

# Chemie ist BUNT

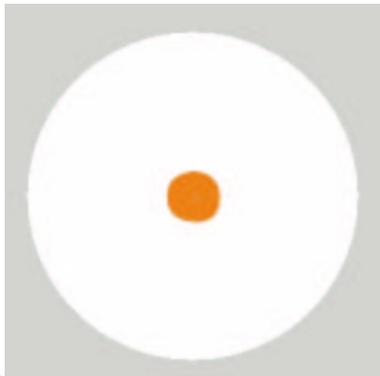
Säure-Base-Indikatoren und ihre Farbreaktionen

## Der Uni-Test-Indikator

ist eigentlich gar kein richtiger Indikator. Warum? Das soll folgendes Experiment zeigen:

## Papierchromatografie mit Unitest

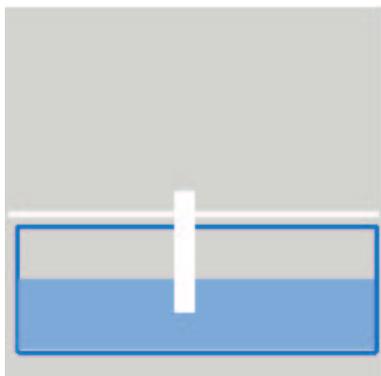
Tropfe auf die Mitte eines Rundfilters langsam etwas Unitest-Indikator. Lasse den Indikator nach jedem Tropfen trocknen und achte darauf, dass der Fleck nicht



größer als ein 1-Cent-Stück wird.

Rolle ein Stück Filterpapier zu einem Docht. Bohre ein Loch in die Mitte des Indikator-Flecks auf dem Rundfilter und stecke den Docht hinein.

Lege den Rundfilter mit Docht so auf eine Petrischale mit Wasser, dass der Docht ins



Wasser taucht. Beobachte!

Das Chromatogramm ist fertig, wenn die Wasserfront fast den Rand erreicht hat.

Bis es soweit ist, kannst Du die

## Farbreaktionen einiger weiterer Indikatoren

ausprobieren:

Gib dazu in ein Reagenzglas etwa 2cm hoch destilliertes Wasser und tropfe etwas von dem Indikator zu (so, dass Du die Farbe erkennen kannst). Verteile diese Lösung nun auf zwei Reagenzgläser, tropfe in das eine etwas Lauge und in das andere etwas Säure. Halte Deine Ergebnisse in der folgenden Tabelle fest:

Indikator	Farbe im sauren	im neutralen	im basischem Bereich

Inzwischen sollte das Chromatogramm soweit sein. Nun kannst Du es noch entwickeln. Dazu musst Du es mit einer verdünnten Lauge oder einer verdünnten Säure besprühen. Besser noch, Du faltest das Chromatogramm in der Mitte und besprühest eine Hälfte mit der Lauge und die andere mit der Säure.

Was hast Du über den Unitest-Indikator erfahren?