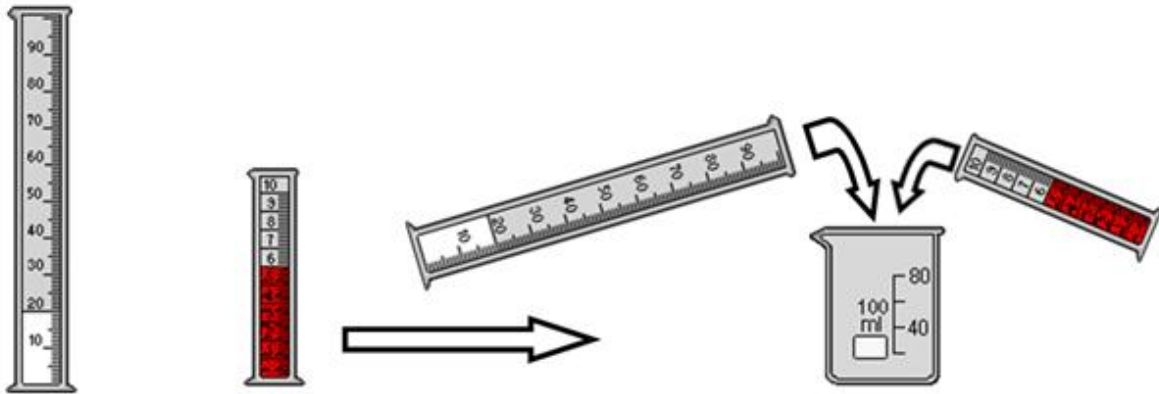


Slime

Was ist zu tun?



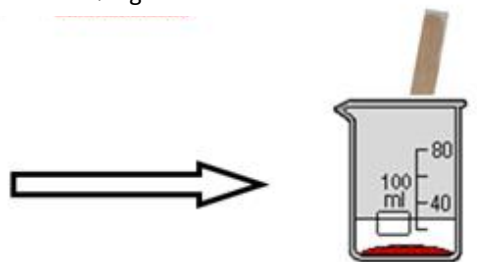
Lösung I:

20 ml Polyvinylalkohol
4%-ig

Lösung II:

6 ml Boraxlösung
4%-ig

Lösung I & II zusammenschütten



& umrühren



Sicherheitshinweise:

Lösung I und Lösung II vor dem Zusammenschütten und Umrühren nicht mit den Händen berühren!

Was ist zu beobachten?

Was ist passiert?

In den beiden Flüssigkeiten, die du zusammengeschüttet hast, sind kleine Teilchen, sogenannte Monomere, enthalten. Diese Monomere haben, wie die Lianen und der Affe im Bild unten, Stellen wo sie sich verbinden können. Deshalb schließen sie sich beim Umrühren zu einer größeren Verbindung, einem Polymere, zusammen.



Versuche folgende Zuordnung zu lösen. Verbinde mit Strichen!

Die Reaktionsart der Slime-Herstellung heißt	nicht mehr so gut bewegen können.
Wenn sich Monomere (Einzelteile) zusammen schließen, entsteht	Kunststoffe und Klebstoffe hergestellt werden.
Der zähe Slime entsteht, weil sich die Einzelteile im Polymere	Polykondensation.
Bei der Polykondensation	eine neue, viel größere Verbindung (Polymere).
Durch solche Reaktionen können auch	müssen Wassermoleküle (H ₂ O) entfernt werden.