1. Рассчитать молекулярную массу и определить массовые доли элементов.

Ca(ClO)2

2. Вывести формулу вещества содержащего:

|  |
| --- |
| 53,3% - С |
| 15,6% - Н |
| 31,1% - N |

1. Написать уравнение реакций, с помощью которых можно осуществить превращение

|  |  |
| --- | --- |
|  | P —> P2O5 —> Ca3(PO4)2 —> CaSO4 —> CaCl2 |

4.Исходя из строения атома, охарактеризуйте основные химические свойства элемента с номером: 16

5. Сколько электронов и протонов содержат молекулы веществ:

|  |
| --- |
| H2O2 |
| H2S |

6. Изобразить графическую формулу строения атомов элементов,
определить число спаренных валентных элементов

№ элемента 15

7. Закончить уравнения следующих реакций.
Расписать с точки зрения окисления восстановления.

Ba + HCl =

Ca + HNO3 (разб.) =

8. Написать формулы следующих веществ:

гидрофосфат магния, ортофосфат алюминия, дихромат аммония

9. Определить массу вещества количеством 0,75 моль

азотная кислота

10. Записать уравнение диссоциации соли
и выражение для константы диссоциации

MgI2