

Dasselbe leicht vom Ammonium aufgelöst: die Auflösung hat eine dunkelblaue, eigenthümliche Farbe. Beym Abbrauchen nimmt sie eine grüne Farbe an, und läßt ein bräunlichschwarzes Pulver fallen. Die meisten Metalle scheiden aus dieser Auflösung das Nickel aus. Diese große Auflöslichkeit des Nickeloxide in Ammonium dient zuweilen dazu, um es vom Kobaltoxide zu trennen. Die salpetersauren und oxydirtsalzsauren Salze verwandeln das Nickel in ein Oxide. Mit dem Salpeter detonirt das Nickel, und man kann aus der blauen Farbe der Schlacken die Gegenwart des Kobalts, die man sonst durch keine andre Prüfungsmittel erforschen kann, erkennen. Noch lebhafter detonirt dieses Metall mit dem oxydirt salzsauren Kali. Mit den borarsauren und phosphorsauren Salzen schmilzt das Nickel zu einem hyacinrothen Glase.

Zehnter Abschnitt.

Vom Magnesium.

§. 116.

Scheele machte sich vorzüglich um die nähere Bestimmung der Eigenschaften dieses Naturkörpers das durch verdient, daß er sehr genaue Versuche über das Verhalten des Magnesiumoxide, (den eigentlichen Braunstein) anstellte. Bergmann vermuthete im Jahre 1774 aus dem specifischen Gewichte des Braun-