**Приложение 3**

**Задание 4.**

Вопросы для болельщиков.

1.Что такое валентность? Определите валентность атома азота в NH4+? (4)

2.Максимальные валентности атомов N,O,F равны ……(4,3,1)

3.Какие типы кристаллических решеток вы знаете? (атомные, молекулярные, ионные, металлические)

4.Какие электронные облака образуются при движении электронов вокруг ядра?(s, p, d, f)

5.Молекула H2 при перекрывании каких электронных облаков образуется? (s – s)

6.При перекрывании каких электронных облаков образуется молекула F2? (p - p)

7.При перекрывании каких электронных облаков образуется молекула HCl?(s - p)

8.Что такое степень окисления? (условный заряд атома)

9.Определите степень окисления атома кислорода в соединение OF2? Назовите это вещество.(+ 2, фторид кислорода)

10.Опрделите степень окисления атома кислорода в соединение в MgO? Назовите это вещество.(- 2, оксид магния)

11.Используя степени окисления элементов (Al+3 и O-2) составьте молекулярную формулу вещества.(Al2O3)

**Задание 5.**

Слова, отгаданные командами:

Окисление. Восстановление.

Гасанова Ирада 230-324-608