# AB 5: Ionfix

**Aufgaben:** 1. Lest euch noch einmal das AB 2 „Ionen im richtigen Verhältnis“ durch.

2. Erklärt euch gegenseitig, wie man Ionenverbindungen benennt und wie die Verhältnisformeln aufgestellt werden.

3. Lest die Spielregeln zum Spiel *Ionfix* aufmerksam durch und spielt das Spiel solange, bis ein Spieler oder eine Spielerin keine Karten mehr hat

4. Notiert euch die Ergebnisse eures Spiels unten auf dem Arbeitsblatt.

**Lösungen:**

|  |  |
| --- | --- |
| **Verhältnisformeln** | **Name der Ionenverbindung** |
| *Al(OH)3* | *Aluminiumhydroxid* |
| *Al2(SO4)3* | *Aluminiumsulfat* |
| *Al2O3* | *Aluminiumoxid* |
| *AlCl3* | *Aluminiumchlorid* |
| *AlF3* | *Aluminiumfluorid* |
| *AlI3* | *Aluminiumiodid* |
| *K2CO3* | *Kaliumcarbonat* |
| *K2O* | *Kaliumoxid* |
| *K2SO4* | *Kaliumsulfat* |
| *KBr* | *Kaliumbromid* |
| *KI* | *Kaliumiodid* |
| *KNO3* | *Kaliumnitrat* |
| *Li2O* | *Lithiumoxid* |
| *Li2SO4* | *Lithiumsulfat* |
| *LiBr* | *Lithiumbromid* |
| *LiF* | *Lithiumfluorid* |
| *LiI* | *Lithiumiodid* |
| *LiOH* | *Lithiumhydroxid* |
| *Mg(NO3)2* | *Magnesiumnitrat* |
| *MgBr2* | *Magnesiumbromid* |
| *MgCl2* | *Magnesiumchlorid* |
| *MgCO3* | *Magnesiumcarbonat* |
| *MgO* | *Magnesiumoxid* |
| *MgSO4* | *Magnesiumsulfat* |
| *Sr(NO3)2* | *Strontiumnitrat* |
| *SrBr2* | *Strontiumbromid* |
| *SrCl2* | *Strontiumchlorid* |
| *SrI2* | *Strontiumiodid* |
| *SrO* | *Strontiumoxid* |
| *SrSO4* | *Strontiumsulfat* |