

NC = Nobelova cena !!!

MODELY ATOMU

FYZIKA

1904

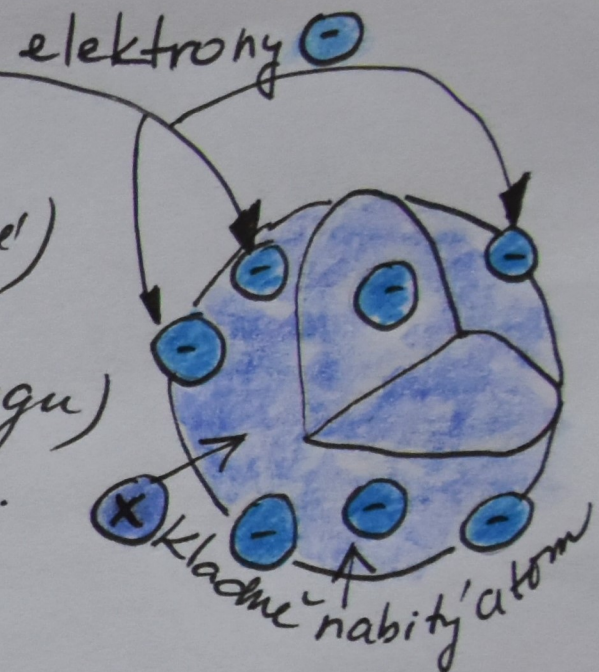
NC 1906

J. J. THOMSON

(FYZIK; 1856 - 1940)
ANGLIČAN

PUDINKOVÝ MODEL

→ Statické elektrony (tj. nepohyblivé) jsou řídké rozptýleny v atomu, (jako švestky v anglickém pudingu) který je kladně nabitá koule. Nemí zde žádné jádro.



CHEMIE

1911

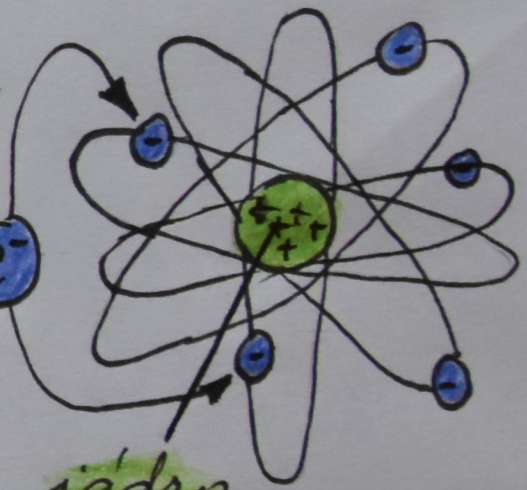
NC 1908

E. RUTHERFORD

(CHEMIK; 1871 - 1937)
NOVOZELANDČAN

PLANETÁRNÍ MODEL

→ E. R. rozštěpil atom a dověděl se, že má kladně nabitě jádro, které je husté, a malé a kolem něj obíhají záporné elektrony jako "měsíce kolem planety".



FYZIKA

1913

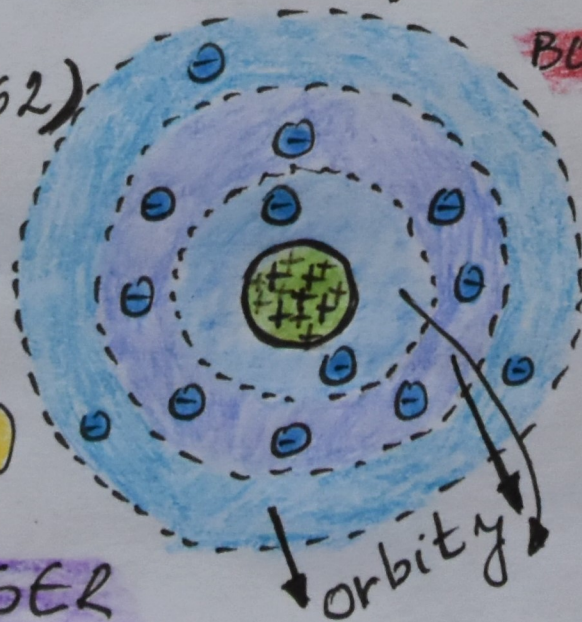
NC 1922

N. BOHR

(FYZIK; 1885 - 1962)

BOHRŮV MODEL

→ Atom má kladně nabitě jádro. e^- jsou ve slupkách kolem jádra, kterým říkáme orbity. Mezi orbitami mohou e^- přecházet a přitom ~~si~~ přijímají nebo uvolňují určitou energii.



DAŇ

JAK E. RUTHERFORDA

FYZIKA

Podroce

1926

NC 1933

E. SCHRÖDINGER

(FYZIK; 1887 - 1961)

RAKUŠAN

VLNOVĚ-MECHANICKÝ MODEL

→ vymyslel složitý matematický model který říká, že e^- jsou součástí proudů podobných v elektronových orbitalech.

PUDING

OBĚŽNÍCI

MINIPLANETY

KVANTOVÁ FYZIKA

ČASOVÁ OSA