

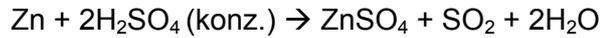
Themenkreis Säuren und Basen

Versuch 8.8 Verdünnte und konzentrierte Säuren reagieren unterschiedlich!

Sicherheit: Unbedingt Schutzbrille! Abzug! Es entsteht SO_2 und NO_x !

Entsorgung: Behälter: Säuren·Laugen·Salze

Obwohl die Reaktion von unedlen Metallen mit Schwefelsäure unter Bildung von Wasserstoff schon eine Redoxreaktion ist, wirkt konzentrierte Schwefelsäure bzw. Salpetersäure stärker oxidierend: bei Schwefelsäure bildet sich SO_2 , bei Salpetersäure bilden sich Stickoxide NO_x .



- Gib in 2*2 RG einmal verdünnte und einmal konzentrierte Schwefelsäure bzw. Salpetersäure.
- Füge je einen Spatel voll Zinkpulver zu.
- Erhitze ggf. ganz vorsichtig.
- Wedel ganz vorsichtig die Dämpfe, so dass du den Geruch prüfen kannst.
- Man kann diese Versuchsreihe mit Eisenpulver und Kupferpulver wiederholen. Bei diesen Metallen musst du etwas stärker erhitzen.

Lösen sich alle Metalle?

