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>