

Атом водорода является самым простым. Математическая модель для расчёта спектров атомов и ионов (171) не имеет энергии, соответствующей орбитальному движению электрона в атоме. Из этой математической модели следует, что электрон в атоме вращается только относительно своей оси симметрии. Так как разноименные электрические заряды электрона и протона сближают их, то роль ограничителя сближения могут выполнить только одноимённые магнитные полюса этих частиц. В связи с этим, для последующего описания поведения электронов в атомах, вводим понятие **энергетический уровень электрона** в атоме вместо существующих понятий **орбита и орбиталь**

.

Дальше, мы опишем наши действующие электроустановки, снижающие затраты энергии на электролиз воды в 100 раз. К.Ф.М.

[Скачать](#)