Klasse 9a **Chemie – Schriftliche Wiederholung B** 08.März 2017

**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. Aluminium- und Bromionen: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. Calcium- und Sauerstoffionen: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
4. Lithium reagiert mit Iod zu Lithiumiodid. 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. *Beschrifte* Anode und Kathode und gib die *Teilgleichungen* für die Oxidation und die Reduktion an der richtigen Elektrode an. (4 P)

**-**

**+**



Zn2+ und Br \_