**1. Укажите число электронных уровней у атома азота  
А) 1 Б) 2 В) 3 Г) 4  
2. Укажите число электронов на внешнем уровне атома азота  
А) 8 Б) 7 В) 5 Г) 3  
3. Высшая и низшая степень окисления азота в соединениях равна соответственно  
А)+5 и -5 Б) +3 и -3 В) +3 и -5 Г) +5 и -3  
4. Связь в молекуле азота  
А) одинарная Б) двойная В) тройная Г) полярная  
5. Связь в молекуле азота  
А) ковалентная неполярная В) металлическая  
Б) ковалентная полярная Г) ионная  
6. Связь в молекуле аммиака  
А) ковалентная неполярная В) ковалентная полярная  
Б) металлическая Г) ионная  
7. Укажите металл который реагирует при комнатной температуре с азотом  
А) Li Б) Na В) K Г) Ca  
8. Раствор аммиака в воде можно обнаружить  
А) по вкусу В) по цвету  
Б) по запаху Г) по наличию осадка  
9. Аммиак может проявлять свойства  
А) только окислительные  
Б) только восстановительные  
В) и окислительные и восстановительные  
Г) не имеет таких свойств  
10.Сумма коэффициентов в левой части уравнения окисления аммиака до азота и воды равна  
А)4 Б)7 В)8 Г)9  
11. Сокращенное ионное уравнение реакции NH4+ + OH- = NH3 + H2O соответствует взаимодействию веществ  
А) NH4Cl и Са(ОН)2 В) NH4Cl и H2O  
Б) NH3 и H2O Г) NH3 и HCl  
12. Составьте уравнение реакции по схеме Nа + N2 = ... Ответ дайте в виде суммы коэффициентов в уравнении реакции  
А) 5 Б) 8 В) 7 Г) 6  
13. Степень окисления азота в соединениях N2O5,  NH3 соответственно равна  
А) +2 и -3               В) +5 и -3  
Б) +5 и +3               Г) -5 и +3  
14.В молекуле азота атомы связаны  
А) двумя - и одной -связью  
Б) двумя - и одной -связью  
В) двумя - и одной водородной связью  
Г) ковалентными связями по донорно-акцепторному механизму  
  
15.Какая схема отражает процесс промышленного получения азот  
А) воздуха Б) Са + HNО3(разб В) NH4N02  
 Г) NH4N03**