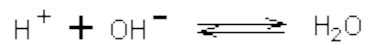


NEVTRALIZACIJA

Nevtralizacijo imenujemo (po Arrheniusu) vrsto reakcije, pri kateri reagirata kislina in hidroksid, pri tem pa nastane sol in voda. Po nevtralizaciji nastane nevtralna raztopina (pH=7) samo v primeru, da reagirata močna kislina in hidroksid in da ne pride po reakciji do hidrolize soli.

Kislina so snovi, ki nastajajo iz oksidov nekovine in vode ter oddajajo protone (H⁺), baze pa so snovi, ki nastajajo iz kovinskih oksidov in vode in imajo hidroksilno skupino (OH⁻). Ko se H⁺ in OH⁻ spojita, nastane voda.



slika1:

Da je nevtralizacija popolna, moramo zmešati ekvivalentni količini kisline in baze, to pomeni, da mora biti enaka količina protonov in hidroksilnih ionov, ki se med seboj združijo v vodo – nevtralizirajo. To razmerje je za različne kombinacije kislin in baz različno. Točko, pri kateri je nevtralizacija končana, ugotovimo z merjenjem pH raztopine. pH nevtralne raztopine je 7.

Pri nevtralizaciji pride do zamenjave kovinskega iona iz baze z vodikom iz kisline, zato pravimo tem reakcijam tudi substitucijske reakcije. Zamenjava namreč pomeni s tujko substitucija.