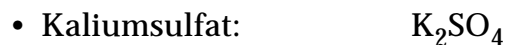
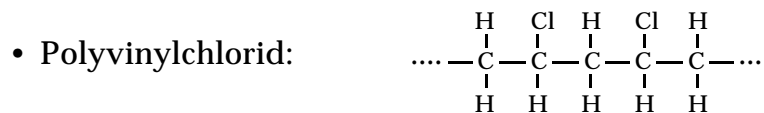


Flaschen ohne Etiketten

Sie erhalten 10 Flaschen mit den folgenden Stoffen gefüllt:



Die Flaschen sind jedoch nicht mit den korrekten Etiketten versehen. Ihre Aufgabe ist es nun durch einfache Versuche herauszufinden, in welcher Flasche sich welcher Stoffe befindet.

Vorgehen

Flasche	Versuche					Stoff
A						
B						
C						
D						
E						
F						
G						
H						
I						

Materialliste

Allgemein

- Magnesiastäbchen
- pH-Universalindikator-Streifen
- Silbernitrat als Nachweisreagens (separate Entsorgung!)
- Bariumchlorid als Nachweisreagens (separate Entsorgung!)
- 10 1 Liter-Flaschen mit folgendem Inhalt:
n-Propanol, Na_2CO_3 (wasserfrei), $\text{Na}_2\text{CO}_3 \times 10 \text{ H}_2\text{O}$, Quarzsand, Harnstoff,
PVC-Pulver, K_2SO_4 , KHSO_4 , n-Dekan, NaCl
Die Flaschen enthalten Etiketten A, B, C..... mit einem Code für die richtigen Inhaltsstoffe

Pro Arbeitsplatz

- Reagenzglasgestell mit kleinen Reagenzgläsern
- Bunsenbrenner

Hinweise zum Versuch

Bei allgemeiner Ratlosigkeit der Schüler/innen helfen folgende Tips:

- Aggregatzustand/Löslichkeit (Kräfte zwischen den Teilchen)
- pH-Wert in wässrigen Lösungen der Stoffe
- Flammenfarben
- Fällungsreaktionen