**Lahuste pH.**

 pH näitab vesinikioonide (H+ ) sisaldust lahuses.

Esineb pöördvõrdeline sõltuvus: mida happelisem on lahus, seda rohkem on vesinikioone ja seda VÄIKSEM on pH.

Vesinikioone on rohkem hapetes, seega hapete pH on väike.

**pH = 7 , neutraalne keskkond**, dest. vesi, NaCl jpt soolad

 **pH < 7 ( väiksem kui 7) happeline keskkond** : kõikvõimalikud happed, happelised soolad

**pH > 7 (suurem kui 7) aluseline keskkond**: alused NaOH jt, aluselised soolad, näiteks söögisooda ja pesusooda