**OPRAVTE ZNENIE BRØNSTEDOVEJ TEÓRIE KYSELÍN a ZÁSAD:**

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

**KTO SOM?**

* Som chemická reakcia, pri ktorých je jedna látka schopná protón vodíka (H+) odovzdávať a druhá ho je schopná prijímať. SOM \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.
* Som látka, ktorá dokáže reagovať aj ako kyselina aj ako zásada. SOM \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.
* Ak prebehne reakcia kyseliny a zásady a vzniká z kyseliny konjugovaná zásada a zo zásady konjugovaná kyselina,tak SOM \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

**VYTVORTE SPRÁVNE DVOJICE:**

NaOH, HNO3, HCl, H3PO4, HCOOH, CH3COOH, NH3

Silná kyselina, stredne silná kyselina, slabá zásada, silná kyselina, silná zásada, stredne silná kyselina, slabá kyselina

**VYTVORTE KONJUGOVANÉ PÁRY:**

CH3COOH + H2O

H2O + NH3

HCl + NH3