Fosforzuuroplossing reageert met natronloog.

Fosforzuuroplossing: H3PO4.

Fosforzuur is een zwak zuur, dus noteren we H3PO4(aq).

Natronloog is een oplossing van NaOH in water, dus noteren we : Na+(aq) en OH-(aq)

Reactievergelijking: H3PO4 (aq) + 3 OH- (aq) 🡪 PO43- (aq) + 3 H2O(l)

Als je een oplossing van natriumacetaat en zoutzuur met elkaar laat reageren:

Oplossing van natriumacetaat: Na+(aq) en CH3COO- (aq)

Zoutzuur is een oplossing van HCl in water.

HCl is een sterk zuur, en reageert met water in een aflopende reactie:

HCl + H2O 🡪 H3O+ + Cl-

reactievergelijking: CH3COO-(aq) + H3O+ 🡪 CH3COOH(aq) + H2O(l)

Voordat je een reactievergelijking maakt, moet je dus eerst even kijken welke deeltjes komen er voor.

Is dus een verduidelijking?

Zo niet, dan zien we graag je vervolgvraag tegenmoet.