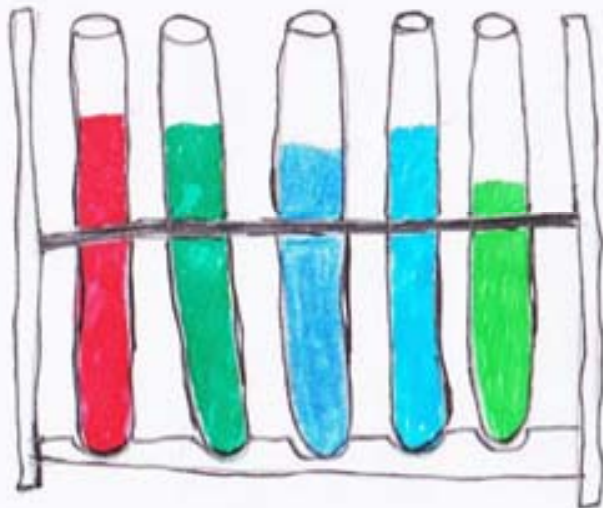
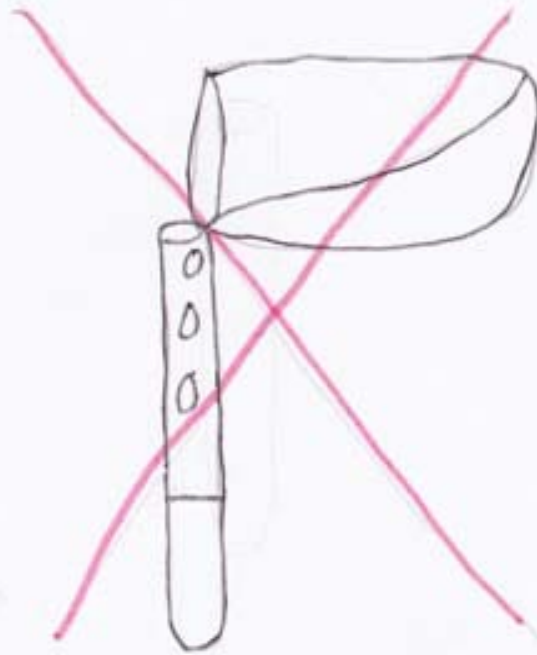
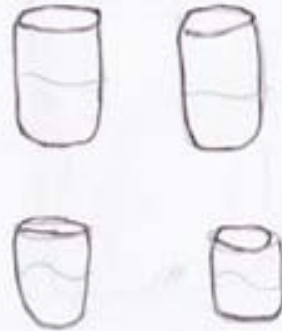


+ H<sub>2</sub>O



Um den Ph-Wert von verschiedenen Substanzen zu ertesten geben wir ein wenig Rotkohlsaft in die Reagenzgläser. Dann vermischen wir die Flüssigkeit mit etwas Wasser. Dann geben wir die verschiedenen Substanzen in Pipetten und fügen sie zu der Rotkohlsaft Mischung hinzu.



Der Ph-Wert zeigt die Anzahl der H<sup>+</sup>-Ionen die im Wasser enthalten sind. Dadurch dass der Rotkohlsaft → Indikator mit den Substanzen reagiert ändern sich die Farben der Flüssigkeiten. Die verschiedenen Substanzen haben alle eine andere Anzahl an Wasserstoffionen, daher sind die Farben unterschiedlich. Wenn man alle Mischungen zusammen leht und mit Zitronensäure neutralisiert wird die Mischung BASISCH *neutral*