

## **Nachholklausur zur Vorlesung Experimentalchemie:**

- 1. Roter Phosphor verbrennt sehr lebhaft in Chlorgas. Geben sie die Reaktionsgleichung an. (2)**
- 2. Eine Mischung aus Aluminium und Natriumhydroxid kommt als Abflussfrei in den Handel. Beschreiben sie die Reaktion von Aluminiumpulver in wässriger Natronlauge und geben sie die Reaktionsgleichung an. (4)**
- 3. Iod löst sich in wässriger KI Lösung mit brauner Farbe. Was passiert beim Einleiten von Schwefelwasserstoffgas in diese Lösung. Geben sie die Beobachtung und eine Reaktionsgleichung an. (2)**
- 4. Weißer Phosphor darf auf öffentlichen Straßen nicht mehr transportiert werden. Was ist bei der Lagerung von weißem Phosphor zu beachten? (2)**