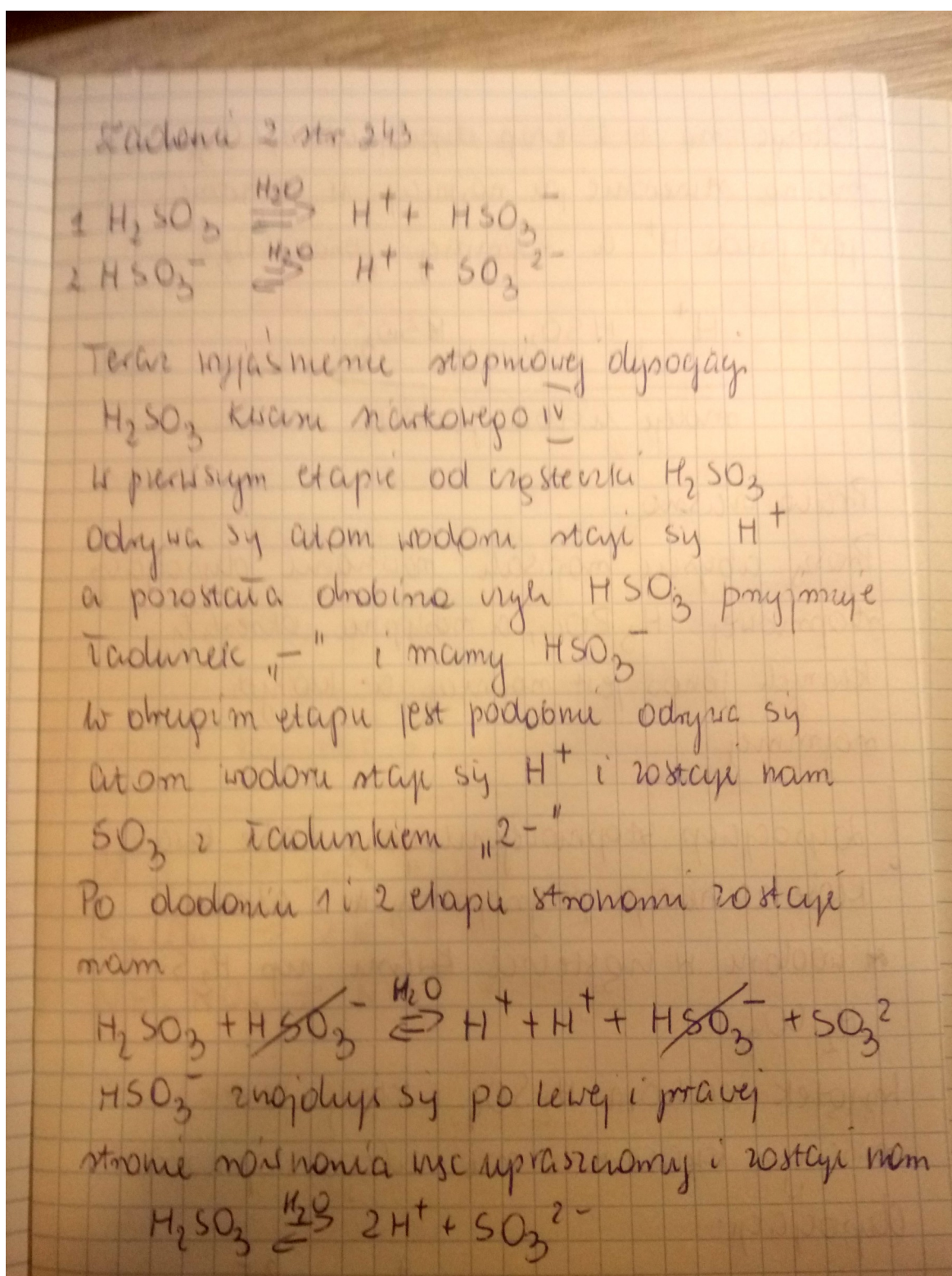


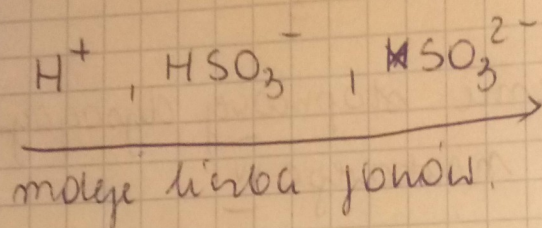
Temat : dysocjacja elektrolityczna c.d

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-}

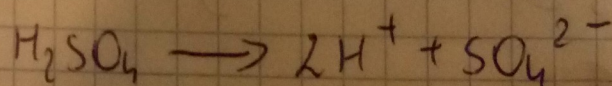


Prace własne

Proszę abyście opisali nomenclaturę dysocjacji
stopniowej H_3PO_4 , a następnie określili
których jonów jest najwięcej, a których
najmniej.

