

Atómová hypotéza v elektrine

1/2

Faradayov zákon (1833)

Množstvo prvků, ktoré sa zo zlučeniň rozpúšťajú v roztoku, vylučí na elektróde je úmerné náboju privedenému do katódy.

alebo inčím spôsobom:

rôzne prvky sú separované v ekvivalentných hmotnostiach až do katódy sme privedli rovnakú náboj.

⇒ Z. atómy elektriny - po 70 rokoch ich hmotnosť a náboj boli určené!

- "atóny elektriny" - elektróny - sú v pohybe v atómovom hmotnosti.

Atómová hypotéza v energii

14.12. 1900 Planck

- prednáška o šírení absolútne čierneho telesa v Berlínskej fyzikálnej spoločnosti - kvantová energia

Štúdiu optických spechov:

- Kirchhoff a Bunsen (1860) - optické spektra sú charakteristické pre prvky ktoré id vyžarujú či absorbujú
- Balmer (1885) - našiel systematicku v spektrách - Balmerova séria pre atóm vodíka
- Modely atómu Rutherforda (1911) Bohra (1913) viedli k formulovaniu kvantovej mechanickej - orbít elektrónu
- koncepcia materiálu vln - De Broglie
- Born, Heisenberg, Schrödinger, Dirac, Pauli 1920 - 1930 - formulácia kvantovej mechanickej