

Wiederholung und Übung

1. Ergänze die folgende Tabelle zum Thema Säuren und Säurerest-Ionen!

Name d. Säure	Formel d. Säure	Name d. Säurerest-Ions	Formel d. Säurerest-Ions
	H_2CO_3		
		Sulfit-Ion	
			Cl^-
Salpetersäure			
		Phosphat-Ion	
			SO_4^{2-}
Bromwasserstoffsäure			

2. Welche Beobachtung erwartest Du, wenn a) ein Stück Silber oder b) ein Stück Magnesium in Salzsäure gegeben wird? Begründe Deine Antwort.
3. Nenne 2 andere typische Reaktionen von Säurelösungen.
4. Definiere den Begriff Säure!
5. Gegeben sind drei Reagenzgläser mit farblosen Flüssigkeiten. Es handelt sich um Kochsalzlösung, um Leitungswasser und um verdünnte Phosphorsäure. Stelle einen Plan zur schnellen Identifizierung der Lösungen auf. Begründe die geplanten Arbeitsschritte.
6. Gib alle Dissoziationsgleichungen für die Beispiele aus der Tabelle 1 an.