

1. Bohri vesiniku aatomimudel. Bohri ideed rakendatud vesiniku aatomi mudelis.
2. Bohri postulaadid. Kuidas arvutatakse elektroni impulsimoment klassikalises mehaanikas ja Bohri aatomimudelis.
3. Teine Newtoni seadus elektroni jaoks Bohri vesiniku aatomis.
4. Mis see on — elektroni statsionaarne seisund?
5. Elektroni energia jäävuse seadus vesiniku aatomis (väljund ja seletus).
6. Miks elektroni seisund kvantarvuga 0 ei ole lubatud? Füüsikaline seletus.
7. Mis valemiga saab arvutada elektroni potentsiaalse energiat vesiniku aatomis?
8. Mis valemiga saab arvutada elektroni kineetilise energiat vesiniku aatomis?
9. Kuidas saab arvutada elektroni ionisatsiooni energiat vesiniku aatomis?
10. Miks valgus seotud Laimani seeriaga ei ole nähtav?
11. Miks valgus seotud Pascheni seeriaga ei ole nähtav?
12. Arvutage elektroni kiirust ja orbiidi raadius põhiseisundis (eenergia on minimaalne).
13. Arvutage elektroni kiirust ja orbiidi raadius kolmandal nivool (energia on minimaalne).
14. Elektroni liikumise kiirus ja kiirendus vesiniku aatomis kõige kõrgemal orbiidil
15. ($n \rightarrow \infty$).
16. Arvutage footoni lainepikkus üleminekul kõige kõrgemast olekust põhiolekusse.