

Kwasy zawierające więcej

niz 1 atom wodoru dysocjują

stopniowo?

np.  $H_2SO_4, H_2SO_3, H_2CO_3, H_3PO_4$ .

Reakcja nierównowazna  $\rightarrow$

Reakcja odwracalna  $\rightleftharpoons$

" Dysocjacja,

jonowa mgła.

" Niełatwo: jest w Tablicy ten tylko się dowie, kto elektrolity wyprac.

" Dorota Piszczonka "

Notatka własna

wiss.bajenachemia.pl



# Dysocjacja jonowa (elektrolityczna)

Rozejście elektrolitu

na jony dodatnie (kationy) i ujemne (aniony)

pod wpływem wzrostu wody.

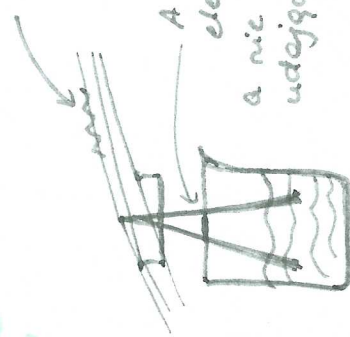
## Elektrolity

Związki chemiczne, których roztwory wodne przewodzą prąd elektryczny.

Np. kwasy, zasady, sole.

Elektrolity MOCNE - dysocjują całkowicie (w 100%), np.  $HCl, HJ, HBr, H_2SO_4, HClO_4, HNO_3, HClO_3$

Elektrolity SŁABE - dysocjują niecałkowicie (ok 30%)



A to stop elektryczny, a nie litarka "A" udająca Pudziana.

to nie dichromia tylko prąd elektryczny!

R