

Hautapropa - 2006 Ekaina

C5 – Kontzentrazio berdina duten hiru disoluzio prestatu dira: amonio nitratozkoa, sodio hipokloritozkoa eta potasio perkloratozkoa. Ondoren, etiketarik gabeko hiru ontzitan sartu dira.

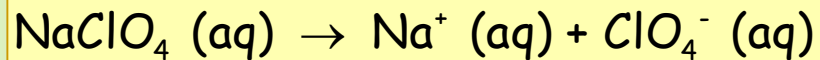
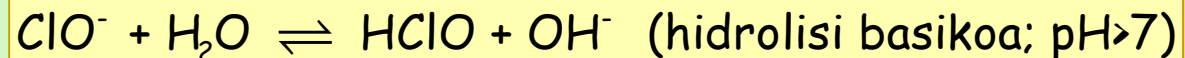
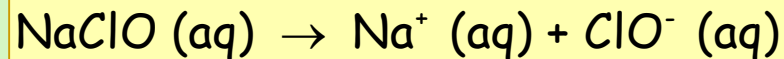
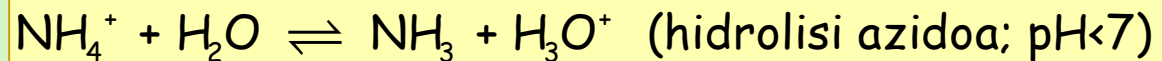
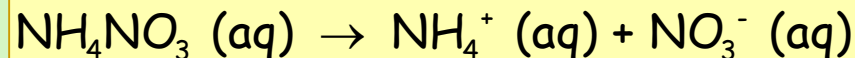
a) Gatz hauek uretan disolbatuz gero gertatzen diren erreakzioak idatz itzazu

b) Paper adierazlea edo pHmetroa erabiliz, nola identifika daitezkeen hiru gatz horiek azal ezazu.

HNO_3 -a eta HClO_4 -a azido sendoak dira, NaOH -a eta KOH -a base sendoak, $K_a(\text{HClO}) = 3,2 \cdot 10^{-8}$, $K_b(\text{NH}_3) = 1,8 \cdot 10^{-5}$

a) Erreakzioak

Zenbait kasutan hidrolisi-prozesua emango da.



Ez dago hidrolisirik; $\text{pH} = 7$

b) Identifikazioa

pH ezberdina ematen dutelako bereizten dira:
batek azidoa, besteak basikoa eta azkenak neutroa