**ZELENÉ: OPRAVTE ZNENIE ARHEINOVEJ TEÓRIE KaZ:**

* Kyselina je látka, ktorá je schopná vo vodnom roztoku *odštepovať* vodíkové katióny H+
* Zásada je látka, ktorá je vo vodnom roztoku schopná *odštepovať* hydroxidové anióny OH-

**MODRÁ: KTO SOM ?**

* Som chemická reakcia, pri ktorých je jedna látka schopná protón vodíka (H+) odovzdávať a druhá ho je schopná prijímať. SOM acidobázická reakcia.
* Som látka, ktorá dokáže reagovať aj ako kyselina aj ako zásada. SOM amfoterná látka.
* Ak prebehne reakcia kyseliny a zásady a vzniká z kyseliny konjugovaná zásada a zo zásady konjugovaná kyselina,tak SOM konjugovaný pár.
* Ak sa protóny odštepujú veľmi ľahko a v roztoku sú takmer úplne disociované na svoje ióny) SOM silná kyselina.

**ŽLTÁ: VYTVORTE SPRÁVNE DVOJICE:**

NaOH, (silnáZ) HNO3, (SilnáK)HCl, (SilnáK) H3PO4, (SsilnáK) HCOOH, (SsillnáK)   
CH3COOH, (slabáK) NH3 (slabáZ)

**RUŽOVÁ: VYTVORTE KONJUGOVANÉ PÁRY:**

CH3COOH + H2O ---- CH3COO-+ H3O+

K1 z2 z1 k2

H2O + NH3 ---------- OH- + NH4+

HCl + NH3 ----------- Cl- + NH4+