

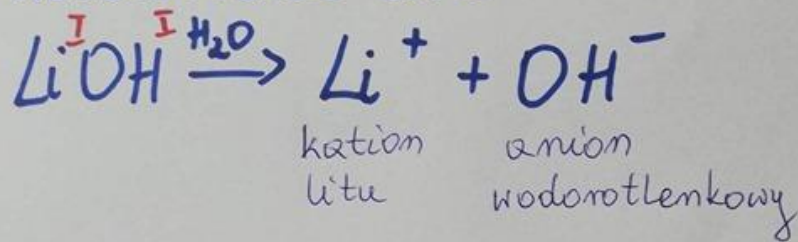
Zajęcia z 05.06.2020r.

Temat: Proces dysocjacji jonowej zasad.

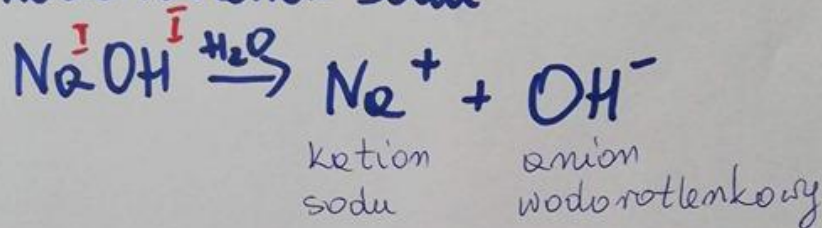
Proszę przeczytać z podręcznika temat ze stron 222 – 224, a następnie zrobić notatkę według punktów:

1. Roztwory wodne zasad:
 - a) przewodzą prąd elektryczny,
 - b) barwią dany wskaźnik na taki sam kolor:
 - uniwersalny papierek wskaźnikowy – zielony/ niebieski,
 - fenoloftaleina – malinowy.
2. Zasady w roztworze wodnym dysocjują na kationy metalu i aniony wodorotlenkowe.
3. Ogólny zapis równania reakcji dysocjacji zasad (proszę przepisać równanie z podręcznika ze strony 223, napisane czerwonym tuszem).
4. Równania reakcji dysocjacji jonowej zasad (proszę przepisać przykłady ze zdjęcia).

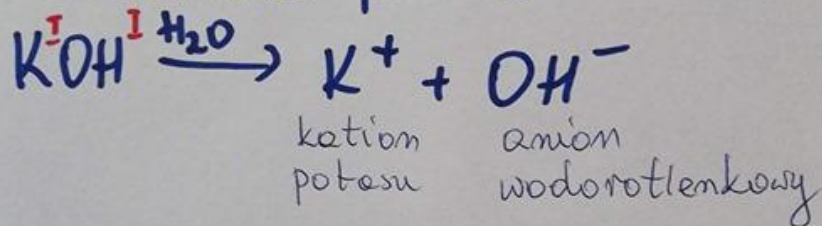
- wodorotlenek litu



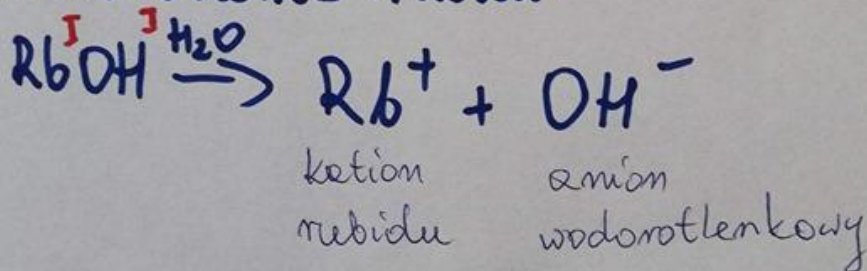
- wodorotlenek sodu



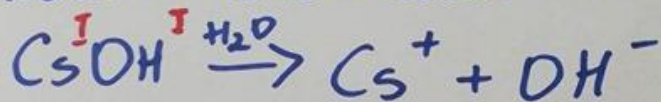
- wodorotlenek potasu



- wodorotlenek rubidu

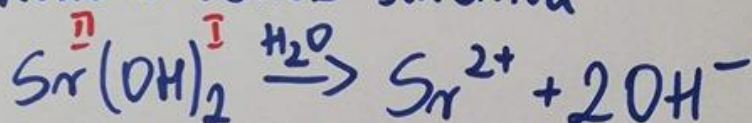


- wodorotlenek cezu



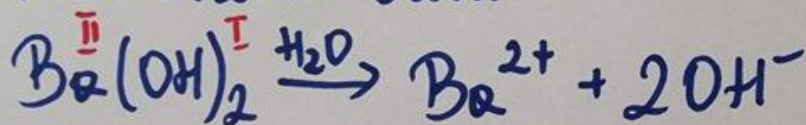
kation
cezu anion
wodorotlenkowy

- wodorotlenek strontu



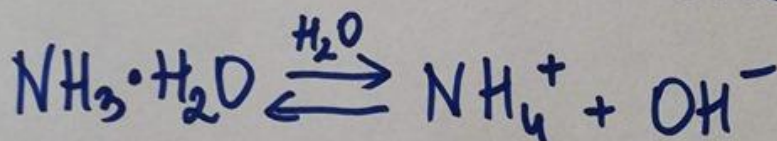
kation
strontu aniony
wodorotlenkowe

- wodorotlenek baru



kation
baru aniony
wodorotlenkowe

- wodorotlenek amonu (zestęde amonowe)



kation
amonu anion
wodorotlenkowy