

# Хлор и его соединения при взаимодействии с водой

## Хлор



## Трихлоризоциануровая кислота



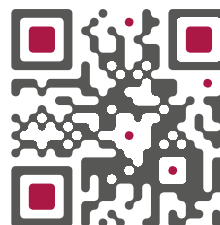
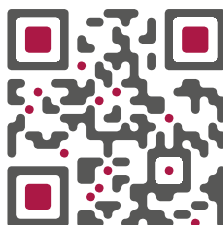
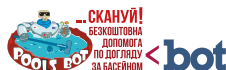
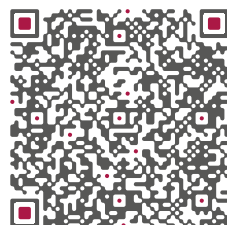
## Дихлоризоцианурат натрия



## Гипохлорит натрия



## Гипохлорит кальция



# Взаимосвязь HOCl и OCl<sup>-</sup>

## Потребность в хлоре (меньше, чем количество HOCl)



pH = 7.5 (50:50 HOCl: OCl<sup>-</sup>)  
 Общий хлор = 3  
 HOCl = 1.5  
 OCl<sup>-</sup> = 1.5

1 ppm  
 потребность  
 в хлоре

Общий хлор = 2  
 HOCl = 1  
 OCl<sup>-</sup> = 1

## Потребность в хлоре (больше, чем количество HOCl)



pH = 7.5 (50:50 HOCl: OCl<sup>-</sup>)  
 Общий хлор = 3  
 HOCl = 1.5  
 OCl<sup>-</sup> = 1.5

2 ppm  
 потребность  
 в хлоре

Общий хлор = 1  
 HOCl = 0.5  
 OCl<sup>-</sup> = 0.5

## HOCl в процентах от общего хлора



pH = 7.2 (66:34 HOCl: OCl<sup>-</sup>)  
 Общий хлор = 3  
 HOCl = 2  
 OCl<sup>-</sup> = 1

pH = 7.5 (50:50 HOCl: OCl<sup>-</sup>)  
 Общий хлор = 4  
 HOCl = 2  
 OCl<sup>-</sup> = 2

pH = 7.8 (34:66 HOCl: OCl<sup>-</sup>)  
 Общий хлор = 6  
 HOCl = 2  
 OCl<sup>-</sup> = 4

