**AB 1: Benennung von Salzen**

## Lösungen:

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

|  |  |
| --- | --- |
| **Flaschennummer** | **Name des Salzes (Ionenverbindung)** |
| 1 | *Natriumchlorid* |
| 2 | *Kaliumfluorid* |
| 3 | *Ammoniumnitrat* |
| 4 | *Eisensulfat* |
| 5 | *Calciumcarbonat* |
| 6 | *Kaliumphosphat* |
| 7 | *Eisenphosphat* |
| 8 | *Silbernitrat* |
| 9 | *Ammoniumsulfat* |
| 10 | *Kaliumnitrat* |

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

*Exemplarische Schülerantworten:*

* *Der Name des Salzes setzt sich aus dem Elementnamen des Kations und dem Namen des Anions zusammen. Dabei steht der Elementname des Kations vereinbarungsgemäß vorn.*
* *Die Endsilben -****id****, -****it*** *oder -****at*** *geben an, wie die Ionen in dem Salz aufgebaut sind:* 
  + - *Auf -****id*** *enden einatomige Anionen,*
    - *auf -****at*** *enden Anionen, die drei oder vier Sauerstoffatome enthalten, und*
    - *auf -****it*** *enden Anionen, die zwei oder drei Sauerstoffatome enthalten.*