Checkpoint B – Formeln und Reaktionsgleichungen

Name: _____ **Datum:** _____

Ziel: Verhältnisformeln aus Ionenladungen aufstellen und Reaktionsgleichungen nach dem Atomerhalt ausgleichen.

Einzelarbeit, ca. 5–7 Minuten. Kreuze vor jeder Aufgabe an, wie sicher du dich fühlst – erst dann lösen. Bestanden ab 3 von 4 Aufgaben.

Ionenladungen: Zn^{2+} · Mg^{2+} · Al^{3+} · Cl^{-} · O^{2-}

B1 Stelle die Verhältnisformeln von Zinkchlorid und Aluminiumoxid auf.

Vorher ankreuzen: ☐ sicher ☐ unsicher ☐ muss ich üben

B2 Wasserstoffperoxid zerfällt mit Hefe als Katalysator. Gleiche aus: ___ H_2O_2 → ___ H_2O + ___ O_2

Vorher ankreuzen: ☐ sicher ☐ unsicher ☐ muss ich üben

B3 Zink reagiert mit Salzsäure zu Zinkchlorid und Wasserstoff. Stelle die Reaktionsgleichung auf.

Vorher ankreuzen: ☐ sicher ☐ unsicher ☐ muss ich üben

B4 In einem Protokoll steht: Mg + HCl → H_2 + MgCl. Finde die zwei Fehler und schreibe die Gleichung richtig auf.

Vorher ankreuzen: ☐ sicher ☐ unsicher ☐ muss ich üben