

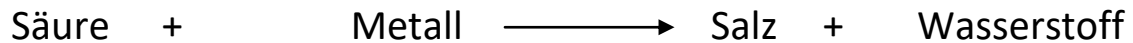
## Reaktionen der Säuren

chemieseiten.de

Säuren sind aggressive, ätzend wirkende Stoffe, die sich in Wasser unter Wärmeentwicklung lösen und dabei Ionen bilden. Sie färben den Indikator rot und leiten gelöst den elektrischen Strom.

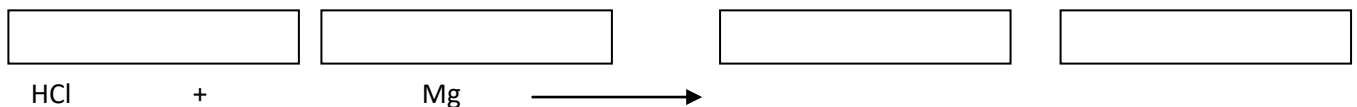


Mit unedlen Metallen reagieren auch die verdünnten Säuren heftig unter Gas- und Wärmeentwicklung. Dabei gilt die folgende allgemeine Reaktionsgleichung:

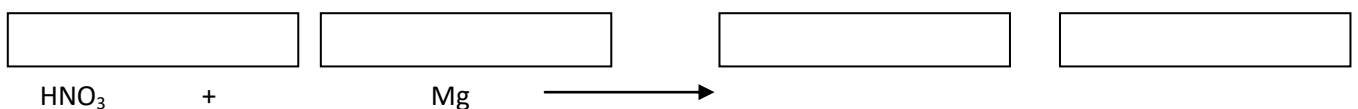


Dabei bildet jede Säure Salze, die ihr typisches Säurerestion enthalten. So heißen alle Salze der Salzsäure Chloride, die der Salpetersäure \_\_\_\_\_ und die der Schwefelsäure heißen \_\_\_\_\_. Zwei Wasserstoffionen bilden mit den freien Außenelektronen der beteiligten Metalle je ein Wasserstoffmolekül als einfach nachweisbares Nebenprodukt.

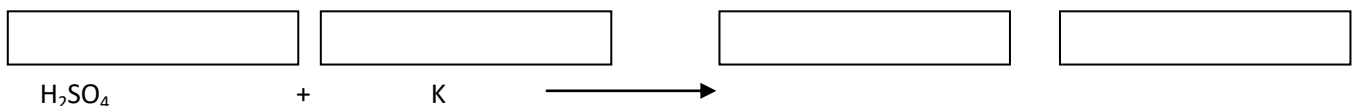
einige Beispiele mit chemischer Gleichung und in Ionenschreibweise:



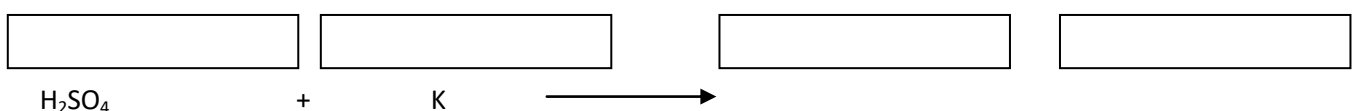
Ionenschreibweise:



Ionenschreibweise:



Ionenschreibweise:



Ionenschreibweise: