

6. Kripërat & Tretshmëria e tyre

Shtoni kripëra të ndryshme në ujë dhe më pas vëzhgoni tretjen e tyre derisa arrihet një ekuilibër i plot dinamik me precipitatin e ngurtë. Krahasoni numrin e joneve në tretësirë për kripërat me tretshmëri të lartë si NaCl me kripëra të tjera me tretshmëri me të ulët. Tregoni ngarkesën dhe numrin e secilit jon pjesëmarrës në formulën kimike të kripës dhe llogarisni vlerat e produktit të tretshmërisës, K_{sp} .

Shembull

- Rendisni kripëra të ndryshme sipas tretshmërisë së tyre.
- Përcaktoni raportin e anioneve dhe kationeve të cilat krijojnë komponime neutrale.
- Llogarisni molaritetin e tretësirave të ngopura dhe vlerat e produktit të tretshmërisë së tyre K_{sp} .