

در مدل کوآنتومی اتم، الکترون‌ها در مسیر مشخصی به دور هسته حرکت می‌کنند،
بلکه در نواحی ای از فضا قرار دارند به این اوربیتال گفته می‌شود. اوربیتال‌ها
نشان دهنده احتمال حضور الکترون در اطراف هسته هستند.

اوربیتال‌های ساده‌ترین نوع اوربیتال است و شکلی دایره‌ای دارد. در هر زیر
لایه ۱ فقط یک اوربیتال وجود دارد و الکترون‌ها با احتمال تقریباً یکسان
در اطراف هسته پخش می‌شوند.

اوربیتال P شکلی شبیه دیش مانند (دو لوبی) دارند. هر
زیر لایه P شامل ~~سه~~ اوربیتال است که به ~~سه~~ در سه جهت
مختلف فضا قرار می‌گیرند و معمولاً با نام‌های x ، y ، z نشان
داده می‌شوند.

المنهج

ادبیات و فلسفه و تاریخ و جغرافیا و علوم

و علوم و فلسفه و تاریخ و جغرافیا و علوم
و علوم و فلسفه و تاریخ و جغرافیا و علوم
و علوم و فلسفه و تاریخ و جغرافیا و علوم

~~و علوم و فلسفه و تاریخ و جغرافیا و علوم~~