

Хлор и его соединения при взаимодействии с водой

Хлор



Хлор + Вода >> Хлорноватистая кислота + Соляная кислота

Трихлоризоциануровая кислота



Трихлоризоциануровая кислота + Вода >> Хлорноватистая кислота + Циануровая кислота

Дихлоризоцианурат натрия



Дихлоризоцианурат натрия + Вода >> Хлорноватистая кислота + Гидроксид натрия (натрий едкий) + Циануровая кислота

Гипохлорит натрия

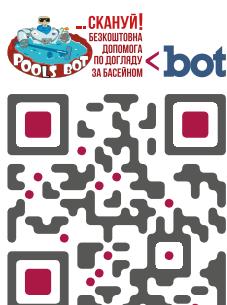
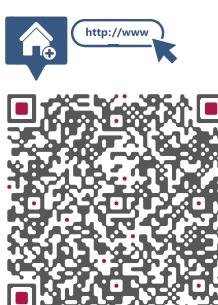


Гипохлорит натрия + Вода >> Хлорноватистая кислота + Гидроксид натрия (натрий едкий)

Гипохлорит кальция



Гипохлорит кальция + Вода >> Хлорноватистая кислота + Гидроксид кальция (гашеная известь)



Взаимосвязь HOCl и OCl^-

Потребность в хлоре (меньше, чем количество HOCl)



pH = 7.5 (50:50 HOCl : OCl^-)
Общий хлор = 3
 $\text{HOCl} = 1.5$
 $\text{OCl}^- = 1.5$

1 ppm
потребность
в хлоре

Общий хлор = 2
 $\text{HOCl} = 1$
 $\text{OCl}^- = 1$

Потребность в хлоре (больше, чем количество HOCl)



pH = 7.5 (50:50 HOCl : OCl^-)
Общий хлор = 3
 $\text{HOCl} = 1.5$
 $\text{OCl}^- = 1.5$

2 ppm
потребность
в хлоре

Общий хлор = 1
 $\text{HOCl} = 0.5$
 $\text{OCl}^- = 0.5$

HOCl в процентах от общего хлора



pH = 7.2 (66:34 HOCl : OCl^-)
Общий хлор = 3
 $\text{HOCl} = 2$
 $\text{OCl}^- = 1$

pH = 7.5 (50:50 HOCl : OCl^-)
Общий хлор = 4
 $\text{HOCl} = 2$
 $\text{OCl}^- = 2$

pH = 7.8 (34:66 HOCl : OCl^-)
Общий хлор = 6
 $\text{HOCl} = 2$
 $\text{OCl}^- = 4$

