Klasse 9c **Chemie – Schriftliche Wiederholung B** 10.02 2020

**Name**: **Punkte**: /20 **Note**:

1. Schreibe die vollständige **Ionenladung** in das Kästchen. (4 P)

Ca Li P I

1. Nenne die **Anzahl** und die **Ladung** der *Ionen,* aus denen die folgenden Ionenverbindungen bestehen: (6P)

MgS \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ K3N \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ PbO2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Schreibe die richtige ***Verhältnisformel*** für die Ionenverbindungen auf, die aus folgenden Ionen besteht. ***Benenne*** die Verbindung. (4 P)
2. Calcium- und Bromionen: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. Aluminium- und Sauerstoffionen: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4. Kreuze nur die richtigen Aussagen an: (6 P)

Ionen bilden sich aus Atomen durch Abgabe von Neutronen.

Kationen besitzen weniger Elektronen als Protonen.

Ionen besitzen meist 8 Außenelektronen.

Die Anionen sind kleiner als die jeweiligen Atome.

Calcium muss gemäß der Oktettregel 2 Protonen abgeben.

Al3+ besitzt 10 Elektronen

Klasse 9c **Chemie – Schriftliche Wiederholung A** 10.02 2020

**Name**: **Punkte**: /20 **Note**:

1. Schreibe die vollständige **Ionenladung** in das Kästchen. (4 P)

Mg N F S

1. Nenne die **Anzahl** und die **Ladung** der *Ionen,* aus denen die folgenden Ionenverbindungen bestehen: (6P)

AlN \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Fe2O3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Cu2O \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Schreibe die richtige ***Verhältnisformel*** für die Ionenverbindungen auf, die aus folgenden Ionen besteht. ***Benenne*** die Verbindung. (4 P)
2. Kalium- und Schwefelionen: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. Aluminium- und Iodionen: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4. Kreuze nur die richtigen Aussagen an: (6 P)

Anionen besitzen weniger Elektronen als Protonen.

Die Kationen sind kleiner als die jeweiligen Atome.

Barium muss gemäß der Oktettregel 2 Protonen abgeben.

Ionen bilden sich aus Atomen durch Abgabe von Neutronen.

Ionen besitzen meist 8 Außenelektronen.

N3- besitzt 10 Elektronen