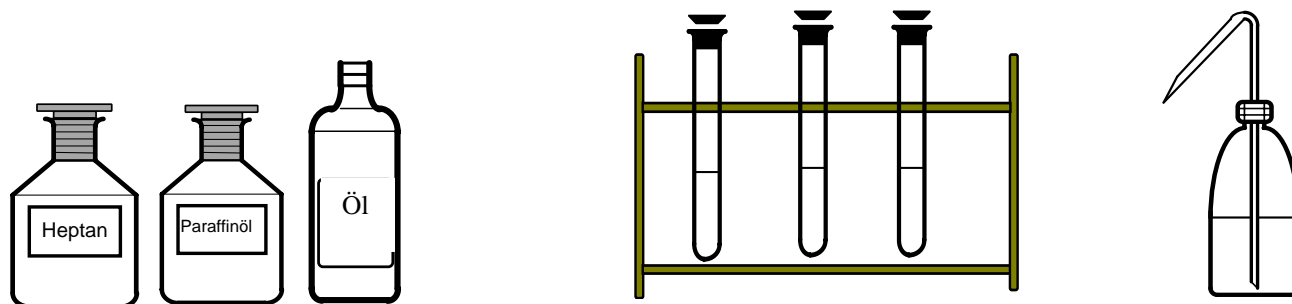


Name: \_\_\_\_\_

Klasse: \_\_\_\_\_

## Alkane als Lösungsmittel

**1. Aufgabe:** Führe die in der folgenden Tabelle angegebenen Versuche durch. Gib dazu jeweils ca. 3 ml der Flüssigkeiten in ein Reagenzglas. Verschließe das Reagenzglas mit einem Stopfen und schüttle. Zeichne die Beobachtungen ein und notiere sie in der Tabelle.



Komponenten	Beobachtungen
n-Heptan – Wasser	
n-Heptan – Paraffinöl	
n-Heptan - Sonnenblumenöl	

**2. Aufgabe:** Erkläre die unterschiedlichen Löslichkeiten mit Hilfe der Begriffe hydrophob = wasserfeindlich und hydrophil = wasserfreundlich. Wende diese Fachbegriffe auf die Stoffe Heptan, Paraffinöl und Alkohol (Ethanol) an:

Heptan ist	
Paraffinöl ist	
Alkohol ist	

**3. Aufgabe:** Erläutere den Zusammenhang zwischen der Löslichkeit eines Stoffes und der Art der zwischenmolekularen Kräfte.

.....

.....

.....

.....

.....