

# ГИДРОКСИД КАЛЬЦИЯ

*Презентацию подготовил*

*студент группы 9п-11*

*Ковалёв Константин*



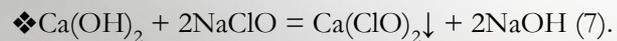
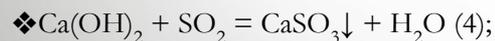
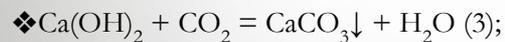
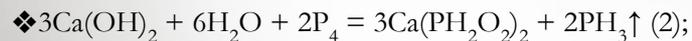
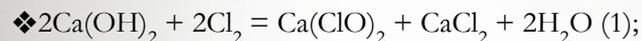
❖ **Гидроксид кальция** ( $\text{Ca}(\text{OH})_2$ , гашёная известь) — химическое вещество, сильное основание. Представляет собой порошок белого цвета, плохо растворимый в воде.

# ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

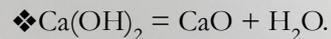
- ❖ Состояние – белые кристаллы
- ❖ Молярная масса - 74.093 г/моль
- ❖ Плотность - 2.211 г/см<sup>3</sup>
- ❖ Т. плав. – 512 °С

# ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

❖ Гидроксид кальция проявляет основные свойства, т.е. реагирует с неметаллами (1, 2), кислотными оксидами (3, 4), кислотами (5, 6) и солями (7):



❖ При нагревании гидроксида кальция до температуры 520 – 580°C он разлагается:



# ПОЛУЧЕНИЕ

❖ Получают путём взаимодействия оксида кальция (негашёной извести) с водой (процесс получил название «гашение извести»):



❖ Эта реакция экзотермическая, идёт с выделением 16 ккал (67 кДж) на моль.

# ПРИМЕНЕНИЕ

- ❖ При побелке помещений.
- ❖ Для приготовления известкового строительного раствора.
- ❖ Для приготовления силикатного бетона.
- ❖ Для устранения карбонатной жёсткости воды (умягчение воды).
- ❖ Для производства хлорной извести.
- ❖ Для производства известковых удобрений и нейтрализации кислых почв.
- ❖ В пищевой промышленности зарегистрирован в качестве пищевой добавки E526.
- ❖ В стоматологии — для дезинфекции корневых каналов зубов.