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

Ziel: Du übst den Zusammenhang zwischen Atombau und PSE.

AUFGABE Lege jeweils passende Begriffe aneinander, beginne mit P.

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| P | 34 e- |  | Se | 55 p+ |  | Cs | 2 n |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
| He | Ordnungs-zahl 82 |  | Pb | Kern-ladungs-zahl 53 |  | I | mA ≈ 119 u |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
| Sn | 7 n |  | N | mA ≈ 19 u |  | F | 5 p+ |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
| B | Kern-ladungs-zahl 37 |  | Rb | Ordnungs-zahl 33 |  | As | 56 e- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
| Ba | Kern-ladungs-zahl 14 |  | Si | 0 n |  | H | mA ≈ 40 u |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
| Ar | Ordnungs-zahl 36 |  | Kr | 38 p+ |  | Sr | Ordnungs-zahl 35 |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
| Br | mA ≈ 9 u |  | Be | 6 n |  | C | 17 e- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
| Cl | 4 n |  | Li | Ordnungs-zahl 85 |  | At | 12 p+ |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
| Mg | 54 e- |  | Xe | 20 p+ |  | Ca | Kern-ladungs-zahl 19 |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
| K | 8 e- |  | O | mA ≈ 32 u |  | S | Ordnungs-zahl 15 |