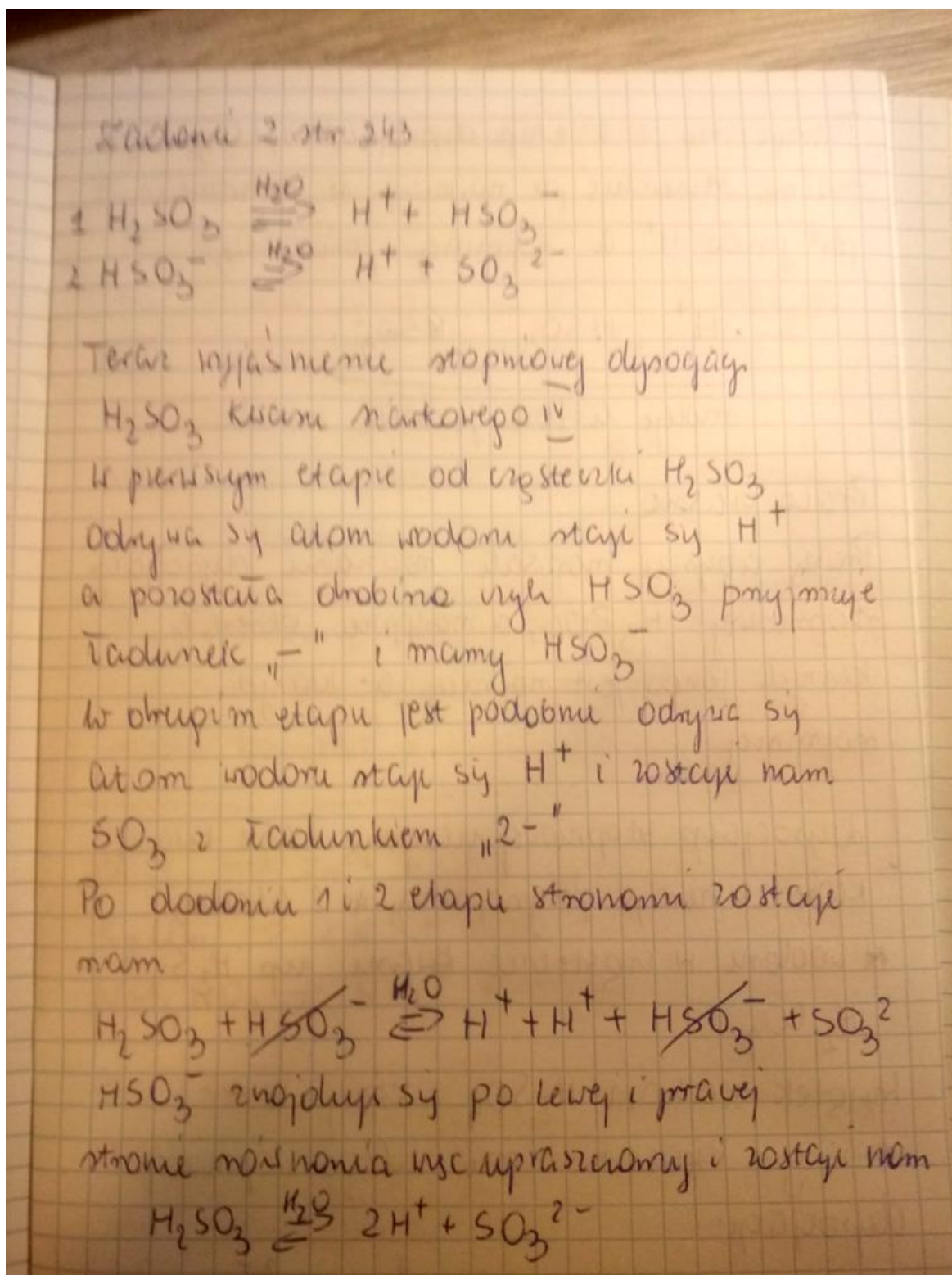


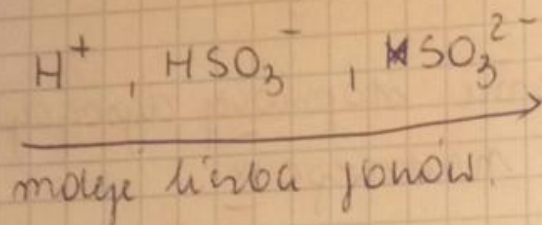
**Temat : dysocjacja elektrolityczna c.d**

Dzisiaj zajmiemy się dysocjacją stopniową kwasów oraz dysocjacją soli.

1. Rozwiążę zadanie 2 str 243 przykład b



Patrzeć na 1 i 2 etap dysocjacji  $H_2SO_3$   
można stwierdzić, że najwięcej w roztworze  
jest jonów  $H^+$  a najmniej jonów  $SO_3^{2-}$

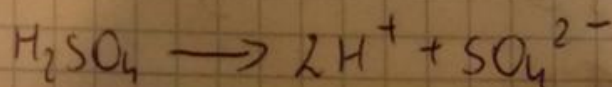


Prace własne

Proszę abyście napisali równanie dysocjacji  
stopniowej  $H_3PO_4$ , a następnie określili  
których jonów jest najwięcej, a których  
najmniej.

