**ХИМИЯ**

32. Каждой сумме *n+1* соответствует *n* значений для каж­дого квантового числа, например, если *n+l*=5, то *n* и *1* могут иметь значения: *n* = 1, 2, 3, 4, 5; *1* = 4, 3, 2, 1, 0. Все ли из этих сочетаний *n* и *1*, дающих сумму 5, возможны? Сколько АО и какие дадут реализуемые сочетания *n* и *1*?

107. Горение ацетилена выражается уравнением: 2С2Н2 + 5О2 = 4СО2 + 2Н2О.

Вычислить величину ∆Н298, если известно, что при сгорании 1л ацетилена выделяется 13,88 ккал (58,07 кДж) тепла.

157. Чему равна скорость химической реакции, если кон­центрация одного из реагирующих веществ в на­чальный момент была равна 1,2 мольл–1, а через 50 мин стала равной 0,3 мольл–1?

182. Сколько миллилитров 96%-ного (по массе) раствора H2SO4 (ρ=1,84 гсм–3) нужно взять для приготов­ления 1 л 0,25 н раствора?

207. В каком количестве воды следует растворить 23 г гли­церина С3Н8О3, чтобы получить раствор с темпе­ратурой кипения 100,1040С. Эбуллиоскопическая константа воды 0,5120С.