Повторение по теме «основные классы неорганических веществ» 8 класс

**Задание 1**. заполните таблицу

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Вещество | Класс веществ | название |
| СаS04 |  |  |
| НСl |  |  |
| N20 |  |  |
| Сг203 |  |  |
| NaNO3 |  |  |
| КОН |  |  |
| H2SiO3 |  |  |
| Сu(ОН)2 |  |  |
| ZnS |  |  |

**Задание 2**. Выпишите из приведенного перечня: СаО, Н20, B(ОН)2, А1203, S03, NCl3, НF, НСЮ4 СгО, Р2S3, SO2 Fе(0Н)2, Н2S, ZnO, Н2S04, Н3Р формулы: а) оксидов металлов; б) оксидов неметаллов; в) летучих водородных соединений.

**Задание 3.** Приведите формулы оксидов, соответствующих основаниям: КОН, Сг(ОН)3, Ва(ОН)2.

**Задание 4**. Приведите формулы оснований, образованных металлами: Нg(II), Аl, Li. Назовите основания. Подчеркните формулы щелочей.

**Задание 5**. Определите массу 0,4 моль гидроксида железа II

**Задание 6**. Заполните таблицу:

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Кислота | Назва­ние ки­слоты | Назва­ние соли | Формула со­ответствую­щего оксида | Класс  ки­слоты | Заряд ки­слотного остатка |
| HNO3 |  |  |  |  |  |
| HI |  |  |  |  |  |
| H3PO4 |  |  |  |  |  |
| H2SeO3 | - | - |  |  |  |

Задание 7. В пустых клетках приведите формулы солей , образованных соответствующими ионами:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Ионы, образующие соль | SO4-2 | NO2- | PO4-3 |
| K+ |  |  |  |
| Zn+2 |  |  |  |
| Al+3 |  |  |  |

Задание 8.

Установите соответствия

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Название соли | Формула соли | Растворимость соли |
| 1. карбонат бария | А Na3PO4 | а. растворимая |
| 2. сульфид натрия | Б BaSO3 | б. малорастворимая |
| 3.ортофосфат натрия | В Na2S | в. нерастворимая |
| 4.сульфат бария | Г Na3PO4 |  |
|  | Д BaSO4 |
| Е BaCO3 |