

Vorname: ..... Studienfach: Chemie BSc .....  
Nachname: ..... Biochemie BSc.....  
Geb.-Datum: ..... Lehramt .....  
Matr.Nr.: ..... Anmerkung:

## **Allgemeine Chemie Wiederholung (Klausurteil Experimentalchemie)**

### **Aufgabe ExpCh01 (3+3)**

Aluminium ist ein amphoterer Metall.

Wie reagiert elementares Aluminium mit Natronlauge? (Reaktionsgleichung)

Wie reagiert elementares Aluminium mit Salzsäure? (Reaktionsgleichung)

### **Aufgabe ExpCh02 (4)**

$\text{H}_2\text{O}_2$  kann sowohl oxidierend als auch reduzierend wirken.

Geben Sie die Reaktionsgleichung für die Umsetzung von  $\text{KMnO}_4$  mit  $\text{H}_2\text{O}_2$  in saurem Milieu an.

**Viel Erfolg!**