

I Вариант

- Относительная плотность аммиака по воздуху равна
 - 0.472
 - 0.518
 - 0.552
 - 0.586
- В присутствии платинового катализатора взаимодействие аммиака с кислородом приводит к образованию преимущественно
 - N_2
 - NO
 - N_2O
 - NO_2
- Укажите, какие из нижеперечисленных солей относятся к кислым солям, а какие – к средним солям:
 - NH_4HSO_4
 - NH_4NO_3
 - $(NH_4)_2HPO_4$
 - $(NH_4)_2SO_4$
 - NH_4HCO_3
- Напишите уравнение диссоциации следующей соли аммония
 $(NH_4)_2SO_4 \rightarrow$
- Напишите молекулярное, полное ионное и сокращённое ионное уравнение следующей реакции
 $NH_4Cl + AgNO_3 \rightarrow$

II Вариант

- Валентность и степень окисления азота в молекуле аммиака равны соответственно:
 - III и 0
 - III и +3
 - III и -3
 - I и +1
- При горении аммиака на воздухе образуется преимущественно
 - N_2
 - N_2O
 - NO
 - NO_2
- Укажите, какие из нижеперечисленных солей относятся к кислым солям, а какие – к средним солям:
 - NH_4HSO_4
 - NH_4NO_3
 - $(NH_4)_2HPO_4$
 - $(NH_4)_2SO_4$
 - NH_4HCO_3
- Напишите уравнение диссоциации следующей соли аммония
 $(NH_4)_3PO_4 \rightarrow$
- Напишите молекулярное, полное ионное и сокращённое ионное уравнение следующей реакции
 $(NH_4)_2SO_4 + BaCl_2 \rightarrow$