

Postulatele Bohr.

Postulatele Bohr

Experimentele Rutherford și Franck - Hertz conduc la următoarele postulate:

1. Atomii stau un timp îndelungat numai în stări bine determinate numite stări staționare, în care nu emit și nu absorb energie. Energia internă a atomilor în stările staționare este cuantificată, adică are valori dintr-un șir discret $E_1, E_2, \dots, E_n, \dots$
2. Atomii absorb și emit radiație electromagnetică doar la trecerea dintr-o stare staționară (m) în altă stare staționară (n). Frecvența radiației emise sau absorbite este dată de relația:

$$h\nu_{mn} = |E_m - E_n|$$