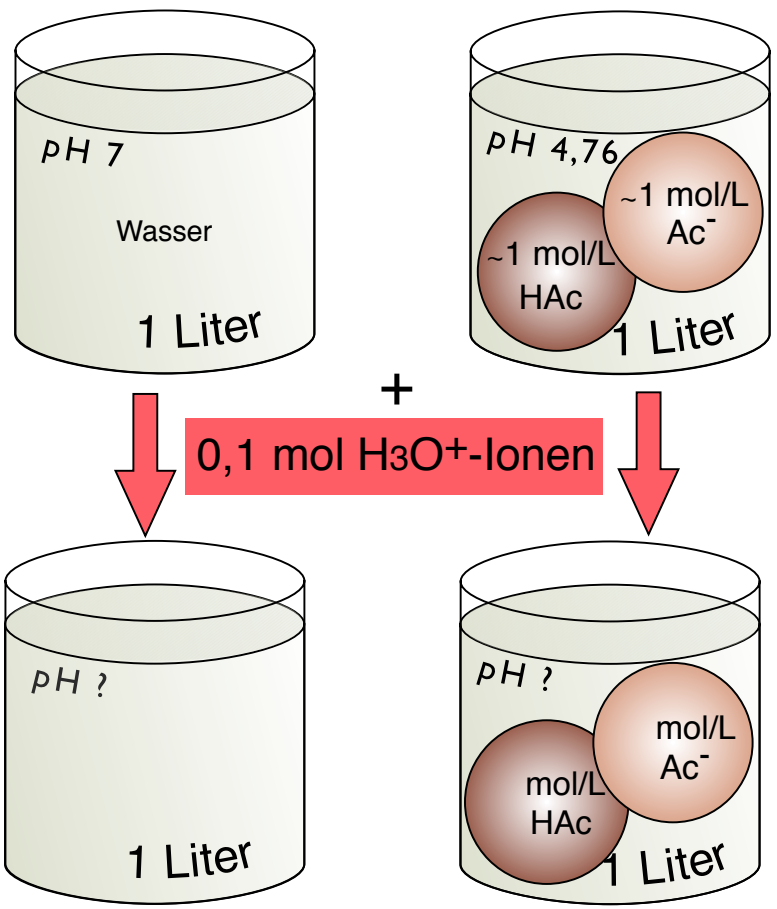
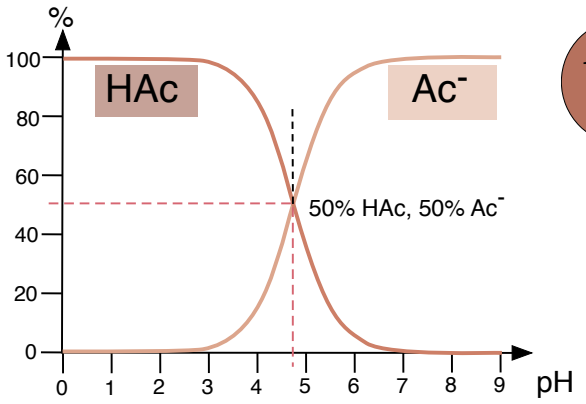
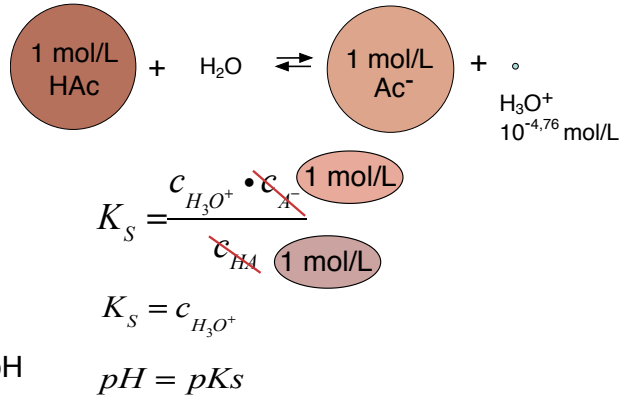
Gedankenexperiment:
Was passiert mit den pH-Werten, wenn jeweils 0,1 mol HCl-Gas eingeleitet wird?



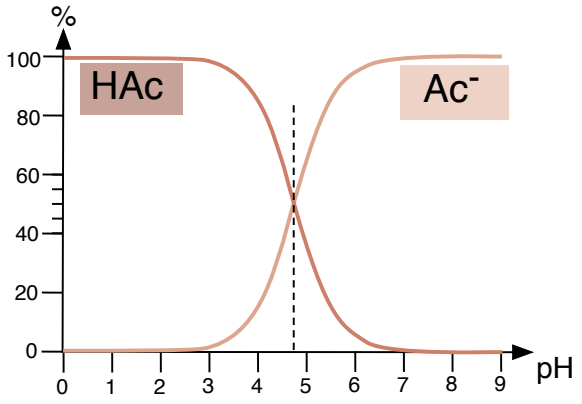




$$K_S = \frac{c_{H_3O^+} \cdot c_{A^-}}{c_{HA}} \qquad (c_{H_3O^+} = c_{A^-} = 1\ \text{mol/L},\ c_{HA} = 1\ \text{mol/L})$$

$$K_S = c_{H_3O^+}$$

$$pH = pKs$$



Aufgabenstellung:
Ergänzen Sie im unteren Teil der Abbildung die fehlenden Angaben analog zum oberen Teil. Erläutere jeweils kurz, was bei Zugabe von HCl-Gas passiert.