |  |  |
| Stickstoff | im PSE direkt unter Sauerstoff |  | Schwefel | 3 Elektronen  |
|  |  |  |  |  |
| Lithium | oberstes Element der 4. Gruppe |  | Kohlenstoff | Edelgas in der 2. Periode |
|  |  |  |  |  |
| Neon | im PSE direkt unter Stickstoff |  | Phosphor | 13 Elektronen |
|  |  |  |  |  |
| Aluminium | 7 Außenelektronen10 Neutronen |  | Fluor | Ordnungszahl 8 |
|  |  |  |  |  |
| Sauerstoff | 5 Elektronen |  | Bor | im PSE direkt rechts von Schwefel |
|  |  |  |  |  |
| Chlor | Ordnungszahl 12 |  | Magnesium | 1 Außenelektron20 Neutronen |
|  |  |  |  |  |
| Kalium | im PSE rechts neben Chlor |  | Argon | 1 Elektron |