Что такое pH ?

Для правильного использования современных моющих средств необходимо познакомиться с очень важным понятием -**pH, или водородным показателем.**

Среду любого водного раствора можно охарактеризовать концентрацией ионов водорода или гидроксид – ионов OH^-

Различают три типа сред:

Нейтральную

Щелочную

Кислотную

Нейтральная- это среда, в которой концентрация ионов водорода равна концентрации гидроксид - ионов:

$$[H^+] = [OH^-]$$

Кислотная- это среда, в которой концентрация ионов водорода больше концентрации гидроксид - ионов:

$$[H^+] > [OH^-]$$

Щелочная- это среда, в которой концентрация ионов водорода меньше концентрации гидроксид - ионов:

$$[H^+] < [OH^-]$$

Значение pH –показатель кислотности.
Значение pH может изменяться от 1 до 14,

pH чистой воды равен 7.

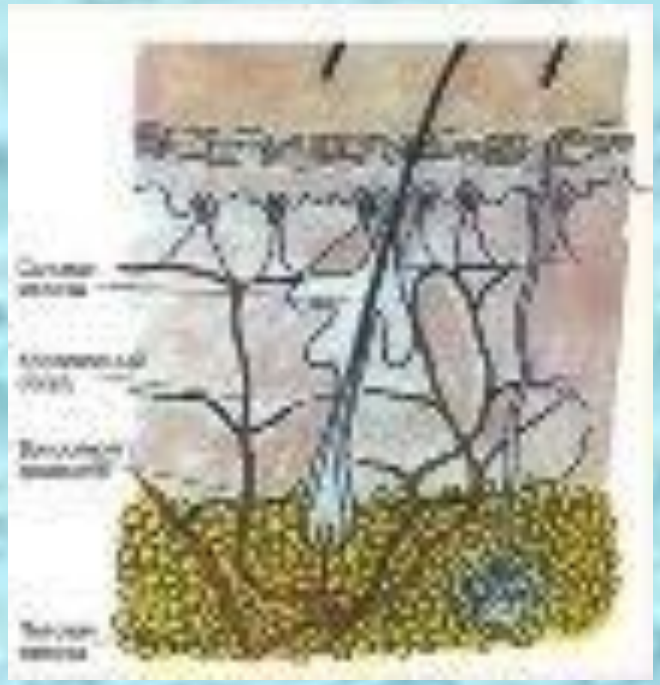
Растворы с pH<7 имеют кислую реакцию

pH>7 имеют щелочную реакцию

pH<7 pH=7 pH>7

нейтральная

Значение pH , близкое к 5,5 наиболее соответствует естественной реакции кожи.



Физиологи доказали, что роговой слой кожи имеет такой pH за счет находящихся в нем водорастворимых веществ. Воздействие сильнощелочных моющих средств может изменить это нормальное значение.