|  |  |
| --- | --- |
| **Übung: Ionenbildung** | **Ü2** |

Ziel: Übe das Aufstellen der Formeln für einfache Ionen und Verhältnisformeln von Salzen.

AUFGABE

* Ziehe aus jedem Kästchen ein Ü-Ei.
* Schreibe die Formeln für die Ionen, die aus Atomen dieser Elemente gebildet werden können, auf.
* Schreibe Verhältnisformel des Salzes, das aus diesen Ionen gebildet werden kann, auf.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Aluminium** | **Barium** | **Blei** | **Brom** |
| **Calcium** | **Chlor** | **Eisen** | **Fluor** |
| **Iod** | **Kalium** | **Lithium** | **Magnesium** |
| **Natrium** | **Sauerstoff** | **Schwefel** | **Silber** |
| **Stickstoff** | **Zink** |  |  |

LÖSUNG

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **Al3+** | **Ba2+** | **Pb2+** | **Ca2+** | **Fe2+** | **Fe3+** | **K+** | **Li+** | **Mg2+** | **Na+** | **Ag+** | **Zn2+** |
| **Br-** | **AlBr3** | **BaBr2** | **PbBr2** | **CaBr2** | **FeBr2** | **FeBr3** | **KBr** | **LiBr** | **MgBr2** | **NaBr** | **AgBr** | **ZnBr2** |
| **Cl-** | **AlCl3** | **BaCl2** | **PbCl2** | **CaCl2** | **FeCl2** | **FeCl3** | **KCl** | **LiCl** | **MgCl2** | **NaCl** | **AgCl** | **ZnCl2** |
| **F-** | **AlF3** | **BaF2** | **PbF2** | **CaF2** | **FeF2** | **FeF3** | **KF** | **LiF** | **MgF2** | **NaF** | **AgF** | **ZnF2** |
| **I-** | **AlI3** | **BaI2** | **PbI2** | **CaI2** | **FeI2** | **FeI3** | **KI** | **LiI** | **MgI2** | **NaI** | **AgI** | **ZnI2** |
| **O2-** | **Al2O3** | **BaO** | **PbO** | **CaO** | **FeO** | **Fe2O3** | **K2O** | **Li2O** | **MgO** | **Na2O** | **Ag2O** | **ZnO** |
| **S2-** | **Al2S3** | **BaS** | **PbS** | **CaS** | **FeS** | **Fe2S3** | **K2S** | **Li2S** | **MgS** | **Na2S** | **Ag2S** | **ZnS** |
| **N3-** | **AlN** | **Ba3N2** | **Pb3N2** | **Ca3N2** | **Fe3N2** | **FeN** | **K3N** | **Li3N** | **Mg3N2** | **Na3N** | **Ag3N** | **Zn3N2** |