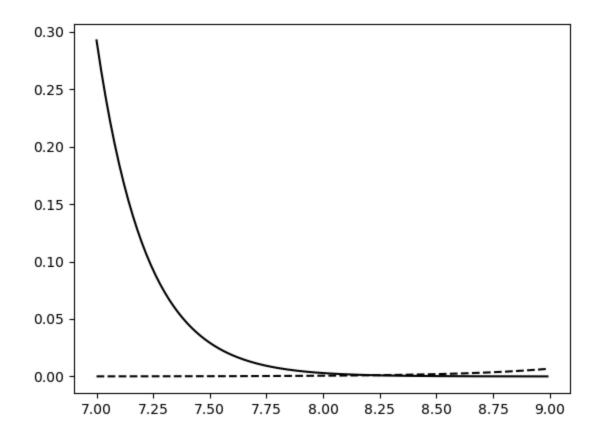
## L'eau du lac

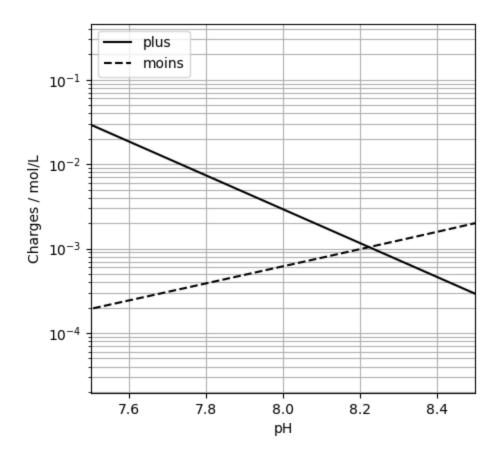
Les lignes suivantes sont les outils que nous allons employés pour le calcul et le graphique

```
In [1]:
          import numpy as np # pour faire des maths
 In [2]: from matplotlib import pyplot as plt # pour faire des graphiques
          Voici les valeurs constantes pour ce système
 In [3]:
          Ke = 1e-14
          Ka1 = 4.47e-7
 In [4]:
          Ka2 = 5.62e-11
 In [5]:
          Kc = 8.3e-1
 In [6]:
          C02 = 1.64e-5
 In [7]:
 In [8]: Ks = 5e-9
          On génère une liste de pH de 7 à 9 distanciés de 0.01 unités de pH, comme suit: [7.00, 4.01, 4.02, ..., 8.99]
 In [9]:
          pH = [i for i in np.arange(7,9,0.01)]
          On génère une liste de molarités en H<sub>3</sub>O<sup>+</sup> à partir du pH.
In [10]: H30p = [10**(-i) \text{ for } i \text{ in } pH]
                                            # le double asterique est l'opération "puissance": [H3O+] = 10
          On calcule le nombre de charges positives
In [11]: plus = [i + 2*Ks*i**2/(Ka1*Ka2*Kc*CO2) for i in H3Op]
          On calcule le nombre de charges négatives
          moins = [Kc*C02*Ka1/i + 2*Kc*C02*Ka1/i*Ka2/i + Ke/i for i in H30p]
In [12]:
          On trace le graphique des charges positives et des charges négatives en fonction du pH (charges + en
          ligne continue; charges - en ligne traitillée)
          plt.plot(pH, plus, 'k-', pH, moins, 'k--') #k : couleur --> noir
In [13]:
Out[13]: [<matplotlib.lines.Line2D at 0x30e6d98>,
           <matplotlib.lines.Line2D at 0x3051910>]
          On affiche le graphique
In [14]:
          plt.show()
```



On change les propriétés du graphique et on limite l'intervalle des pH

```
In [15]: plt.plot(pH, plus, 'k-', label="plus") #k : couleur --> noir
    plt.plot(pH, moins, 'k--', label="moins")
    plt.xlabel('pH')
    plt.ylabel('Charges / mol/L')
    plt.legend(loc="upper left")
    plt.yscale("log")
    plt.xlim(7.5, 8.5)
    # plt.ylim(1e-3, 1e-4)
    plt.grid(True, which="both", ls="-")
    plt.subplots_adjust(left=0.3)
    plt.show()
```



On obtient le pH du système étudié

On crée un fichier image du graphique

```
In [16]: plt.plot(pH, plus, 'k-', label="plus") #k : couleur --> noir
    plt.plot(pH, moins, 'k--', label="moins")
    plt.xlabel('pH')
    plt.ylabel('Charges / mol/L')
    plt.legend(loc="upper left")
    plt.yscale("log")
    plt.xlim(8.0, 8.5)
    # plt.ylim(1e-3, 1e-4)
    plt.grid(True, which="both", ls="-")
    plt.subplots_adjust(left=0.3)
    plt.savefig('EauLac.png', bbox_inches='tight')
```