Fluoride

Reactievergelijking: H3O+ + F− → HF + H2O. Het fluoride-ion is een zwak zuur dus grotendeels als HF aanwezig na toevoeging sterk zure oplossing (HCl-oplossing).

Uit de reactievergelijking is de molverhouding HCl : F− af te leiden.

Verder kun je uit de molariteit en aantal mL HCl-oplossing het aantal mmol HCl te berekenen (=aantal mmol H3O+. Nu kun je met de molverhouding HCl : F− het aantal mmol F− afleiden.

Je kent nu het aantal mmol F− en je weet het aantal mL F−oplossing. Met behulp van die twee gegevens kun je de molariteit F− berekenen.

Heb je de molariteit berekend? Wat is volgens jou de molariteit?