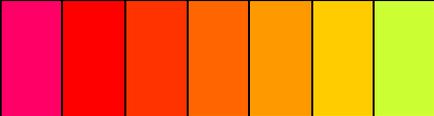
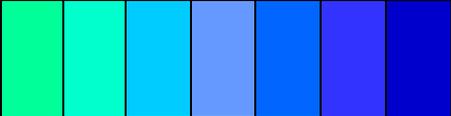


saure Lösung							neutrale Lösung	basische Lösung													
0	1	2	3	4	5	6	7							8	9	10	11	12	13	14	

saure Lösung							neutrale Lösung	basische Lösung						
enthält mehr Wasserstoffionen als Hydroxidionen $c(\text{H}^+) > c(\text{OH}^-)$							enthält gleiche Anzahl an Wasserstoff- und Hydroxidionen $c(\text{H}^+) = c(\text{OH}^-)$	enthält mehr Hydroxid-Ionen als Wasserstoffionen $c(\text{H}^+) < c(\text{OH}^-)$						
pH < 7							pH = 7	pH > 7						
														
0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
stark sauer		schwach sauer					neutral	schwach basisch				stark basisch		

*Dieses Material wurde erstellt durch St. Schäfer und steht unter der Lizenz CC BY-SA 4.0.  
Teilen und Bearbeiten unter Bedingung der Namensnennung und Weitergabe unter gleichen  
Bedingungen*

