

взбалтывают и оставляют в прохладном месте в тщательно закупоренной бутылки для получения новой порции известковой воды.

Кальция гидроокиси раствор. См. **Кальция гидроксида раствор.**

Кальция карбонат. [471-34-1]. CaCO_3 . (М.м. 100,09). Карбонат кальция.

Белый порошок.

Практически нерастворим в воде; растворим в растворах аммония хлорида.

Кальция оксид. [1305-78-8]. CaO . (М.м. 56,08). Оксид кальция.

Белые куски или порошок, слипающийся в комки. На воздухе поглощает воду и двуокись углерода.

Растворим в горячей воде в соотношении 0,66:100 при температуре 80 °С.

Реагирует с кислотами.

Кальция сульфат дигидрат. [10101-41-4]. $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$. (М.м. 172,17).

Сульфат кальция, дигидрат.

Белый мелкокристаллический порошок.

Очень мало растворим в воде, растворим в неорганических кислотах, натрия тиосульфате, солях аммония, глицерине.

Кальция сульфата раствор насыщенный.

0,4 г кальция сульфата взбалтывают с 100 мл воды и выдерживают в течение 24 ч, время от времени взбалтывая. Раствор перед употреблением осторожно декантируют.

Кальция сульфат. [10034-76-1]. $\text{CaSO}_4 \cdot 0,5\text{H}_2\text{O}$. (М.м. 145,15). Сульфат кальция, гемигидрат.

Порошок белого цвета.

Растворим примерно в 1500 частях воды, практически нерастворим в спирте 96 %.

При смешивании с водой, масса которой равна половине массы кальция сульфата, порошок быстро затвердевает, превращаясь в твердую пористую массу.