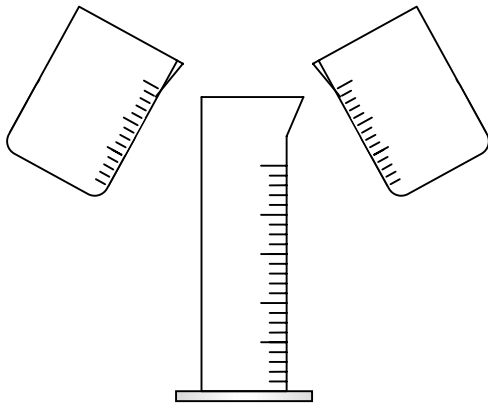


### Skizze des Versuchsaufbaus (Versuche 1,3 und 4):



#### Kleine Wortliste für das Protokoll:

-s Becherglas, -er; -r Standzylinder,-; -e Flüssigkeit, -en; zusammengießen, sich verändern, -e Eigenschaften, -; -e Temperatur, -e Farbe, -r Aggregatzustand, -e; entstehen; -s Gas, -e; gasförmig; -e; -e Zeit; etw. ist farblos; etw. ist klar (Ggt.: *etw. ist trüb*); -r Feststoff, -e; fest; glänzen; -r Glanz;

#### **Versuch 1:**

Beschreibung der Ausgangsstoffe:

Beobachtungen:

Nach dem Zusammengießen der beiden klaren \_\_\_\_\_<sub>5</sub> \_\_\_\_\_ (Wortende)  
\_\_\_\_<sub>8</sub> \_\_\_\_<sub>9</sub> \_\_\_\_\_ sich deren Farbe.

#### **Versuch 2 :**

Beschreibung der Ausgangsstoffe:

Beobachtungen: Das Metallband verbrennt mit einer hellen \_\_\_\_\_<sub>2</sub>. Beim Verbrennen des Metallbandes entsteht ein weißer Rauch.

**Versuch 3:**

Beschreibung der Ausgangsstoffe:

Beobachtungen: Beim Zusammengießen der beiden Flüssigkeiten entsteht ein farbloses \_\_3\_\_ .

**Versuch 4:**

Beschreibung der Ausgangsstoffe:

Beobachtungen: Beim Zusammengießen der beiden klaren Flüssigkeiten entsteht ein blauer Feststoff, der sich nach einiger Zeit am Boden des \_\_\_\_\_6\_7\_ absetzt. Der Chemiker sagt, es hat sich ein blauer \_\_\_\_\_1\_\_\_\_\_4 gebildet.

**Bei chemischen Vorgängen 1\_2\_3\_4\_5\_6\_7\_8\_9 Stoffe miteinander. Bei diesen Vorgängen entstehen neue Stoffe mit neuen \_\_\_\_\_ . Die \_\_\_\_\_ der Ausgangsstoffe verändern sich. Will man chemische Reaktionen beobachten, so beobachtet man die \_\_\_\_\_ der beteiligten Stoffe. Wichtige Stoff \_\_\_\_\_ sind:**

(HA mit Hilfe des Buches; auf die Lücken im fettgedruckten Text muss noch ein wichtiger Begriff aus der Chemie)

1. \_\_\_\_\_
2. \_\_\_\_\_
3. \_\_\_\_\_
4. \_\_\_\_\_
5. \_\_\_\_\_
6. \_\_\_\_\_
- ...