



## BÀI THỰC HÀNH 2

### SỰ LAN TOẢ CỦA CHẤT

Khi đứng trước những bông hoa có hương, ta ngửi thấy mùi thơm. Điều đó mách bảo ta rằng, phải có chất thơm từ hoa lan toả vào không khí. Ta không nhìn thấy vì đây là các phân tử chất thơm chuyển động.

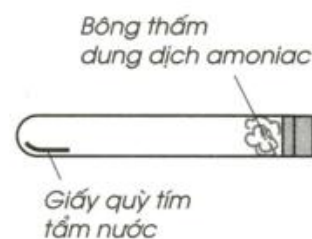
Các em sẽ làm thí nghiệm về sự lan toả của chất để biết được phân tử là hạt hợp thành của hợp chất.

## I – TIẾN HÀNH THÍ NGHIỆM

### 1. Thí nghiệm 1

*Sự lan toả của amoniac :*

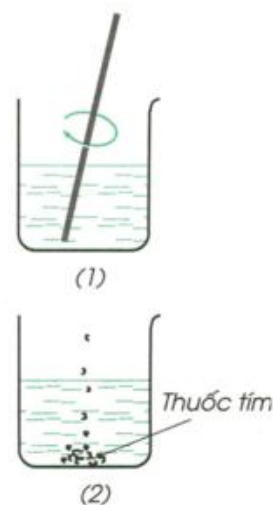
- Thử trước để thấy amoniac làm giấy quỳ tím ẩm nước đổi sang màu xanh.
- Bỏ một mẫu giấy quỳ tím ẩm nước vào gần đáy ống nghiệm. Lấy nút có dính bông được tẩm dung dịch amoniac (từ dung dịch này, khí amoniac sẽ bay ra), đặt ống nghiệm. Quan sát sự đổi màu của giấy quỳ tím.



### 2. Thí nghiệm 2

*Sự lan toả của kali pemanganat (thuốc tím) trong nước :*

Bỏ một ít mảnh vụn tinh thể thuốc tím vào cốc nước (1), khuấy đều cho tan hết. Lấy chùng ấy thuốc tím bỏ vào cốc nước (2). Lần này cho từ từ, rơi từng mảnh. Để cốc nước (2) lặng yên, không khuấy hay động vào. Quan sát sự đổi màu của nước ở những chỗ có thuốc tím (càng chờ lâu, kết quả càng rõ). So sánh màu của nước trong hai cốc.



## II – TƯỜNG TRÌNH

Mô tả những gì quan sát được ở mỗi thí nghiệm và giải thích.