* Составьте формулы солей:
* Сульфид натрия
* Фосфат кальция
* Нитрат калия
* Карбонат алюминия
* Сульфит магния
* Бромида железа (III)
* Нитрат меди (II)
* Закончите работу по заданию. Вам надо составить еще 5,6 и 8 уравнения реакций Составьте возможные уравнения реакций взаимодействия перечисленных веществ с раствором серной кислоты (ключ: название химического элемента).

|  |  |
| --- | --- |
| 1) SiO2 | А |
| 2) LiОН | К |
| 3) Ba(NO3)2 | А |
| 4) НСI | С |
| 5)K2O | Л |
| 6) K2SiO3 | И |
| 7) HNO3 | О |
| 8) Fe(OH)3 | Й |

* Составьте возможные уравнения реакций взаимодействия перечисленных веществ с раствором соляной кислоты (ключ: название химического элемента).

|  |  |
| --- | --- |
| 1) Оксид углерода (IV) | А |
| 2) Сульфид калия | С |
| 3) Оксид магния | Е |
| 4) Хлорид железа (II) | С |
| 5) Ртуть | Л |
| 6) Гидроксид алюминия | Р |
| 7) Нитрат серебра (I) | А |