

## Puffer

0.1 M NaOH sowie 0.1 M HCl (Referenz)

NaHCO<sub>3</sub> mit Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> (Puffer I, wird blau, pH ca. 9)

NaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> mit Na<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub> (Puffer II, wird grün, pH ca. 7)

NaCH<sub>3</sub>COO mit CH<sub>3</sub>COOH (2 M) (Puffer III, wird rot, pH ca. 3)

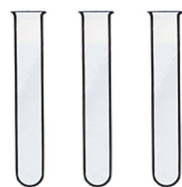
Jeweils gleiche Spatelspitze sowie Wasser, einige wenige Tropfen Universal-Indikator

Essigsäure ... ca. 1 ml (=1.2 g) sowie ca. gleichviel NaCH<sub>3</sub>COO

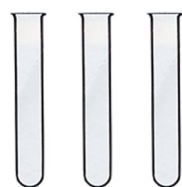
## Als Referenz

links RG mit Wasser, Indi, 3 Tropfen HCl → rot

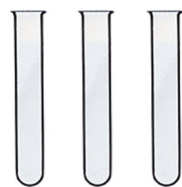
rechts RG mit Wasser, Indi, 3 Tropfen NaOH → blau



NaCH<sub>3</sub>COO / CH<sub>3</sub>COOH (2 M)



NaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> / Na<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>



NaHCO<sub>3</sub> / Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>



Ref Wasser/HCl (rot)



Ref Wasser/NaOH (blau)