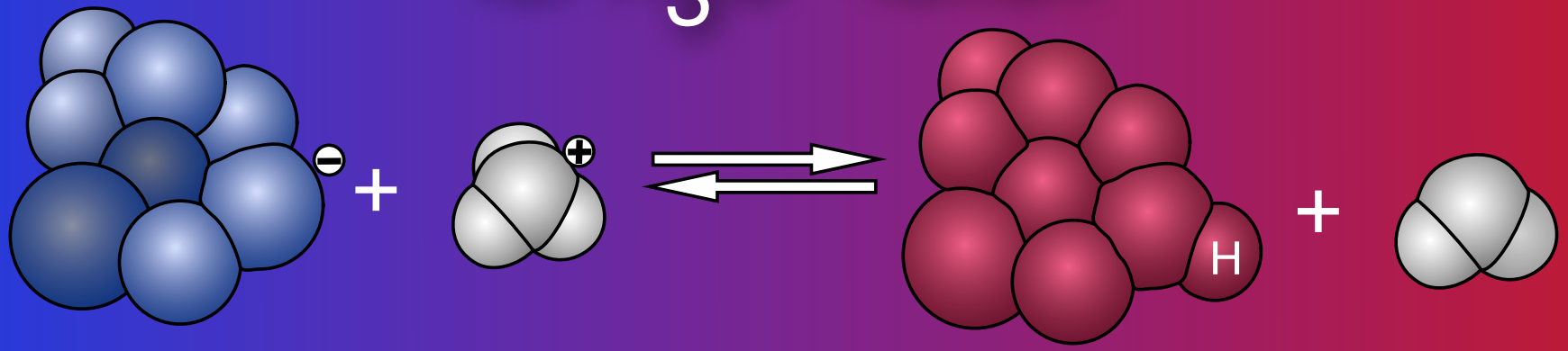
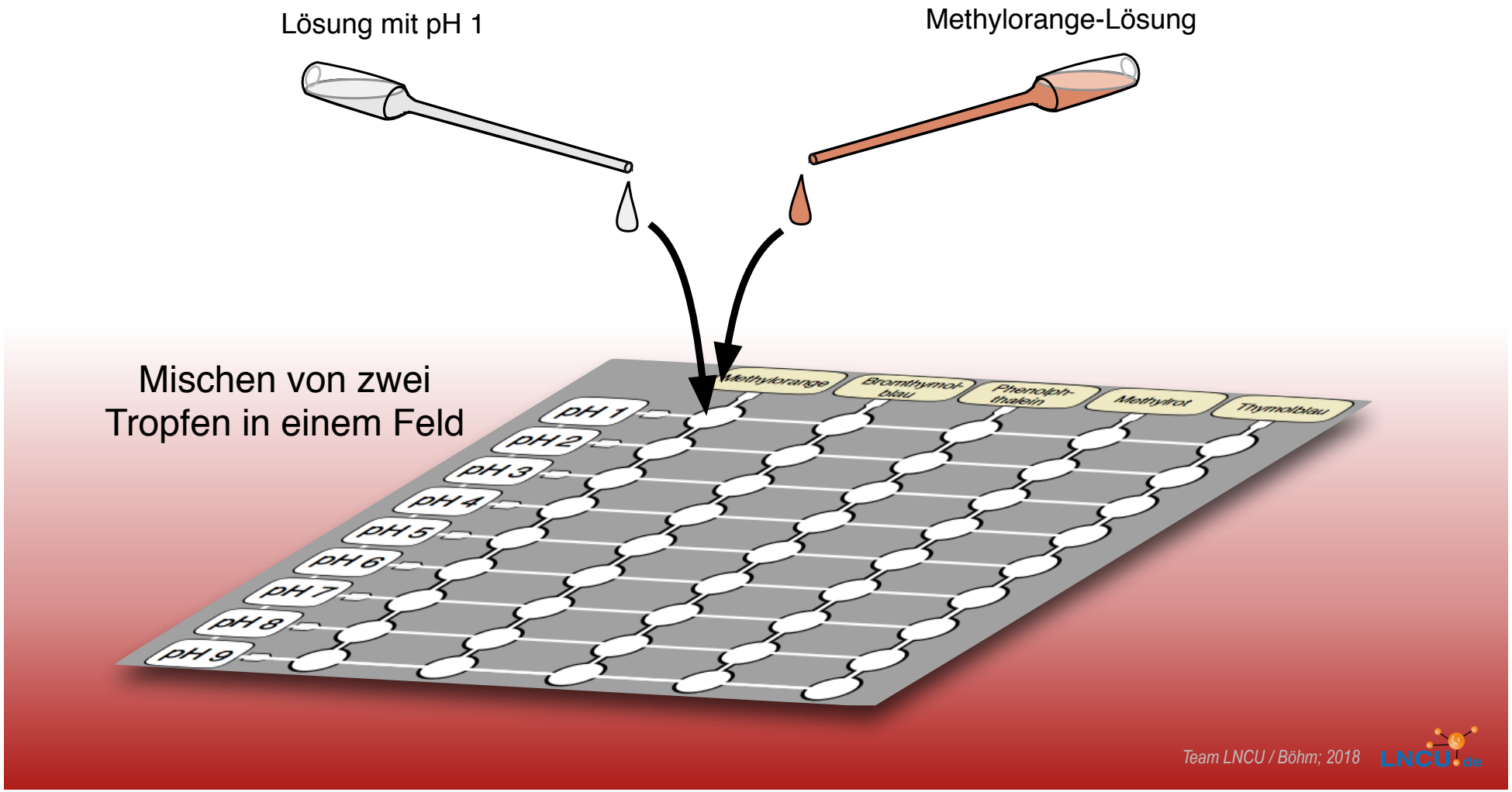
