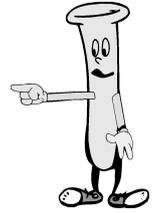


Name:

Datum:

Protokoll Ch 10



Thema: Reaktionen der Metalloxide

Aufgabe: a) Verbrenne einen Span Magnesium.

b) Gib das Reaktionsprodukt in Wasser, das vorher mit Unitestlösung versetzt wurde.

Vorbetrachtungen: 1. Nenne Sicherheitsmaßnahmen, die beim Umgang mit Laugen beachtet werden müssen. Begründe.

---

2. Nenne zwei Verwendungsmöglichkeiten von Calciumhydroxid.

---

3. Beschreibe den Nachweis von basischen Lösungen.

---

---

Geräte & Chemikalien: (Skizze)

Beobachtungen: \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

Auswertung:

1. Gib Namen und Formel des Reaktionsproduktes aus Experiment a an.
2. Welches Teilchen konntest du nachweisen?
3. Formuliere die Wortgleichungen für a und b:
4. Entwickle die Reaktionsgleichungen für a und b:
5. Erläutere am Beispiel von Experiment a zwei Merkmale chemischer Reaktionen.
6. Welche Schutzmaßnahmen sollte ein Maurer bei der Arbeit mit Kalkmörtel einhalten?
7. In einer Chemikaliensammlung fehlen die Etiketten an den Gefäßen für die festen Stoffe Bariumchlorid und Bariumhydroxid. Beschreibe eine Möglichkeit, diese Stoffe experimentell zu unterscheiden.