



PRI KEMIJSKI REAKCIJI IZ PLINASTIH SNOVI NASTANE TRDNA SNOV

V veliko petrijevko na označeno mesto kanemo kapljico koncentrirane raztopine amonijaka, NH_3 , 10 cm stran pa še kapljico koncentrirane raztopine klorovodikove kisline, HCl . Hitro pokrijemo in opazujemo spremembe.

Kaj smo pri poskusu opazili?

Počasi je začel okoli kapljice koncentrirane klorovodikove kisline nastajati oblaček belega dima, ki se je čez nekaj časa usedel v obliki bele trdne snovi.

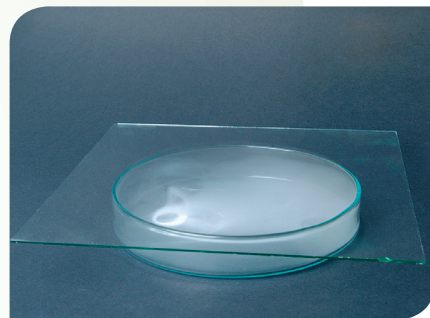
Kako razložimo opažanja?

Raztopini amonijaka in klorovodikove kisline sta pri reakciji **reaktanta**. Ker se je reakcija sprožila, ne da bi reaktanta prišla v neposreden stik, sklepamo, da so morali iz reaktantov izhajati **plini**, ki so reagirali. Reagirala sta plin amonijak, ki je sestavljen iz molekul amonijaka, in plin vodikov klorid, ki je sestavljen iz molekul vodikovega klorida. Nastal je **produkt**, amonijev klorid, ki je bela trdna snov. Drobni trdni delci produkta so najprej lebdeli v zraku, kar smo zaznali kot bel **dim**. Po določenem času pa so se začeli delci dima kot bel prah usedati na dno petrijevke. Če bel prah pogledamo pod lupo, opazimo bele kristalčke. To so ionski kristali amonijevega klorida.

NH_3



HCl



Okoli kapljice klorovodikove kisline začnejo nastajati drobni beli kristalčki.