

# Periodensystem der Elemente

## Arbeitsblatt Basis

 1. Verbinde die zusammengehörigen Satzteile.

|                                               |
|-----------------------------------------------|
| Die Ordnungszahl gibt die Anzahl der          |
| Im Periodensystem sind Elemente               |
| Das Periodensystem ist in                     |
| Gruppen sind die                              |
| Elemente, die in einer Gruppe stehen          |
| Perioden sind die                             |
| Die Periode gibt die Anzahl der               |
| Die Elemente werden außerdem auch in          |
| Im Periodensystem wird dies mit verschiedenen |
| Atome können Außenelektronen                  |
| Gibt ein Atom Elektronen ab, entsteht ein     |
| Nimmt ein Atom Elektronen auf, entsteht ein   |
| Elemente der 18. Gruppe                       |
| Edelgase sind                                 |

|                                                   |
|---------------------------------------------------|
| Gruppen und Perioden unterteilt.                  |
| befüllten Energieniveaus an.                      |
| haben dieselbe Anzahl an Außenelektronen.         |
| nach steigender Ordnungszahl geordnet.            |
| waagrechten Reihen.                               |
| abgeben oder aufnehmen.                           |
| Protonen im Atomkern an.                          |
| senkrechten Spalten.                              |
| farblos, geruchlos und sehr reaktionsträge.       |
| Anion<br>(= negativ geladenes Ion)                |
| Metalle, Halbmetalle und Nichtmetalle eingeteilt. |
| Hintergrundfarben gekennzeichnet.                 |
| nennt man Edelgase.                               |
| Kation<br>(= positiv geladenes Ion)               |