

- 1. I calcoli renali sono cristalli depositati di ossalato di calcio, un sale dell'acido ossalico $(\text{COOH})_2$. Calcolare il pH di una soluzione 0.12 M di acido ossalico.**
- 2. Calcolare il pH e il pOH di una bibita gassata che è una soluzione 0.0035 M di acido carbonico, assumendo che non vi siano altri componenti acidi o basici.**
- 3. Prevedere il pH (maggiore/minore/uguale a 7) di:
a) una soluzione di idrogeno carbonato di sodio; b) una soluzione di carbonato di sodio.**
- 4. Calcolare il pH delle seguenti soluzioni:
a) una soluzione contenente cloruro di ammonio 0.1M e idrossido di sodio 0.1M; b) una soluzione contenente cloruro di ammonio 0.1M e idrossido di sodio 0.5M.**