! dysocjacja stopniowej silniejsz sąbe kwasy,  
które zawierają przynajmniej 2 atomy  
\* wodoru w cząsteczce kwasu np  $H_2S$ ,  
 $H_2CO_3$ .

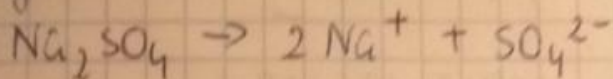
hypotek takich  $H_2SO_4$ , który jest  
mocnym kwasem i ma silną stopniową  
dysocjację:





Wypoczątaj soli podsumuje strona 242.

Przykład

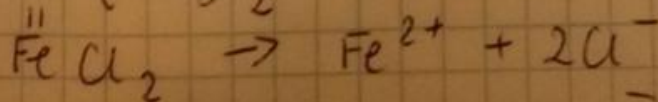
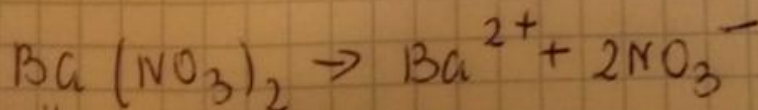
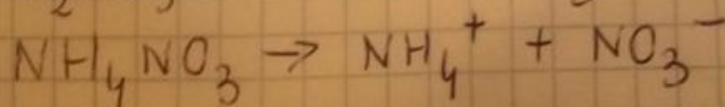
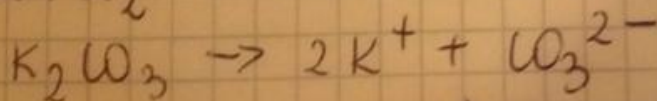
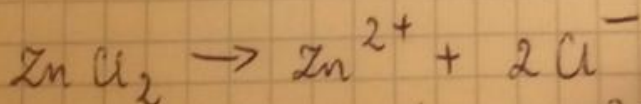


$2\text{Na}^+$  — ~~2~~ 6 "wartości soli są 2 atomy Na

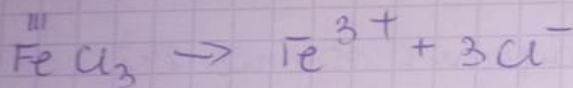
$\text{Na}^+$  — sod jest  $\bar{1}$  wartościowy dlatego  
ma ładunek "+"

$\text{SO}_4^{2-}$  — reszta kwasowa jest  $\bar{2}$  wartościowa  
i dlatego ma ładunek " $2^-$ "

Aby poprawnie pisać ładunki kationów  
metali i anionów reszt kwasowych  
można korzystać z tabeli rozpuszczalności



Fe jest w węzle  $\text{FeCl}_2$   $\bar{2}$  wartościowe



Fe w substancji  $\text{FeCl}_3$  jest ~~III~~ III wartościowe.

Prace domowa prace własne.

Nie przysyłacie mi pracy domowej, c'mony  
sam dla siebie.

Zadanie 149 str 299

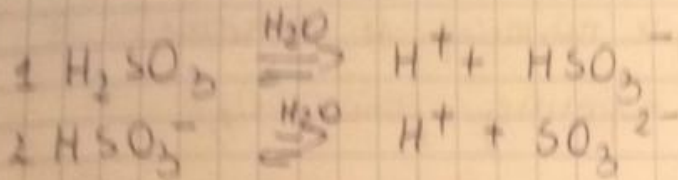
**Praca domowa : Zadanie 149/299.**

**Nie przysyłacie do mnie rozwiązanej pracy domowej.**

Pozdrawiam Marzena Rutkowska



Zadania 2 str 243



Teraz wyjaśnienie stopniowej dysocjacji

$\text{H}_2\text{SO}_3$  kwasu martenowego <sup>IV</sup>

W pierwszym etapie od cząsteczki  $\text{H}_2\text{SO}_3$

odrywa się atom wodoru staje się  $\text{H}^+$

a pozostała drobina czyli  $\text{HSO}_3^-$  przyjmuje

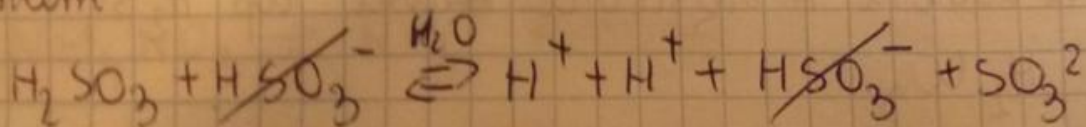
ładunek "−" i mamy  $\text{HSO}_3^-$

W drugim etapie jest podobnie odrywa się

atom wodoru staje się  $\text{H}^+$  i zostaje nam

$\text{SO}_3^{2-}$  z ładunkiem "2−"

Po dodaniu 1 i 2 etapu stronami zostaje  
mam



$\text{HSO}_3^-$  znajduje się po lewej i prawej

stronie równania więc upraszczamy i zostaje nam

