

ÜBERBLICKSWISSEN ZUM KAPITEL 6:**SÄUREN UND BASEN**

1. Wie groß ist der pH-Wert einer HCl-Lösung mit 0,00001 mol/l ?
2. Wie groß ist der pH-Wert einer NaOH-Lösung mit 0,01 mol/l ?
3. 5 ml Salzsäure werden mit Natronlauge ($c=0,2$ mol/l) titriert, der Verbrauch an NaOH ist 10 ml. Wie groß ist die Konzentration der Salzsäure?
4. Erstelle die Neutralisationsreaktion von Bariumhydroxid mit 2 Teilchen Salpetersäure.
5. Erstelle die Säure-Base-Gleichung in der Magnesiumhydrogensulfat entsteht.
6. Welche besonderen Eigenschaften (neben der Acidität) haben a) die Salpetersäure und b) die Schwefelsäure?
7. Warum schäumt eine Brausetablette?
8. Was versteht man unter einer Pufferlösung und wie lässt sich deren pH-Wert berechnen?
9. Lösungsblatt in die Mappe einheften.