**Strukturlegen Bindungsarten**

Aufgabe

Schneidet die nachfolgenden Begriffe aus und legt diese so aus, dass sinnvolle

Beziehungen zwischen ihnen entstehen.

|  |  |
| --- | --- |
| Ionenbindung | verschiedene Nichtmetalle |
| Metall und Nichtmetall | Moleküle |
| ΔEN > 1,7 | unpolare Elektronenpaarbindung |
| NaCl, KCl, MgO | ΔEN < 0,7 |
| gleiche Nichtmetalle | Moleküle |
| Beide Partner teilen sich die Elektronen gleichmäßig. | Nichtmetall entreißt Metall Außenelektronen. |
| polare Elektronenpaarbindung | bei RT flüssig oder gasförmig |
|  ΔEN 0,7- 1,7 | Der Partner mit der höheren EN zieht die Elektronen stärker zu sich. |
| Kationen und Anionen | H2, O2, Cl2, N2 |
| elektrostatische Anziehungskräfte | bei RT meist gasförmig |
| bei RT fest | gemeinsames Elektronenpaar |
| gemeinsames Elektronenpaar | Metallatome |
| Elektronengas hält Atomrümpfe zusammen. | Metallatome geben die Außenelektronen ab, diese fließen als Elektronengas um die nun positiv geladenen Atomrümpfe. |
| bei RT fest | Na, K, Mg, Ca |
| Metallbindung |  |