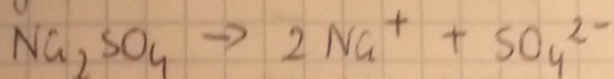
! dysocjacji stopniowej ulegają słabe kwasy,
które zawierają przynajmniej 2 atomy
* wodoru w cząsteczce kwasu np H_2S ,
 H_2CO_3 .

Wyjątek stanowi H_2SO_4 , który jest
mocnym kwasem i nie ulega stopniowej
dysocjacji:



Wypocząca soli podzielić stroną 242.

Przykład

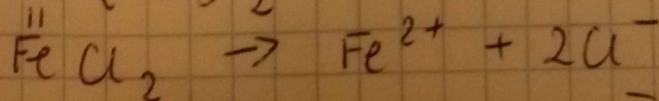
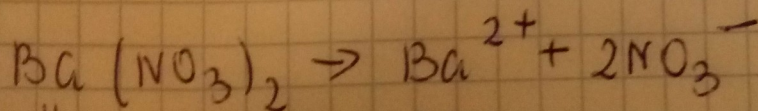
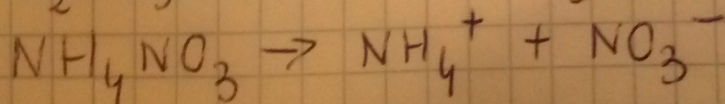
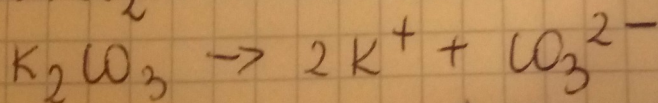
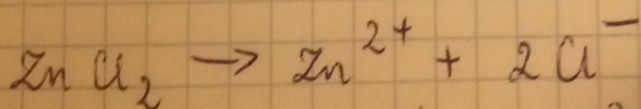


2Na^+ ~~→ 2~~ " wskazuje soli są 2 atomy Na

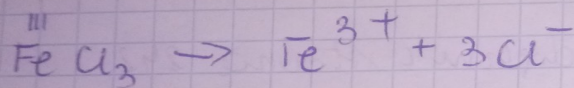
Na⁺ - sod jest 1 wartościowy dlatego
ma ładunek "+"

SO₄²⁻ - reszta kwasowa jest 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 wskazuje FeCl₂ 2 wartościowe



Fe w substancji FeCl_3 jest ~~III~~ III wartościowe.

Prace domowa prace własne.

Nie przysyłacie mi pracy domowej, ćwiczenia sami dla siebie.

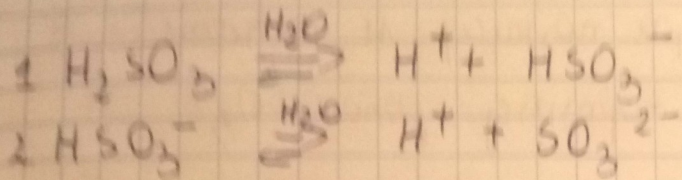
Zadanie 149 str 299

Praca domowa : Zadanie 149/299.

Nie przysyłacie do mnie rozwiązanej pracy domowej.

Pozdrawiam Marzena Rutkowska

Zadania 2 str 243



Teraz wyjaśnienie stopniowej dysocjacji

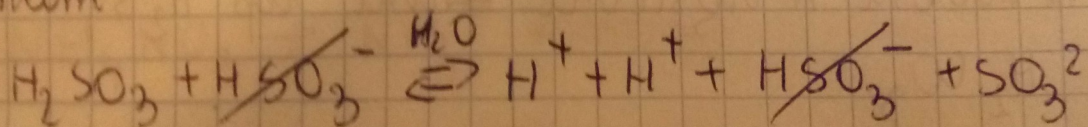
H_2SO_3 kwasu siarkowego IV

W pierwszym etapie od cząsteczki H_2SO_3 odrywa się atom wodoru staje się H^+

a pozostała drobina czyli HSO_3^- przyjmuje ładunek "−" i mamy HSO_3^-

W drugim etapie jest podobnie odrywa się atom wodoru staje się H^+ i zostaje nam SO_3^{2-} z ładunkiem "2−"

Po dodaniu 1 i 2 etapu stronami zostaje nam



HSO_3^- znajduje się po lewej i prawej

stronie równania więc upraszczamy i zostaje nam

