**Name: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Datum: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

1. **Wie ist ein Calciumkation aufgebaut?**

* Es hat mehr Elektronen als das Calciumatom.
* Es hat die gleiche Elektronenkonfiguration wie Neon.
* Das Calciumkation ist einfach negativ geladen.
* **Das Calciumkation ist zweifach positiv geladen.**

1. **Wie ist ein Sulfidanion aufgebaut?**

* **Es hat mehr Elektronen als das Schwefelatom.**
* Es hat die gleiche Elektronenkonfiguration wie Neon.
* Das Sulfidanion ist einfach positiv geladen.
* Das Sulfidanion ist einfach negativ geladen.

1. **Wie ist die Verhältnisformel von Aluminiumoxid?**

* AlO
* AlO3
* **Al2O3**
* Al2O2

1. **Welche Aussage ist richtig?**

* Elemente der III. Hauptgruppe bilden dreifach negativ geladene Ionen, da sie 3 Elektronen abgeben, um die Edelgaskonfiguration zu erreichen.
* **Elemente der VI. Hauptgruppe bilden zweifach negativ geladene Ionen, da sie 2 Elektronen aufnehmen, um die Edelgaskonfiguration zu erreichen.**
* Elemente der VI. Hauptgruppe bilden zweifach negativ geladene Ionen, da sie 2 Elektronen abgeben, um die Edelgaskonfiguration zu erreichen.
* Elemente der I. Hauptgruppe bilden zweifach negativ geladene Ionen, da sie 2 Elektronen aufnehmen, um die Edelgaskonfiguration zu erreichen.

1. **Das Calciumcarbonat ist ein wichtiger Bestandteil von Zähnen und Knochen. Wie ist die Verhältnisformel?**

* CaS
* CaCl2
* **CaCO3**
* CaF

1. **Wie ist die Verhältnisformel von Lithiumchlorid?**

* **LiCl**
* LiCl3
* Li2Cl3
* Li2Cl2

1. **Ein Ion eines Elements hat 8 Protonen und 10 Elektronen. Um welches Ion handelt es sich?**

* Natrium
* **Oxid**
* Fluorid
* Neon

1. **Welche Aussage stimmt? Ein Anion ist …**

* **… negativ geladen.**
* … positiv geladen.
* …ungeladen.
* …neutral.

1. **Wie ist die Verhältnisformel von Calciumiodid?**

* CaI
* CaI3
* Ca2I3
* **CaI2**

1. **Wie ist der Name des Salzes mit der Verhältnisformel MgS?**

* **Magnesiumsulfid**
* Magnesiumsulfat
* Magnesiumsulfit
* Magnesiumoxid

1. **In einem Salzgitter …**

* … bilden Kationen einen positiven Kern, um welchen sich die Anionen regelmäßig anordnen.
* … stoßen sich Anionen und Kationen ab, weshalb sie mit Stäben miteinander verbunden sind.
* **… ziehen sich Anionen und Kationen an, sodass sie ein regelmäßiges Kristallgitter bilden.**
* … bilden Anionen eine Elementarzelle, in der sich Kationen einlagern.

1. **Wie ist das Anzahlverhältnis der Ionen im Salz Magnesiumchlorid?**

* 1:1
* 2:1
* **1:2**
* 2:3