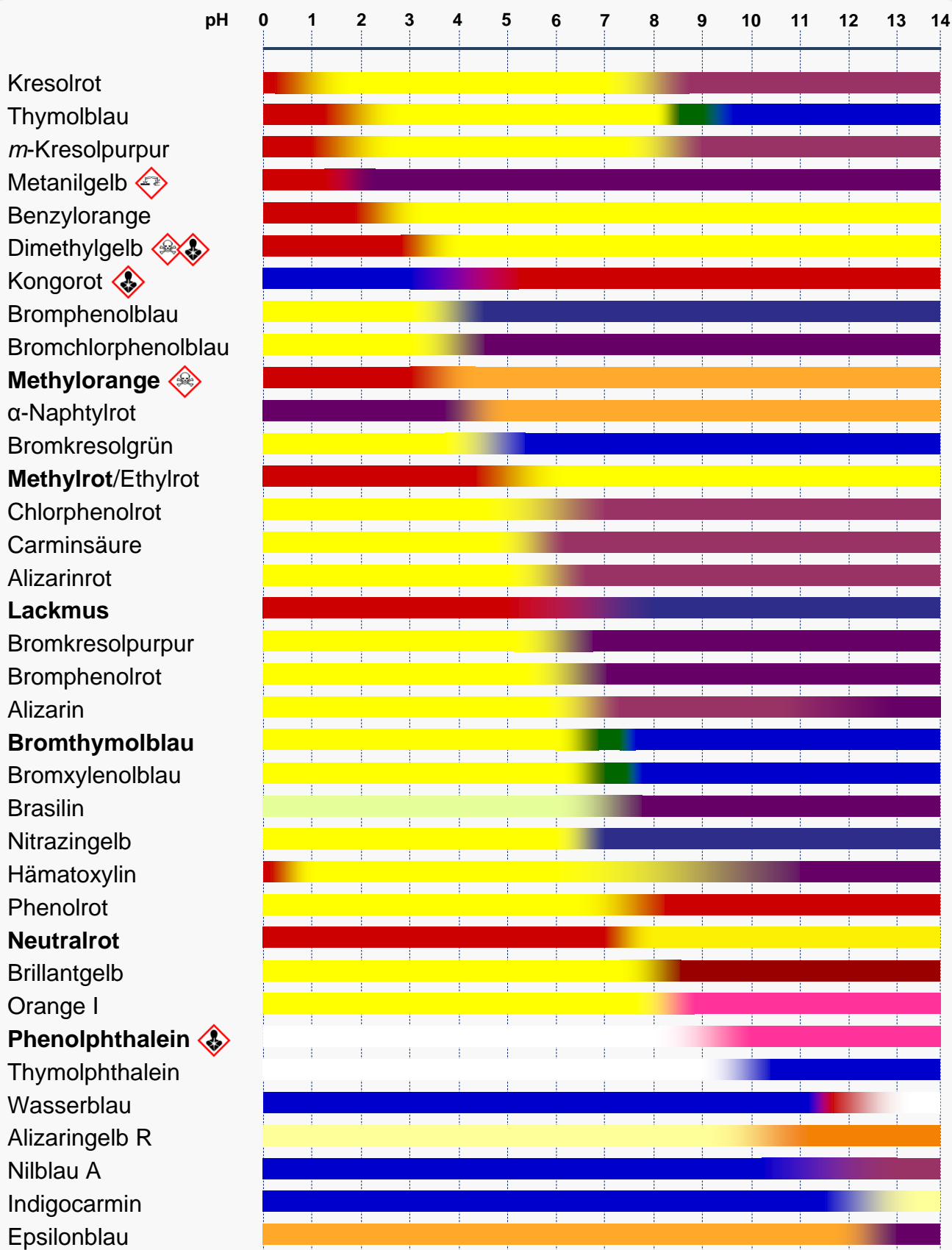


Farben und Umschlagbereiche wichtiger pH-Indikatoren



Che

Chemie in Übersichten



Indikatoren sind organische Farbstoffe, die selbst schwache Säuren oder Basen sind und deren Farbe in Lösung vom pH-Wert abhängt. Die Säure hat eine andere Farbe als die korrespondierende Base. Die verschiedenen Farbindikatoren ändern ihre Farbe nicht immer bei genau neutraler Reaktion (z.B. Lackmus), sondern teilweise im sauren (z.B. Methylorange), teilweise im alkalischen Gebiet (z.B. Phenolphthalein). Als **Universalindikator** bezeichnet man eine Mischung mehrerer Indikatoren, die je nach pH-Wert einen bestimmten Farbton hat.

Weitere Informationen:
<http://www.chemieunterricht.de/dc2/indikator/>

Copyright © 2011 NaWi-Verlag
 zusammengestellt von Marcus Krüger

