учебы преподавательского состава вузов.

M.И.Верба, к.т.н., доц. (г.Брест)

изложение мировизаренческих вопросов в курсе

При изложении теплотехнических ди циплин термодинемиха занимает особое место, и отдельные ее аспекты излагаются практически во всех их разделах.

Техническая термодинемика базируется на двух фундаментальных законах.

Первый закон является конкретным выражением всеобдего закона сохранения и превращения энергии. Начало исследований по утверждению этого закона относится к XVII столетию, когда Г.Галилэй, И.Чеплер и X.Гюйгенс обосновали закон сохранения силы, Лейбниц — понятие о "кивой силе", Декарт выдвинул идею о несотворимости и неуничтожимости движения, а М.В. Ломоносов — о сохранении материи и движения.

В середине 19 столет: пработами Р. Майера, Д. Джоуля и Гельмгольца был открыт закон о сохранении и превращении энергии. Физическое осмысление этого закона было осуществлено М. Планком, а философское - Ф. Энгельсом. В основе работи Ф. Энгельса лежала диалектико-материалистическая концепция о неуничтожимости движения как атрибута материи. Дальнейшее развитие науки показало, что мера движения имеет более сложную природу и эключает в себя как энергию, так и импульс, которые часто проявляются как независимие характеристики отдельных форм движения.

В середине 19 столетия работами В.Томсона и Р.Клаузиуса был открыт второй закон термодинамики — закон возрастания энтропии. Энтропия рассматривалась ими как мера энергии, необходимая для возвращения системы в некоторое начальное состояние. В дальнейших физикс-философских исследованиях энтропия выступала как мера беспорядка системы. Космогонические идеи В.Томсона и Р.Клаузиуса, которые считали закон возрастания энтропии характеристическим овойством всей Воелениой, вызвали длительную полемику между идеалистами и последователями диалектического материализма.

В иногочисленных физико-философских работах солетских и зарубекных исследователей теория тепловой смерти Вселенной была подвергнута критическому анализу и отвергнута.