

9. ročník

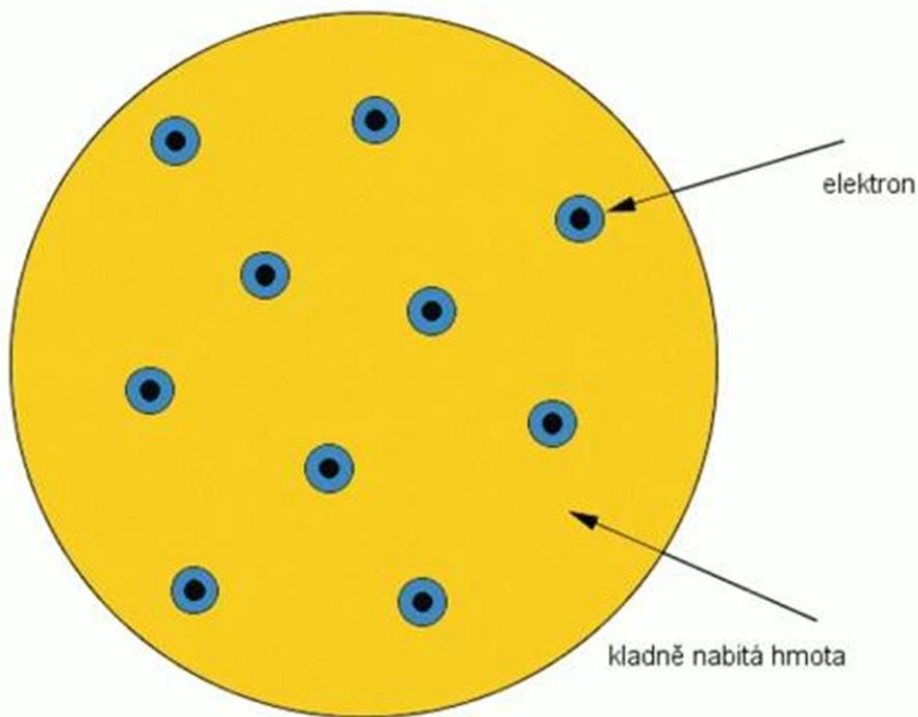
Fyzika

## Modely atomů

Zapiš a namaluj si do sešitu následující modely atomů:

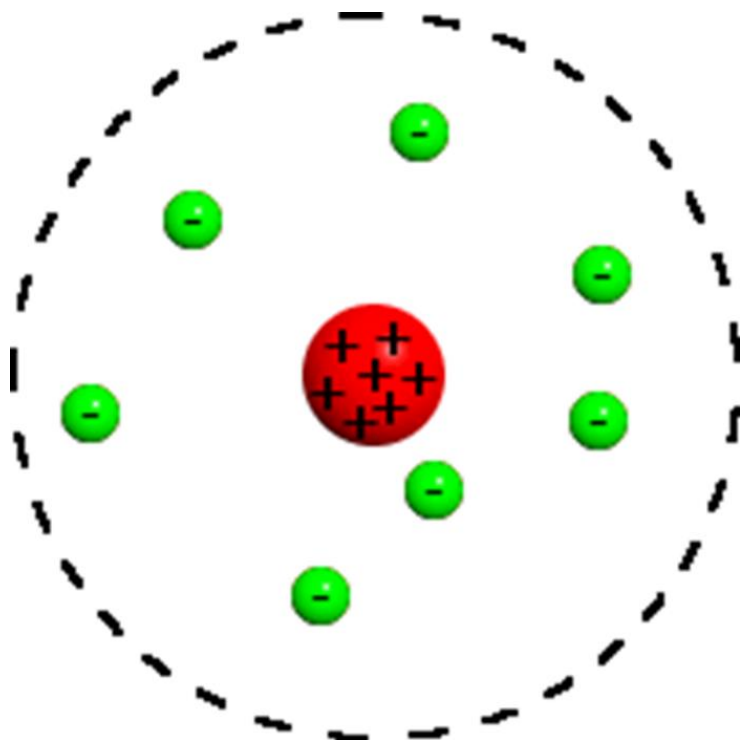
### 1. THOMSONŮV MODEL (PUDINKOVÝ) – 1897

- Atom je kulička, ve které je rovnoměrně rozložen kladný náboj, ve kterém „plave“ tolik elektronů (jako rozinky v pudinku), že je atom navenek neutrální

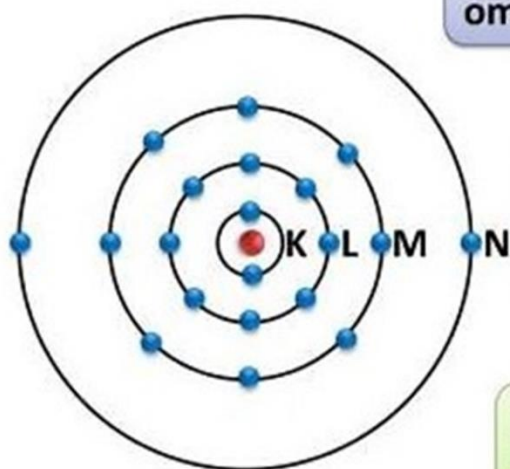


## 2. RUTHERFORDŮV MODEL (PLANETÁRNÍ) – 1911

- Atom se skládá z kladně nabitého jádra, kolem kterého obíhají záporně nabité elektrony obdobně jako planety obíhají kolem Slunce



## 3. BOHRŮV MODEL (KVANTOVÝ) – 1913



Na každé trajektorii může být jen omezený počet elektronů.

Elektrony rozdělujeme do vrstev (slupek) – K, L, M..., poslední vrstva se nazývá valenční.

Elektron v druhé vrstvě má vždy větší energii než elektron v první vrstvě.