

Arbeitsauftrag 3: Chemische Eigenschaften der Metalle

A) Reaktionen von Metallen mit Salzsäure: Beobachte was mit den Metallen passiert, wenn sie in Salzsäure liegen.

Probe Nr.	Metall	Ich vermute...	Ich beobachte...
1	Zink		
2	Eisen		
3	Kupfer		
4	Aluminium		

Mit einer Schicht ihres Rosts (Oxids) bedeckte Metalle, werden mit Schleifpapier gereinigt und haben nun keine Schicht ihres Rosts (Oxids) mehr. Beobachte was mit den Metallen nun passiert, wenn sie in Salzsäure liegen.

Probe Nr.	Metall	Ich vermute...	Ich beobachte...
5	Zink		
6	Eisen		
7	Kupfer		
8	Aluminium		

B) Langfristiges Aussetzen von Metallen in wässriger Lösung

Metalle in Wasser: Was passiert mit den Metallen über eine längere Zeit, wenn sie in Wasser liegen?			
Probe Nr.	Metall	Ich vermute...	Ich beobachte...
1	Zink		
2	Eisen		
3	Kupfer		
4	Aluminium		

Metalle in Essig: Was passiert mit den Metallen über eine längere Zeit, wenn sie in Essig liegen?			
Probe Nr.	Metall	Ich vermute...	Ich beobachte...
5	Zink		
6	Eisen		
7	Kupfer		
8	Aluminium		

Warum werden Dachplatten aus Kupfer hergestellt?

Wie unterscheidet sich Edelstahl vom Rost?

Wie kann die Eisenkorrosion vorgebeugt werden?

Wie kann man Eisen (Stahl) ohne einen Schutzanstrich vor Rost schützen?