### **Experiment zur Oxidation von Metallen**

**Ziel:** Untersucht das Verhalten von vier Metallen in der Brennerflamme!

**Material:** verschiedene Metalle (Aluminium; Kupfer; Silber; Eisen); Tiegelzange; Gasbrenner; Streichhölzer; Porzelanschale

#### Durchführung:

- Aktiviert den Gasbrenner. Nutzt die **rauschende** Flamme.
- Nehmt eines der Metalle mit der **Tiegelzange** auf.
- Beschreibt für euch das Aussehen des Metalls.
- Haltet es für maximal 1 Minute in die Brennerflamme.
- Beschreibt anschließend erneut das Aussehen.
- Wiederholt den Versuch mit den anderen Metallen.

Denkt an die Beobachtungstabelle und die Auswertung!

## **Experiment zur Oxidation von Metallen**

**Ziel:** Untersucht das Verhalten von vier Metallen in der Brennerflamme!

**Material:** verschiedene Metalle (Aluminium; Kupfer; Silber; Eisen); Tiegelzange; Gasbrenner; Streichhölzer; Porzelanschale

#### **Durchführung:**

- Aktiviert den Gasbrenner. Nutzt die **rauschende** Flamme.
- Nehmt eines der Metalle mit der **Tiegelzange** auf.
- Beschreibt für euch das Aussehen des Metalls.
- Haltet es für maximal 1 Minute in die Brennerflamme.
- Beschreibt anschließend erneut das Aussehen.
- Wiederholt den Versuch mit den anderen Metallen.

Denkt an die Beobachtungstabelle und die Auswertung!

Chemie Seite 1/2

## **Experiment zur Oxidation von Metallen**

**Ziel:** Untersucht das Verhalten von vier Metallen in der Brennerflamme!

**Material:** verschiedene Metalle (Aluminium; Kupfer; Silber; Eisen); Tiegelzange; Gasbrenner; Streichhölzer; Porzelanschale

#### Durchführung:

- Aktiviert den Gasbrenner. Nutzt die **rauschende** Flamme.
- Nehmt eines der Metalle mit der **Tiegelzange** auf.
- Beschreibt für euch das Aussehen des Metalls.
- Haltet es für maximal 1 Minute in die Brennerflamme.
- Beschreibt anschließend erneut das Aussehen.
- Wiederholt den Versuch mit den anderen Metallen.

Denkt an die **Beobachtungstabelle** und die **Auswertung!** 

# **Experiment zur Oxidation von Metallen**

**Ziel:** Untersucht das Verhalten von vier Metallen in der Brennerflamme!

**Material:** verschiedene Metalle (Aluminium; Kupfer; Silber; Eisen); Tiegelzange; Gasbrenner; Streichhölzer; Porzelanschale

### **Durchführung:**

- Aktiviert den Gasbrenner. Nutzt die **rauschende** Flamme.
- Nehmt eines der Metalle mit der Tiegelzange auf.
- Beschreibt für euch das Aussehen des Metalls.
- Haltet es für maximal 1 Minute in die Brennerflamme.
- Beschreibt anschließend erneut das Aussehen.
- Wiederholt den Versuch mit den anderen Metallen.

Denkt an die Beobachtungstabelle und die Auswertung!

Chemie Seite 2/2