**AB 1: Benennung von Salzen**

Natriumchlorid besteht, wie du bereits weißt, aus einem Natriumkation und einem Chloridanion. In Tabelle 1 stehen weitere Salze und die Ionen, aus denen sie bestehen.

Tabelle 1: Salze und ihre Ionen

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Name** | **Kation** | **Anion** |
| Natriumchlorid | Na+ | Cl– |
| Calciumoxid | Ca2+ | O2­– |
| Magnesiumsulfid | Mg2+ | S2­­– |
| Kaliumbromid | K+ | Br– |

Bei der Namensgebung der ionischen Verbindungen (Salze) gibt es ein System:

Kation: *Magnesium* + Anion: Sulfid = *Magnesium*sulfid

Kation: *Calcium* + Anion: Oxid = *Calcium*oxid

|  |
| --- |
| **Merke:**  **Der Name eines Salzes wird gebildet,**  **indem man den Namen des Anions an den Elementnamen des Kations anfügt.** |

In der Natur kommen nicht nur Salze vor, die aus einatomigen Ionen bestehen. Es gibt auch Ionen, die mehreren Atomen aufgebaut sind.

Bei der Benennung der Anionen werden bestimmte Endungen benutzt:

-**id** kennzeichnet einatomige Anionen.

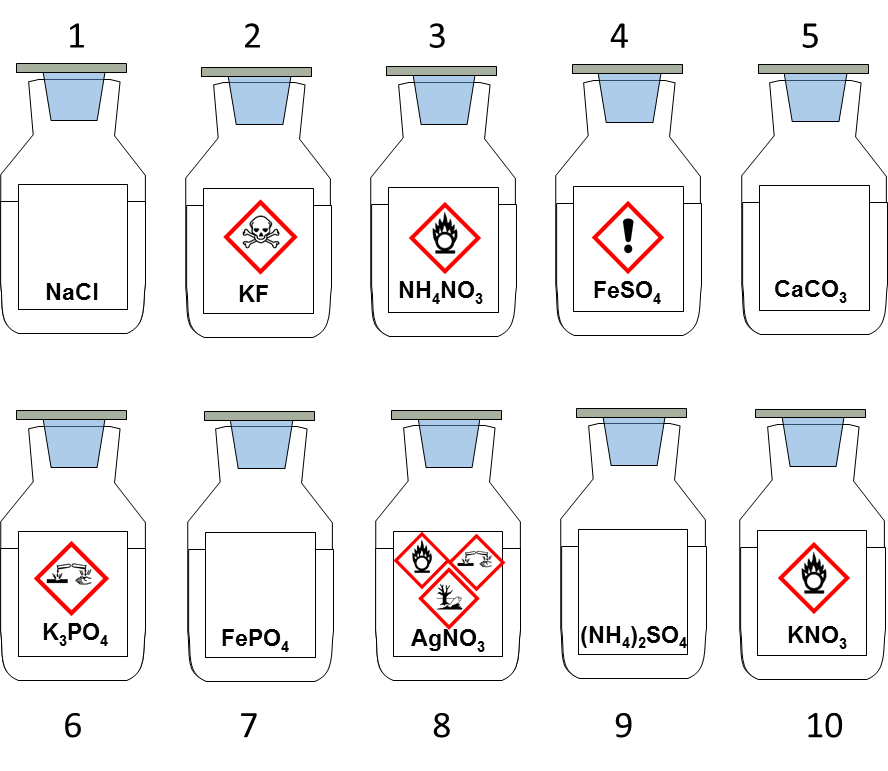
-**it** kennzeichnet Anionen, die zwei oder drei Sauerstoffatome enthalten.

-**at** kennzeichnet Anionen, die drei oder vier Sauerstoffatome enthalten.

Tabelle 2: Namen für häufig vorkommende Ionen

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Kation** | **Name** |  | **Anion** | **Name** |
| Na+ | Natriumion |  | F– | Fluoridion |
| K+ | Kaliumion |  | Br – | Bromidion |
| Cu2+ | Kupfer(II)ion |  | O2– | Oxidion |
| Cu+ | Kupfer(I)ion |  | S2– | Sulfidion |
| Ca2+ | Calciumion |  | N3– | Nitridion |
| Mg2+ | Magnesiumion |  | *mehratomig* |  |
| Al3+ | Aluminiumion |  | SO42– | Sulfation |
| Ag+ | Silberion |  | CO32– | Carbonation |
| Zn2+ | Zinkion |  | NO3– | Nitration |
| Fe2+ | Eisen(II)ion |  | HCO3– | Hydrogencarbonation |
| Fe3+ | Eisen(III)ion |  | PO43– | Phosphation |
| Ba2+ | Bariumion |  | NO2– | Nitrition |
| *mehratomig* |  |  | SO32– | Sulfition |
| NH4+ | Ammoniumion |  |  |  |

**Aufgabe 1:** Benenne die Salze in den Vorratsflaschen.



|  |  |
| --- | --- |
| **Flaschennummer** | **Name des Salzes (Ionenverbindung)** |
| 1 |  |
| 2 |  |
| 3 |  |
| 4 |  |
| 5 |  |
| 6 |  |
| 7 |  |
| 8 |  |
| 9 |  |
| 10 |  |

**Aufgabe 2:** Formuliere in eigenen Worten eine Faustregel zur Benennung von Salzen (Ionenverbindungen).