## Über die Wirkung von Säuren auf Metalle

## Zusammenfassung

Diese Untersuchung befasst sich mit der Korrosion verschiedener Metalle unter Einfluss von Säuren unterschiedlicher Konzentration.

**Tabelle 1: Korrosionsraten verschiedener Metalle** 

| Metall         | pH-Wert | Temperatur (°C) | Korrosionsrate (mm/Jahr) |
|----------------|---------|-----------------|--------------------------|
| Eisen (Fe)     | 2.5     | 25              | 0.127                    |
| Kupfer (Cu)    | 2.5     | 25              | 0.089                    |
| Zink (Zn)      | 2.5     | 25              | 0.234                    |
| Aluminium (Al) | 2.5     | 25              | 0.045                    |

Chemische Reaktionen:

Fe +  $2HCl \rightarrow FeCl_2 + H_2$ 

 $Zn + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + H_2$