Контрольная   
  
14 шрифт 1,5 инт   
  
15 стр не больше   
  
Список лит-ры обязательно   
  
3.Термохимия: экзо- и эндотермические реакций. Термохимические уравнения, их особенности. Определить какая из данных реакций экзо-, а какая эндотермическая реакция?   
Ответ обоснуйте.   
  
N2 + O2 &#8596; 2 NO2 &#916; H` = + 80 к Дж   
  
N2 + 3H2 &#8596; 2 NO3 &#916;H` = - 88 к Дж   
  
13.Твёрдое состояние вещества. Кристал   
лическое и аморфное состояние, переход от одного состояния в другое. Объясните причину повышения температуры раствора при растворении хлористого натрия в воде.   
  
23.Растворимость твёрдых веществ, зависимость от температуры и степени измельчения. Использование этих факторов в технологических процессах приготовления пищи. Осмотическое давление раствора, содержащего 0,3680 г. мочевины в 200 см3, при 20 градусах С имеет значение 74630 Па. Определите молярную массу мочевины.   
  
33.Определение адсорбции её сущность. Характеристика процесса- зависимость от температуры, площади поверхности; избирательный характер.