

ПРОБЛЕМЫ ОБРАЗОВАНИЯ И ПУТИ ИХ РЕШЕНИЯ

нәтижелерді салыстыра алады. Нәтижелерге талдау жасай отырып, күрделі қорытындыларды жасай алуға мүмкіндігі бар. Өкінішке орай, оку зертханасы жағдайында да кейбір күрделі экспериментті көрсетуге әрдайым мүмкіндік болмайды. Мұндай жағдайларда компьютер экранында түрлі жарықтың түстесмен сәндеген виртуалды эксперименттер студенттердің пазарын бірден озінс аударады, сонымен қатар, күрделі мәсслелерді зерттеу үшін оку процесін ұйымдастыруды жақсы әдістемелік қолдау болады. Осы мәсслелердің барлығын қарастыра келе қазіргі заманға сай дамып жатқан кванттық химиялық әдістердің маңыздылығы мен қажеттілігі басым екенін көре аламыз.

Кванттық химия, жалпы химияның (бейорганикалық, органикалық, коллоидты және басқалармен қатар) тағы бір саласы ғана емес, олардың теориялық іргетасы болып табылады, ал оның мәні атомдар мен молекулалардың құрылымын, сондай-ақ олардың мүмкін болатын ауысуларын анықтау үшін кванттық механиканы қолданудан тұрады.

Кванттық химия сонғы 15-20 жылда заманауи химияның басты теориялық іргетасына айналды. Кванттық-химиялық есептеулердің нәтижелері химияның нақты ғылыми және қолданбалы міндеттерін шешуде кеңінен қолданыла бастады. Қазіргі уақытта пайдаланушылар үшін HYPERCHEM, MOPAC кванттық-химиялық бағдарламалар пакеті кең түрде қол жетімді болды, бұл әдістер энергияның түрлерін, молекулалардың электрондық құрылымы мен қасиеттерін, олардың реакциялық қабілетін, ауыспалы құйлердің құрылымын қарастырумен қатар жартылай эмпирикалық әдістерді пайдалана отырып, электрондық спектрлерді есептеуді жүргізуға мүмкіндік береді. Сонымен қатар, GAMESS және GAUSSIAN бағдарламаларының пакеттері кеңінен қолданылады. Кванттық-химиялық есептеулер молекулалардың тепе-тендіктерін ядроаралық қашықтықтары және валентті бұрыштары, химиялық байланыстар энергиясы, ішкі айналу кедергілері және әртурлі конформациялар арасындағы өту кедергілері, қарапайым химиялық реакциялардың активитадағы энергиясы, сондай-ақ эксперимент жүзінде анықтау қызын немесе тіпті мүмкін емес шамалардың сипаттамаларын жеткілікті жағары

дәлдікпен есептеуге мүмкіндік береді. Бүгінде алемде жыл сайын бірнеше жұмын мұддем жаңа заттар синтезделеді және олардың физикалық-химиялық қасиеттері сипатталады. Бірақ синтезделінің алғынан заттардың кең болігі қолданылмайды. Жаңа заттарды іздеу калай жүзеге асады? Заттың синтезі – бұл процестің негізгі, бірақ күрделі және ете қымбат фазасы болып табылады. Соныңкін алдымен, нақты қолдануға қажет ықтимал реагенттердің кванттық есептеулөрі жүргізіледі. Содан кейін реагенттердің есептеулдерден алғынан нәтижелердің қасиеттеріне қарай ең қолайлысы іріктеледі. Содан кейін олар синтезделеді. Осылайша жаңа заттарды іздеу процесі жылдам жүзеге асады.

Кванттық-химиялық әдістері арқылы жасалған есептеулөр химиялық реакцияларды сипаттау үшін де, яғни олардың кинетикасын түсіну үшін маңызды. Молекулалары күрделі заттардың электрондық құрылымын белгілеуден олардың белсенді орталықтарын анықтауга мүмкіндік береді. Сонымен қатар, есептеулердің нәтижелері материалдардың белгілі қасиеттерін жақсарту үшін ықтимал химиялық косылыстардың қайсысы неғұрлым перспективті болатынын немесе белгілі косылыстарды калай түрлендіру қажеттігін көрсете алады. Айта келгенде, бұл перспективті емес тәжірибелеге ариналған уақыт пен каржылай шығындарды болдырмауға мүмкіндік береді.

Модельдік жұмыстар нақты эксперименттер жасау үшін қол жетімдіз жағдайларда химиялық процестерді зерттеуге, шын мәнінде мүмкін емес, бірақ химиялық модельдер мен теорияны зерттеу үшін маңызды тарихи тәжірибелерді, ойлы эксперименттерді іске асыруға мүмкіндік береді. Осылайша, олар химиялық модельдерді тереңірек зерттеуді жүзеге асыруға мүмкіндік береді, сонымен қатар студенттердің танымдық белсенділігін арттыру үшін маңыздырығы жоғалмайды және тәжірибелік жұмыстың белсенді орындалуына себепкер болады, сонымен қатар өлшеу нәтижелерін өндөу әдістерін қолдануды үйретеді. Бұдан компьютерлік және аддиттегі зертханалық жұмыстар бір-біріне алтернативті емес, бірін бірі толықтыратын әдістер екенін көруге болады. Компьютерлік эксперимент үлгіні көрнекі ете отырып, химиялық ғылымның модельдік жағын