1. Рассчитайте энергию, которая выделится при усвоении порции трески массой 356 г, если в 100 г трески в среднем содержится 11,6 г белка и 0,35 г жиров. Калорийность белков 17,1 кДж/г, жиров 38,8 кДж/г.
2. Рассчитайте концентрацию ионов меди в 0,005М растворе сульфата меди(II) в присутствии 0,05 моль/л глицинат-ионов. Константа нестойкости образующегося комплекса [Cu(Гли)2] равна 5,6⋅10–16?
3. Укажите необходимые условия протекания следующих реакций с участием гипохлорита кальция:

# Ca(ClO)2 + CO2 = CaCO3 + Cl2O

# Ca(ClO)2 + 2H2O = Ca(OH)2 + 2HClO

Ca(ClO)2 + H2O = Ca(OH)2 + Cl2O

Ca(ClO)2 + 4HCl = CaCl2 + 2Cl2 + 2H2O

Укажите, где используется хлорная известь.

1. Предложите возможно большее число реакций восстановления оксида меди(II): а) водородом; б) углеродом. Укажите условия протекания реакций.