

- ES1.** Calcolare il pH di una soluzione di HCl $2.5 \cdot 10^{-2}$ M e di una soluzione di KOH 0.1 M.
- ES2.** Calcolare il pH di una soluzione ottenuta a partire da 6.30 g di HNO₃ in acqua e avente volume 1500 mL.
- ES3.** Calcolare il pH di una soluzione di NaOH ottenuta mescolando 8.00 g di NaOH in acqua e avente un volume di 800 mL.
- ES4.** Calcolare il pH di una soluzione 10^{-4} M di HCl. Voglio preparare un litro di una nuova soluzione a partire da 0.1 mL di HCl 10^{-4} M. Quale sarà la nuova concentrazione? E che pH avrà la soluzione?
- ES5.** Calcolare la concentrazione dell'acido forte HA sapendo che il suo pH è pari a 3.5
- ES6.** A 300 mL di HCl 0.0100 M vengono aggiunti 0.500 g di NaOH. Calcolare il pH prima e dopo l'aggiunta di NaOH