Calcola la concentrazione degli ioni [H+ ] di una soluzione acquosa avente una concentrazione di ioni [OH- ] = 1 \* 10-6.

Calcola la concentrazione degli ioni ossidrile [OH- ] di una soluzione acquosa 0,01 M di HCl.

Calcola il pH di una soluzione contenente in 1 litro 0,365 g di HCl. La massa molecolare dell’acido cloridrico è MMHCl = 36,5 u.m.a.

Calcola il pH di una soluzione acquosa che in 2 litri contiene 0,08 g di NaOH. La massa molecolare dell’idrossido di sodio è MMNaOH = 40 u.m.a.

Calcola il pH di una soluzione 0,005 M di H2SO

Calcola quanti mg di NaOH sono contenuti in 200 mL di una soluzione acquosa che ha pH =11. MMNaOH = 40 u.m.a

Calcola il pH di una soluzione 0,056 M di acido acetico CH3COOH sapendo che è un acido debole e che la sua Ka = 1,8 \* 10-5.

Calcola la concentrazione degli ioni [OH- ] di una soluzione 0,1 M di acido acetico CH3COOH, sapendo che Ka = 1,8 \* 10-5.

Calcola il pH di una soluzione 0,01 M di acido fòrmico HCOOH, sapendo che la sua costante di equilibrio di dissociazione è Ka = 2 \* 10-4.

Una soluzione di ammoniaca NH3 ha pH = 9. Sapendo che la sua costante di equilibrio di dissociazione è Kb = 1,8 \* 10-5, calcola la concentrazione della base esprimendola in moli/litro (cioè trova la molarità M).