

## Fragen zur Vorlesung „Experimentalchemie“ im 1. Semester

1. Die Reaktion von rotem Phosphor mit Kaliumchlorat ist sehr heftig und verläuft explosionsartig. Je nach Mengenverhältnis der Edukte kann man verschiedene Produkte formulieren. Geben Sie beide Reaktionsgleichungen an und skizzieren Sie die Struktur eines der entstehenden Produkte. **5 Punkte**

2.  $\text{H}_2\text{O}_2$  kann sowohl als Oxidationsmittel als auch als Reduktionsmittel dienen. Formulieren Sie die Reaktionsgleichung für die Umsetzung von violetterm  $\text{KMnO}_4$  mit  $\text{H}_2\text{O}_2$  in saurer wässriger Lösung. **5 Punkte**

**Viel Erfolg!**