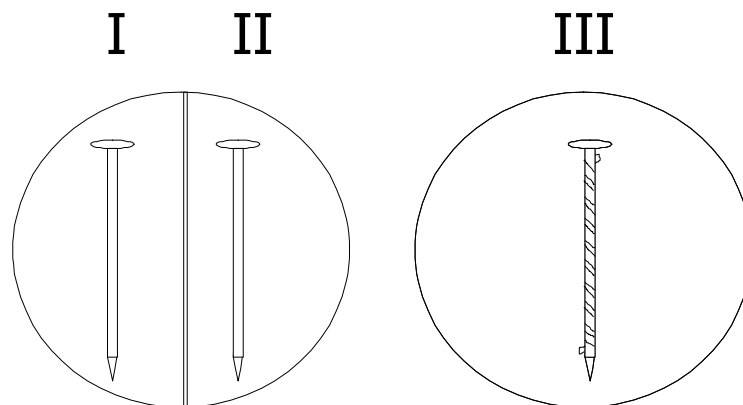


## Schülerübungen

**Versuch:** Korrosion und Korrosionsschutz von Eisen

**Material:** Petrischale (geteilt plus Deckel)  
 3 Eisennägel  
 Schmirgelpapier (fein)  
 Magnesiumband ca. 15 cm  
 Klarlack  
 Versuchslösung aus Natriumchlorid, rotem Blutlaugensalz, Indikator  
 Phenolphthalein

**Durchführung:** Schmirgle die drei Nägel. Verfahre mit den einzelnen Nägeln wie folgt:  
 Nagel I: Nur schmirgeln (*Tip: den Nagel nach dem Schmirgeln nur noch vorsichtig an den Enden anfassen, damit keine Fettreste von den Fingern aufgetragen werden*)  
 Nagel II: Nach dem Schmirgeln mit Klarlack bestreichen und trocknen lassen  
 Nagel III: Wickle das Magnesiumband möglichst eng (!!!) um den Nagel  
 Lege die drei Eisennägel in die bereit gestellten Petrischalen. Gieße von der Versuchslösung soviel in die Schalen, bis die Nägel bedeckt sind. Beobachte, was passiert!



	Beobachtung:	Deutung:
Nagel I Eisennagel (blank)		
Nagel II Eisennagel lackiert		
Nagel III Eisennagel mit Magnesiumband umwickelt		