

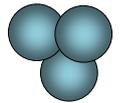
Name:

Klasse:

Datum:

Ein einfacher Mischversuch als Experiment zum Aufbau der Materie:

Kann man sich die kleinsten Teilchen der Materie als Kugeln vorstellen?

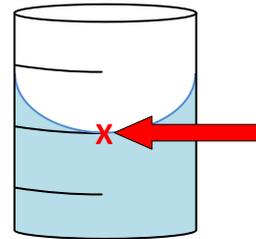


Chemikalien: 50mL destilliertes Wasser, 50mL 2-Propanol, 1 Spatelspitze Farbstoff „Wasserblau“

Geräte: 2 Messzylinder (100mL), Spatel, ggf. Trichter

Durchführung:

- Beide Flüssigkeiten sortenrein abmessen.
- Um das Wasser kenntlich zu machen, eine Spatelspitze Farbstoff (Wasserblau) hinzugeben.
- Propanol vorsichtig auf das Wasser gießen („schichten“) und das Gesamtvolumen notieren.
- Vollständiges Durchmischen beider Phasen durch Umgießen in den anderen Messzylinder und wieder zurück. Erneut das Gesamtvolumen notieren.



Beim Ablesen muss die Wölbung der Flüssigkeitssäule ("Meniskus") berücksichtigt werden. Für eine genaue Messung ist der tiefste Punkt in Augenhöhe anzupfeilen.

Beobachtung:

Gruppe	1	2	3	4	5	6
V_{ges} in mL geschichtet						
V_{ges} in mL durchmischt						

Auswertung:

**Modellhafte
Veranschaulichung:**