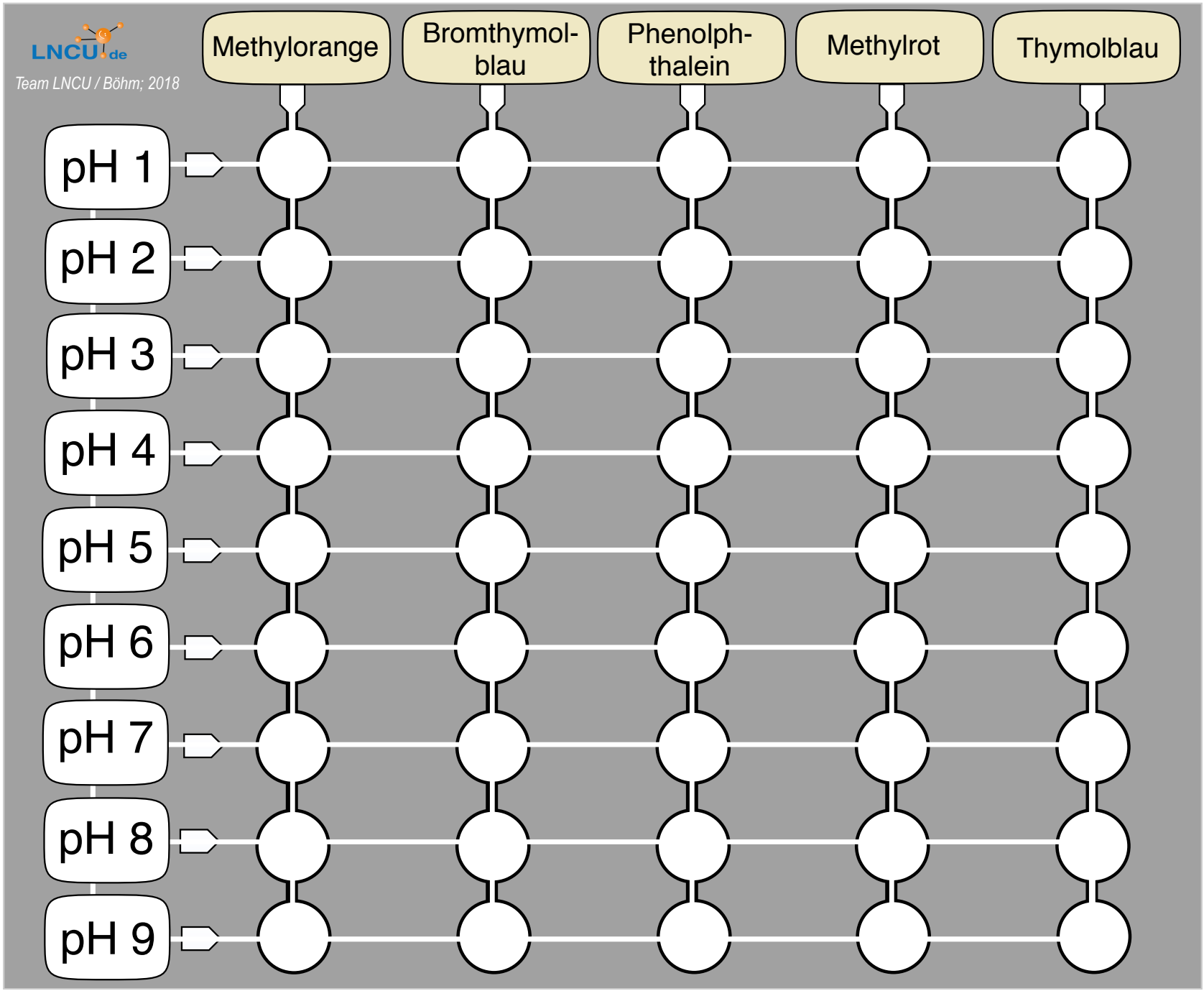
Funktionsprinzip von Indikatoren für H_3O^+-Ionen



