V1: Verschiedene Gegenstände aus (angelaufenen) Metallen (Nägel, Bleche, Münzen, …) werden   
 mit feinem Schmirgelpapier gereinigt.

V2: Ein brennender Streichholz wird an eine Münze gehalten.  
 Lässt man zuerst das Streichholz oder die Münze los?  
 oder  
 Verschiedene Stäbe (aus Kunststoff, Glas, Metall) werden in ein Becherglas mit kochendem   
 Wasser gestellt und dabei festgehalten. Welchen Stab muss man zuerst loslassen?

V3: Die elektrische Leitfähigkeit verschiedener Stoffe wird untersucht (auch von Nichtmetallen)

V4: Auf verschiedene Stoffe wird mit einem Hammer geschlagen.  
 Zusätzlich möglich:  
 Verschiedene Metallbleche (Aluminium, Kupfer, Zink, Eisen, Magnesium) werden verformt.

V5: Glitzernde Silberkristalle werden hergestellt, indem ein sauberer Kupferblechstreifen in ein   
 Reagenzglas mit Silbernitratlösung gegeben wird.  
  
 Das gewonnene Silber kann abfiltriert werden und mit zwei Gasbrennern in einem   
 Holzkohleblock (oder RG) zu einer Silberkugel geschmolzen werden.

Die Experimente wurden zusammengestellt aus

Prof. Blumes Bildungsserver für Chemie:  
<http://www.chemieunterricht.de/dc2/kristalle/met-kris.htm>

Landesbildungsserver\_Fachportal Chemie: Chemie im Kontext; Untersuchung von Metalleigenschaften  
<http://www.schule-bw.de/faecher-und-schularten/mathematisch-naturwissenschaftliche-faecher/chemie/neuer-index.html/mat-seki/stoffe-teilchen/atomb>