

Atomska fizika

Modeli atoma

Modeli atoma

- Poštovani učenici ovo je osmi ishod. Nešto vam je iz ovog ishoda poznato kako iz fizike, tako i iz hemije.
- Podsjetiti se znanja o atomu iz fizike, naravno i hemije, Na ovim linkovima se nalazi sve što vam je potrebno. Takođe trebate iz preporučenog udžbenika pročitati od 139-145 strane.
- <https://youtu.be/n4sfSO9pyBE>
- <https://youtu.be/waLb6jnRgCM>

- <https://youtu.be/aDTWtnhEZM8>

- https://youtu.be/_VtMSxxbbH8

- <https://youtu.be/ucf1zUR8-dY>

- Potrebno je da naučite najvažnije:

- iz čega se sastoji atom o atomu

- istaći istorijski razvoj atoma

- kako izgleda struktura atoma prema Raderfordovom modelu

- zašto alfa čestica u Raderfordovom eksperimentu skreće sa svog prvobitnog pravca pri prolasku kroz metalnu foliju

- koje su čestice u sastavu atoma naelektrisane, a koje nijesu
- ističu sličnosti i razlike Sunčevog sistema i Raderfordovog modela atoma
- definisati kvant energije - foton
- objasniti Plankovu hipotezu
- kolika je energija eletromagnetnog talasa
- napisati vrijednost Plankove konstante
- napisati vrijednost \hbar
- kolika je energija jednog kvanta elektromagnetnog zračenja
- čemu je jednak impuls fotona, objasni
- kolika je masa fotona u stanju mirovanja
- kako glase Borovi postulati
- kada elektroni u atomu emituju elektromagnetno zračenje

- proučavaju zavisnost energije elektrona od vrijednosti glavnog kvantnog broja
- shematski prikazuju serije u spektru atoma vodonika

Napomena: Odgovarajte na pitanja redom dok čitate, naravno možete koristiti ponuđene linkove ili drugu literaturu. Rješenja zadataka i odgovore slati kao i do sada.

Srdačan pozdrav!

#učidoma

Vaša profesorica
mr Bešida Tiganj