

## 五、傾析

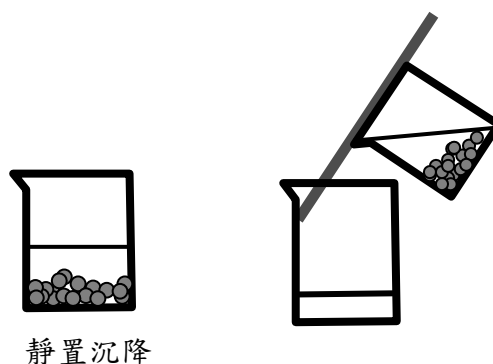


圖 T5-1 沉降與傾析

### 一、原理：

傾析（decantation）是實驗室中常用來分離固體與溶液的簡便方法之一。當固體沉澱物的比重較大時，固體會快速且緊密地沉降。當固體沉降到液體底部，不再懸浮於溶液中時，可以小心地將液體傾倒出來，而將固體留置在容器內，使溶液與固體沉澱得以簡便的分離，這種分離方法稱為傾析。

### 二、器材：

實驗器材包含：燒杯、玻璃棒、以及待分離懸浮液。

### 三、實驗操作：

#### 1. 靜置沉降

進行傾析操作時，首先將懸浮液靜置，讓固體沉降。

#### 2. 導引液體流出

手持玻璃棒，讓玻璃棒的下端靠持在盛接容器的器壁上，燒杯的杯口貼靠著玻璃棒，藉著玻璃棒導引使液體緩慢地自燒杯杯口流出，避免沉降的固體隨之倒出，使用導引玻璃棒也可以避免液體流到燒杯外側。持續傾斜燒杯，使液體流入盛接容器中，直到固體與液體分離，完成傾析。

**四、注意事項：**

1. 懸浮液應先靜置，讓固體沉降。
2. 使用玻璃棒導引，讓液體緩慢流出。

**五、參考資料：**

1. Shugar, G. J.; Shugar, R. A.; Bauman, L.; Bauman, R. S. *Chemical Technicians' Ready Reference Handbook*; 2nd ed.; McGraw-Hill Book Co.: New York, 1981.