

Goocheltruc

38. Dan is natriumhydroxide in overmaat, en wordt de oplossing weer basisch.
39. Kleur 2 = rood, er is dan nog een (grote) overmaat aan zwavelzuur, de pH zal beneden de 1,2 liggen.
Kleur 3 = geel, door de reactie van natronloog met zwavelzuur komt de pH boven de 2,8 te liggen, maar duidelijk lager dan de 10,5 van het natronloog (in dit geval lager dan 8,0).
(De kleur zou ook groen kunnen zijn als de pH in de eindsituatie tussen de 8,0 en 9,6 terecht komt.)