Klasse 9a **Chemie – Schriftliche Wiederholung A** 20.02 2018

**Name**: **Punkte**: /22 **Note**: **mdl. Note**:

1. Bilde aus den folgenden drei Atomen das jeweilige *Ion* mit der *entsprechenden Ladung*. Gib an, ob es sich um ein Anion oder ein Kation handelt. (4 P)

Mg \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ N \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ F \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Nenne *alle Ionenarten (mit Ladung)*, aus denen die folgenden Ionenverbindungen bestehen. (3 P)

CaF2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ FeS \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Cu2O \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Schreibe die richtige *Verhältnisformel* für die Ionenverbindungen auf, die aus folgenden Ionen besteht. *Benenne* die Verbindung. (4 P)
2. Kalium- und Sauerstoffionen: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. Aluminium- und Chlorionen: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
4. Calcium reagiert mit Sauerstoff zu Calciumoxid. Erstelle eine *vollständige Reaktionsgleichung* und die *Teilgleichungen* für die Oxidation und die Reduktion. (4 P)

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Kreuze nur die *richtigen* Aussagen an: (3 P)

Salze haben im Allgemeinen hohe Schmelzpunkte.

Bei einer Oxidation werden Elektronen aufgenommen.

Hält man Magnesium in eine Kupfersalzlösung, so scheidet sich Kupfer ab.

Das Verdampfen von Alkohol ist keine Redoxreaktion

Unedle Metallionen werden von edlen Metallen reduziert.

Wenn Metalle mit Nichtmetallen reagieren, wird das Metall immer oxidiert.

1. *Beschrifte* Anode und Kathode und gib die *Teilgleichungen* für die Oxidation und die Reduktion an der richtigen Elektrode an. (4 P)

**-**

**+**



Zn2+ und Br \_