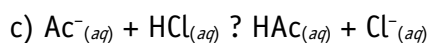
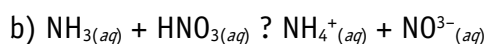
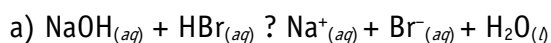


U6. De la hidròlisi a la neutralització

1. En quina direcció varia el pH de l'aigua pura si hi afegim les substàncies següents: CN, HCl, NaCN, NaCl i NH_4CN ?

2. En quina direcció es desplaçaran les reaccions de neutralització següents?



3. Calcula el pH de la dissolució obtinguda quan afegim 10,046 grams d' HClO_4 a 0,500 L de HClO_4 0,100 M.

4. Ens diuen que en 2 litres d'una dissolució de sulfúric hi ha 19,6 g d'aquest àcid pur. Calcula el pH de la dissolució. ($K_{a2} = 1,2 \cdot 10^{-2}$).

5. Tenim una dissolució que conté 1 g de NaOH.

a) Calcula el volum d'HCl 0,3 M que cal per neutralitzar-la.

b) El pH en la neutralització.