Ind^- H_3O^+ HInd H_2O

Team LNCU / Böhm; 2018


Lösung mit pH 1
Methylorange-Lösung
Mischen von zwei Tropfen in einem Feld
Methylorange
Bromthymolblau
Phenolphthalein
Methylrot
Thymolblau
pH 1
pH 2
pH 3
pH 4
pH 5
pH 6
pH 7
pH 8
pH 9
Team LNCU / Böhm; 2018
LNCU.de

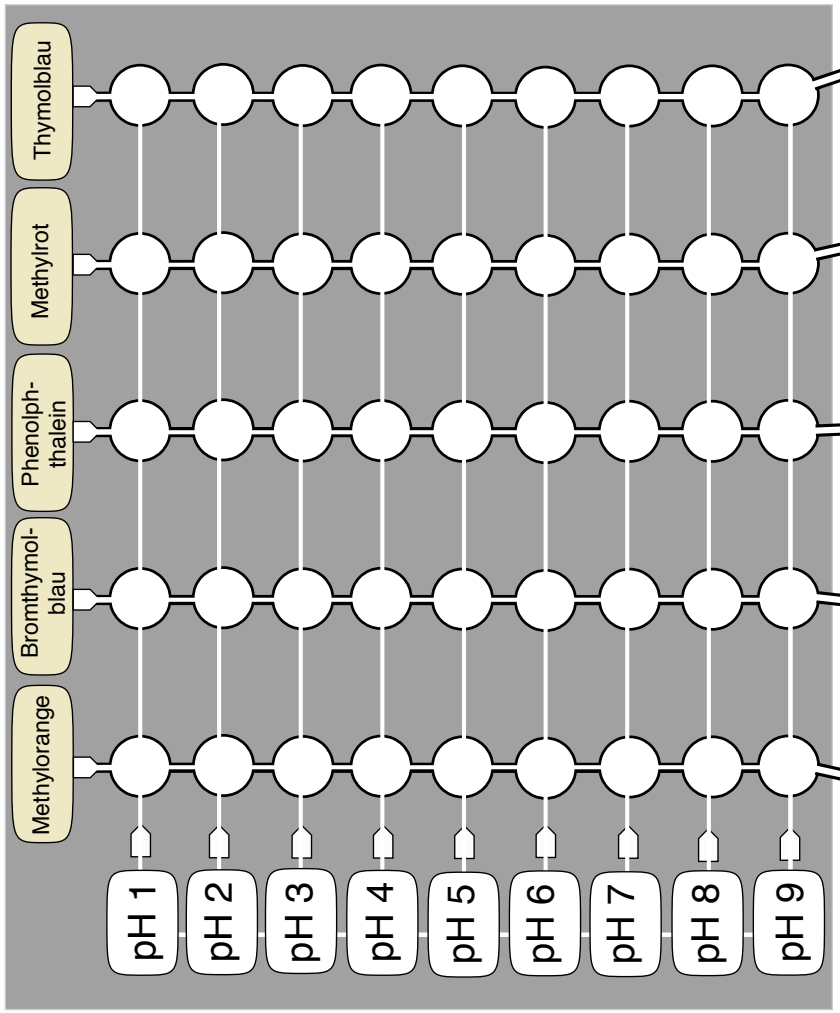

LNCU.de
Team LNCU / Böhm; 2018
Methylorange
Bromthymol-blau
Phenolph-thalein
Methylrot
Thymolblau
pH 1
pH 2
pH 3
pH 4
pH 5
pH 6
pH 7
pH 8
pH 9

