**Aufgaben zu Säure und Base**

1. Definiere folgende Begriffe:
2. Ampholyte
3. Korrespondierendes Säure-Base-Paar
4. pKs-Wert
5. Um welchen Faktor ändert sich die OH--Ionenkonzentration, wenn der pOH-Wert

 verdoppelt wird?

1. Beschreibe wie man 300ml einer 0.5M KOH-Lösung (KOH = Kaliumhydroxid) aus Wasser und festem KOH herstellen kann.
2. Man hat 1l Wasser und gibt 5ml 0.6M Bromwasserstoff (HBr) hinzu.
3. Wie gross ist der pH-Wert?
4. Man gibt als Puffer zu dem Wasser noch 0.1mol CH3COOH und 0.1 mol CH3COONa hinzu. Wie gross ist dann der pH-Wert? Der pKs-Wert von CH3COOH beträgt 4.76.
5. Zur Titration von 15ml Phosphorsäure werden 11ml Natronlauge mit c=0.5mol/l verbraucht. Berechne die Konzentration der Kochsalzlösung.