

Arbeitsblatt 1

A 1.2 / V2 Verhalten der Metalle gegenüber Salzsäure

Material, Geräte:

Verschiedene Metallproben in Form von Spänen oder Körnern (z. B. Magnesium, Kupfer, Zink, Eisen).
Reagenzgläser, Reagenzglasgestell, Spatel, Pinzette.

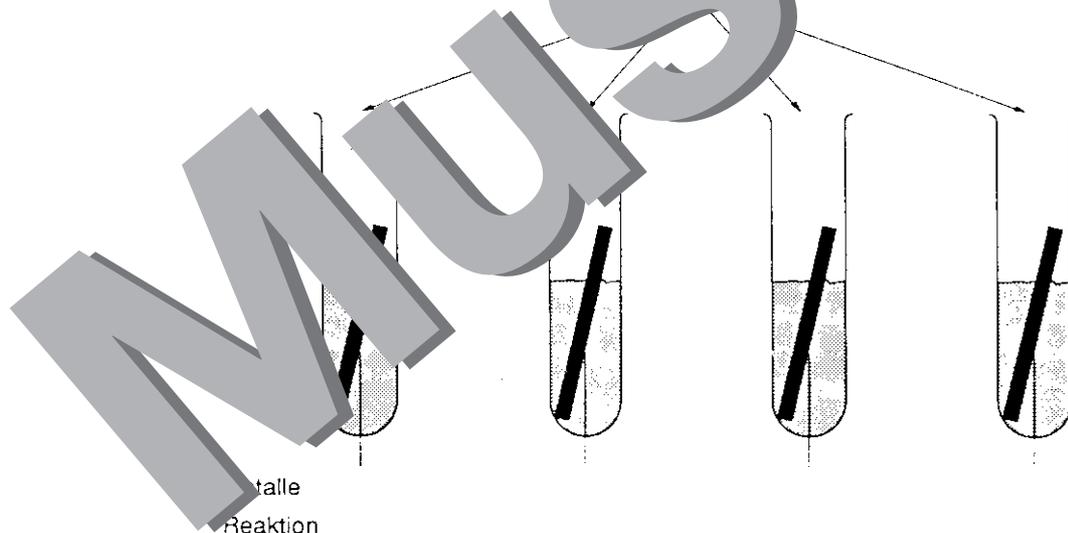
Chemikalien:

Verdünnte Salzsäure, $c = 1 \text{ mol/l}$ **[Xi] R 36/38 S 2-28**

Achtung! Salzsäure wirkt ätzend. Schutzbrille, Schutzhandschuhe.

Durchführung:

- Stelle Reagenzgläser in ein Reagenzglasgestell und fülle sie zur Hälfte mit verdünnter Salzsäure.
- Gib mit dem Spatel oder der Pinzette jeweils ca 1/2 cm noch eine einer Metallsorte in die Säure. Notiere in der folgenden Skizze das Metall und die Beobachtung (Gasentwicklung, keine sichtbare Reaktion).



c) *Ergebnis:*

Bei folgenden Metallen trat eine Gasentwicklung ein:

Bei folgenden Metallen war keine Reaktion zu beobachten:

Merke:

Metalle, die sich in verd. Salzsäure auflösen, gehören zu den unedlen Metallen:

Beispiele: _____

Metalle, die sich in verd. Salzsäure nicht auflösen, gehören zu den edlen Metallen.

Beispiele: _____

Entsorgung:

Die Lösungen nach Anweisung neutralisieren und im Sammelbehälter für Schwermetallsalz-Lösungen deponieren.