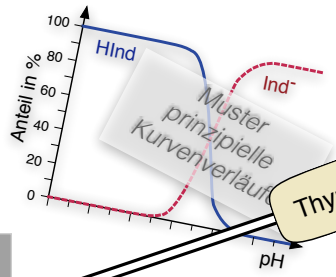
Funktionsweise von Indikatoren

Team LNCU / Böhm 2018

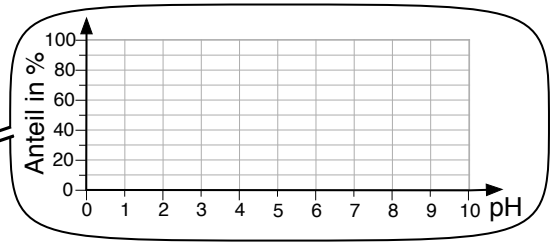
Aufgabenstellung:

- Mischen Sie jeweils einen Tropfen der Lösung mit dem passenden pH-Wert mit einem Tropfen der jeweiligen Indikator-Lösung und halten Sie Ihre Beobachtungen fest.
- Zeichnen Sie Kurvenverläufe analog zum vorgegebenen Muster und machen Sie Aussagen zu den K_S-Werten der verschiedenen Indikatoren.

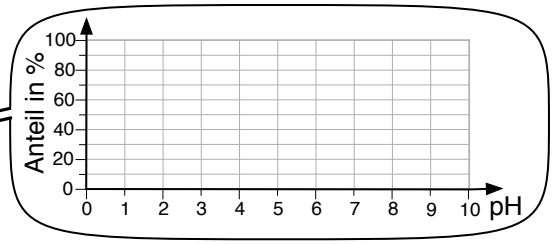




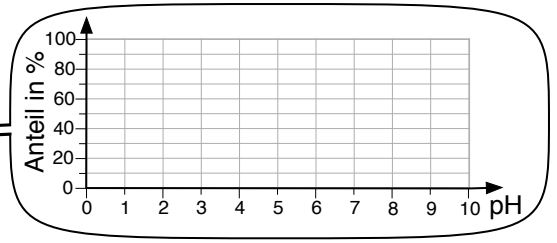
Thymolblau



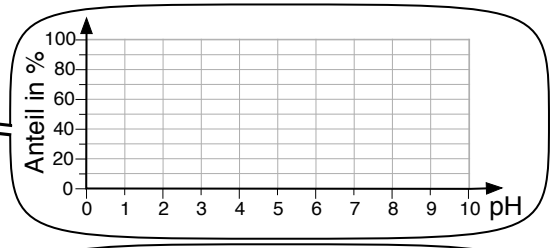
Methylrot



