

Задача 8-1

По данным химического анализа был установлен количественный состав соединений:
1) CaCl_2O ; 2) HClMgO ; 3) $\text{BaC}_2\text{H}_2\text{O}_6$; 4) $\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_3$; 5) $\text{H}_{14}\text{ZnSO}_{11}$.

1. Установите соединения, назовите их, приведите их формулы. К каким классам они относятся?

2. Приведите для каждого из этих соединений по две принципиально разные реакции.

Задача 8-1

По данным химического анализа был установлен количественный состав соединений:
1) CaCl_2O ; 2) HClMgO ; 3) $\text{BaC}_2\text{H}_2\text{O}_6$; 4) $\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_3$; 5) $\text{H}_{14}\text{ZnSO}_{11}$.

1. Установите соединения, назовите их, приведите их формулы. К каким классам они относятся?

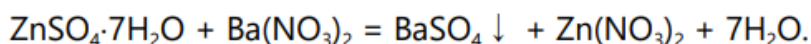
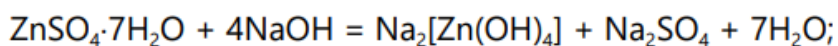
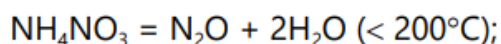
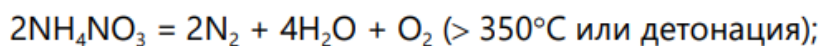
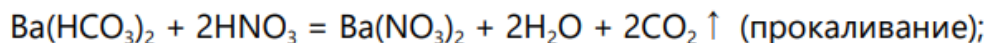
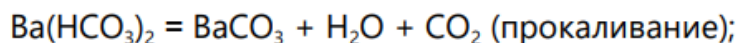
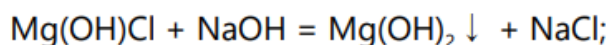
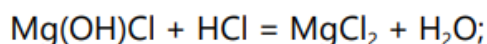
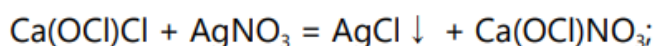
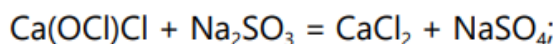
2. Приведите для каждого из этих соединений по две принципиально разные реакции.

Решение

- 1) $\text{Ca}(\text{OCl})\text{Cl}$ – соль, хлорид-хлорат (I) кальция (хлорная известь);
2) $\text{Mg}(\text{OH})\text{Cl}$ – соль, гидроксохлорид магния (основной хлорид магния);
3) $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$ – соль, гидрокарбонат бария;
4) NH_4NO_3 – соль, нитрат аммония;
5) $\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ – кристаллогидрат соли, гептагидрат сульфата цинка.

2.

Возможные реакции:



Разбалловка:

За идентификацию каждой из пяти солей

5 б

За любое правильное уравнение реакции по 2 б

2·10 = 20 б

Итого 25 баллов

