

Fragen zur 2. Wiederholungsklausur „Experimentalchemie“ im 1. Semester

1. In einem Erlenmeyerkolben wird eine mit wenigen Tropfen H_2SO_4 angesäuerte Lösung von Kaliumbromid in Wasser vorgelegt. Durch diese wird ein langsamer Chlorstrom geführt. Was beobachten Sie? Formulieren Sie die entsprechende Reaktionsgleichung. **5 Punkte**

2. 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**

Viel Erfolg!