



Wer den Euro nicht ehrt

Eine Unterrichtseinheit nach CHiK



Metall und Säure = Saure Metalle?

Aufgabe: Untersuche das Verhalten von Metallen in Essigsäure und in verdünnter Salzsäure!

Durchführung: 1. Gib Späne, Draht oder Bleche von Kupfer und Zink und einen Eisennagel in ein mit Essigsäure gefülltes Gefäß!
2. Wiederhole die gleiche Versuchsreihe mit verdünnter Salzsäure!

Beobachtung: Trage deine Beobachtungen in die nachfolgende Tabelle ein.

Metall	Essigsäure	verd. Salzsäure
Kupfer		
Zink		
Eisen		

Auswertung: 1. Werte deine Beobachtungen aus, indem Du die **richtigen** Antworten ankreuzt!

- Alle drei Metalle reagieren mit Essigsäure und Salzsäure.
- Aufsteigende Gasbläschen beim Kontakt von Säuren mit Eisen und Zink weisen auf eine chemische Reaktion hin.
- Kupfer ist gegenüber Essigsäure und Salzsäure sehr beständig.
- Metalle, die nicht mit Säuren reagieren, werden als edle Metalle bezeichnet.
- Unedle Metalle reagieren mit Säuren. Dabei entsteht ein Gas.

2. Ordne die untersuchten Metalle zu.

edle Metalle: _____

unedle Metalle: _____