

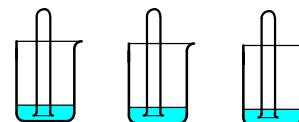
Name: _____

Klasse: _____

Löslichkeit von Ethin

Materialien: 3 Reagenzgläser mit Stopfen, 3 Bechergläser, Uhr, Lineal, Ethin aus der Druckflasche, Wasser, Kochsalzlösung, Aceton, hellviolette Kaliumpermanganatlösung (= Baeyers Reagenz), Pipetten

Durchführung: Drei Reagenzgläser werden mit Ethin gefüllt, mit der Mündung nach unten in Bechergläser gestellt, die Wasser (1), gesättigte Kochsalzlösung (2) und Aceton (3) enthalten.



1 2 3

Aufgabe 1: Nach jeweils gleicher Zeit (5 Minuten) ist der Flüssigkeitspegel in den Reagenzgläsern zu messen und zu vergleichen.

Reagenzglas in Becherglas	1	2	3
Veränderung des Flüssigkeitspegels			

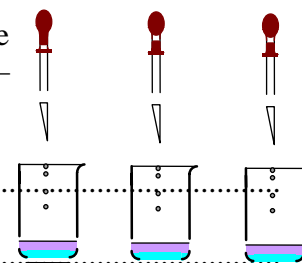
Aufgabe 2: Ermittle, in welcher Flüssigkeit das Ethin am besten gelöst wird.

.....

.....

.....

Aufgabe 3: Überprüfe das Ergebnis, indem nach der Belüftung im Abzug die Lösungen mit wenigen Tropfen Kaliumpermanganatlösung versetzt werden. – Notiere die Beobachtungen.



.....

.....

.....

Aufgabe 4: Formuliere die Reaktionsgleichung, die zu dem Nachweis mit Baeyers Reagenz gehört.

.....