Klasse 9a **Chemie – Schriftliche Wiederholung B** 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)

Ca \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Li \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ P \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

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

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. Magnesium reagiert mit Iod zu Magnesiumiodid. 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 niedrige Schmelzpunkte.

Bei einer Reduktion werden Elektronen aufgenommen.

Hält man Silber in eine Aluminiumsalzlösung, so scheidet sich Aluminium ab.

Das Sublimieren von Iod ist eine Redoxreaktion

Edle Metallionen werden von unedlen Metallen reduziert.

Wenn Metalle mit Nichtmetallen reagieren, wird das Nichtmetall immer reduziert.

1. Silber reagiert mit Sauerstoff zu Silberoxid (Ag2O). Stelle für diese Reaktion die Teilgleichungen und die vollständige Gesamtreaktion auf. (4 P)

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