**Arbeitsteiliges Schülerpraktikum zum Lösungsverhalten verschiedener organischer Stoffe**

**Materialien:**Mit Methylblau eingefärbtes Wasser, mit Paprikapulver angefärbtes Benzin/Octan, zu untersuchende organische Flüssigkeiten, Pipetten, Schutzbrille

je Stoffprobe:  
2 Spritzenkörper mit je 1 Kombistopfen und 2 Spritzenstempeln, Pipette, 50ml-Becherglas

**Vorgehen je Gruppe:**

am Lehrerpult:

* Befülle einen Spritzenkörper mit genau 1ml Wasser (mit Methylenblau angefärbt).
* Befülle einen Spritzenkörper mit genau 1ml Benzin (mit Paprikapulver angefärbt).

am Arbeitsplatz:

* Gebe in jeden Spritzenkörper je 0,5ml der Stoffprobe.
* Verschließe die Spritzenkörper mit den Spritzenstempeln.
* Durchmische die Flüssigkeiten durch schütteln (Stempel festhalten!).
* Stelle die Spritzenkörper im Becherglas ab.
* Beobachte, ob eine Entmischung stattfindet. Formuliere währenddessen die Strukturformel zur verwendeten Stoffprobe und benenne gegebenenfalls die funktionelle Gruppe und ordne gegebenfalls Partialladungen zu.

Beobachtungen:

Strukturformel:

Erklärung:

am Arbeitsplatz:

* Gebe das Benzin-Stoffproben-Gemisch zum Wasser-Stoffproben-Gemisch hinzu.
* Verschließe den Spritzenkörper mit einem Spritzenstempel.
* Durchmische die Flüssigkeiten durch Schütteln (Stempel festhalten!).
* Stelle den Spritzenkörper im Becherglas ab und beobachte erneut.
* Notiere deine Beobachtungen und erkläre sie.

Beobachtungen:



Erklärung: