Name: \_ Klasse: \_ Bildung und Instabilität von Silberacetylid Versuchsanordnung: **Hinweis:** Wasser Silberacetylid ist ein Initialsprengstoff und unterliegt damit dem Sprengstoffgesetz. Die Herstellung ist daher nur in geringen Mengen von bis zu 1 g erlaubt! Calciumcarbid ammoniakalische Silbernitrat-Lösung Aufgaben: 1. Erläutere kurz den Ablauf des oben dargestellten Versuchs! 2. Welche weiteren Schritte sind notwendig, um das Silberacetylid explosionsfähig zu machen? 3. Bei der Reaktion bildet sich zunächst ein gasförmiges Produkt, das Ethin C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>. Im Kolben bleibt schwer lösliches Calciumhydroxid zurück. Beim Einleiten des Ethins in die ammoniakalische Silbernitrat-Lösung entsteht Silberacetylid Ag<sub>2</sub>C<sub>2</sub>, daneben bildet sich Ammoniumnitrat. Formuliere für beide Schritte die jeweilige Reaktionsgleichung!