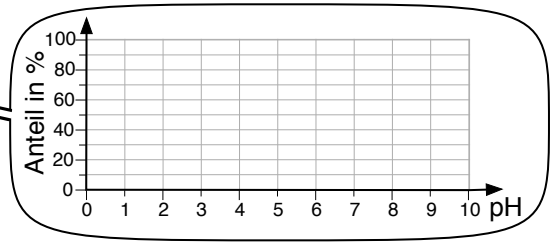
Phenolph-thalein



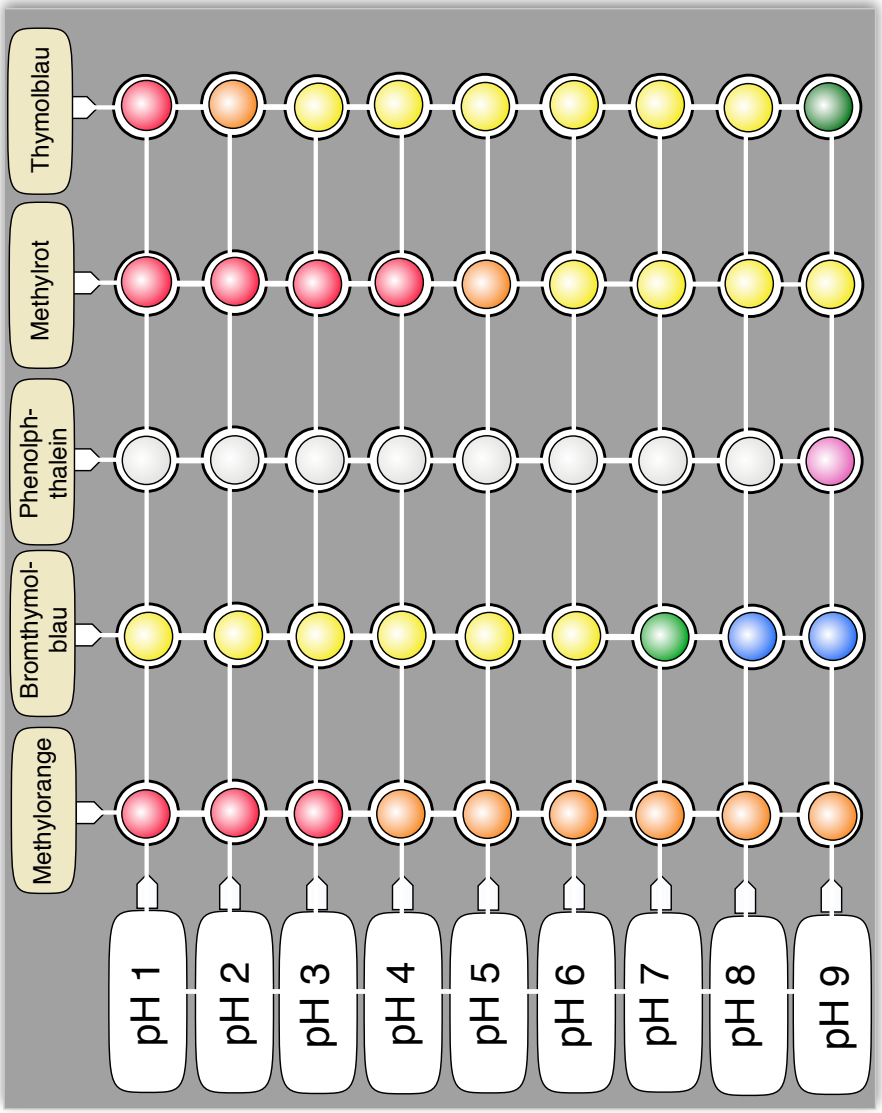
Bromthymol-blau

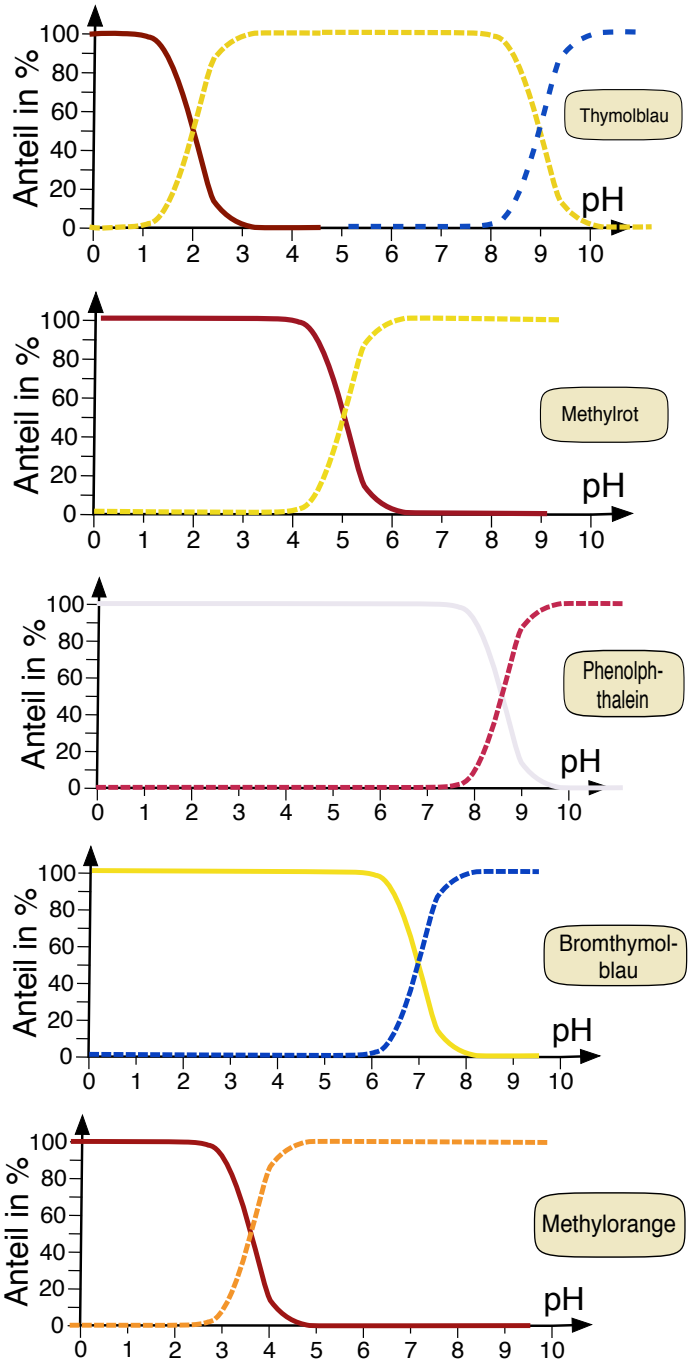


Methylorange

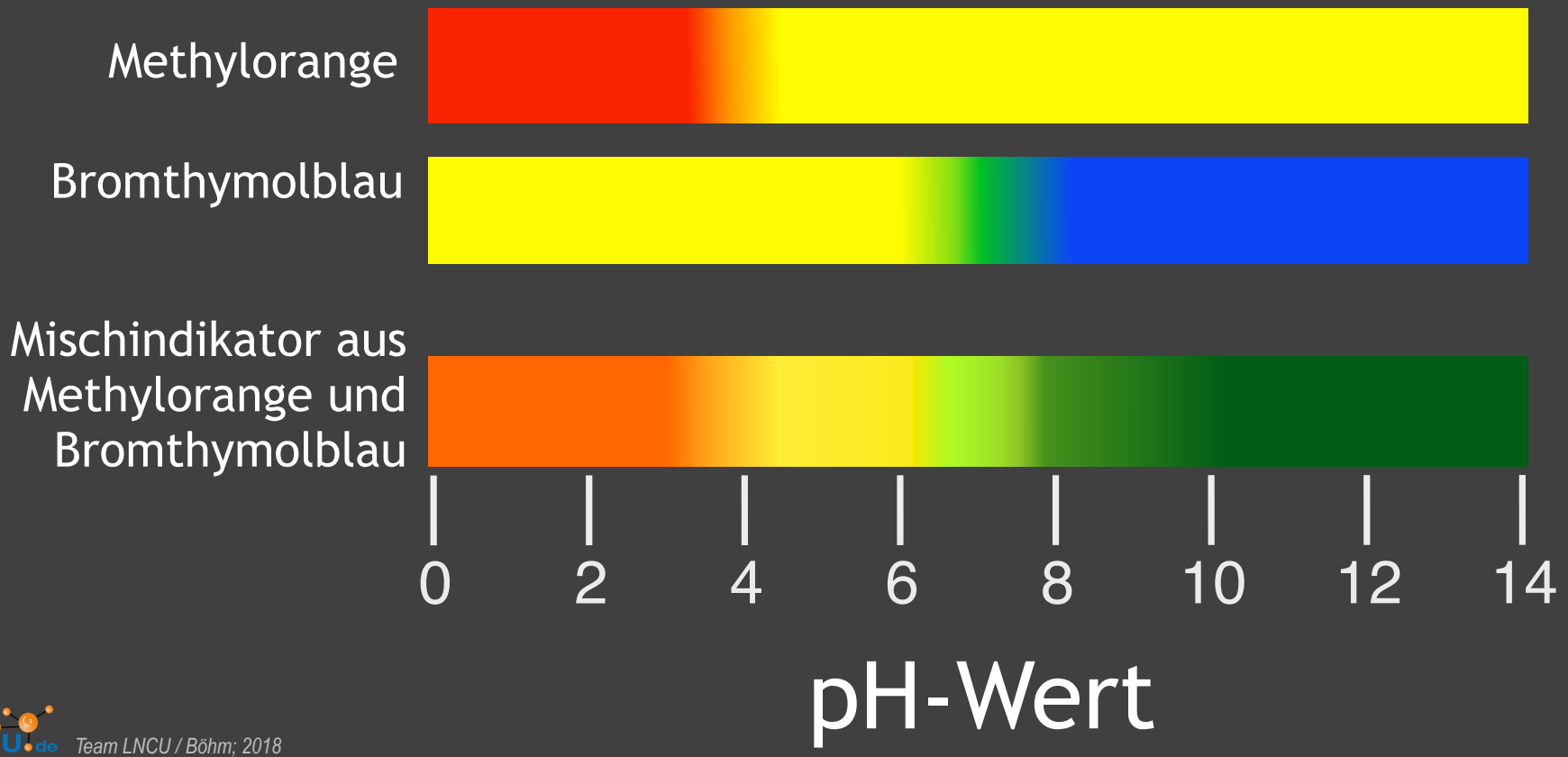


LNCU.de Team LNCU / Böhm; 2018





Funktionsprinzip von Mischindikatoren



LNCU.de Team LNCU / Böhm; 2018