Приложение 1

Таблица «Соединения кальция и магния, их применение»

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Соединение, формула | Область применения | Свойство, на котором основано применение данного вещества (домашнее задание) |
| Соединения кальция |  |  |
| Негашеная известь CaO | Для получения Ca(OH)2 |  |
| Гашеная известь Ca(OH)2- гашеная известь (порошок) - известковое молоко (взвесь)- известковая вода | СтроительствоДля получения хлорной извести, побелки, производство сахара, обеззараживание помещений, производство сахараДля обнаружения CO2 |  |
| Хлорная известь Ca(ClO)2 и CaCl2 | Отбеливание, дезинфекция, дегазация |  |
| Карбонат кальция CaCO3:мел, мрамор, известняк | Строительство, художественные изделия  |  |
| Гипс CaSO4 | Строительство, медицина, художественные изделия |  |
| Фосфат и нитрат кальция Ca(PO4)2 и Сa(NO3)2 | Минеральные удобрения |  |
| Карбид кальция CaC2 | Получение ацетилена |  |
| Соединения магния |  |  |
| Mg O жженая магнезия | Тигли, трубы, кирпичи |  |
| «Белая магнезия» смесь основных карбонатов Mg | Медицина |  |
| «Магнезитный цемент» MgOHCl | Мельничные жернова, точильные камни, плиты |  |
| Тальк, асбест MgSiO3 | Медицина, огнестойкие ткани |  |
| Доломит CaCO3 Х MgCO3 | Строительство |  |