

Kalk und Marmor (Calciumcarbonat) „lösen sich auf“: Gasentwicklung, Erwärmung.
Gas: geruch- und farblos; trübt Kalkwasser: es handelt sich um Kohlendioxid.



Granit: keine Reaktion sichtbar, keine Veränderung der Oberfläche.

Magnesium und Zink gehen in Lösung, heftige Reaktion: Gasentwicklung, Erwärmung.
Gas: geruch- und farblos; Knallgasprobe positiv: es handelt sich um Wasserstoff.
Eindampfen der Lösungen führt zu einem salzartigen Feststoff.



Kupfer zeigt keine Reaktion.

Magnesiumoxid geht in Lösung: keine Gasbildung.
Eventuell leichte Erwärmung messbar.
Eindampfen der Lösungen führt zu einem salzartigen Feststoff.



Das oxidierte Kupferblech wird metallisch glänzend.
Lösung wird leicht blaustrichig; keine Gasentwicklung.



1. Unedle Metalle reagieren mit sauren Lösungen zu Wasserstoff und einer Salzlösung.
2. Edle Metalle reagieren nicht mit sauren Lösungen.
3. Metalloxide reagieren mit sauren Lösungen zu einer Salzlösung.
4. Kalk und Marmor (Calciumcarbonat) reagieren mit sauren Lösungen zu Kohlenstoffdioxid und einem Salz.