

Tuần 2 Tiết 3

Tiết 3 Bài 2: CHẤT (tiếp)

Nội dung 1: Các em nghiên cứu thông tin SGK/9 và 10 và hoàn thành các nội dung sau:

III. Chất tinh khiết

1. Hỗn hợp.

HS quan sát hình 1.3 và hoàn thành phiếu số 2.

Phiếu số 2	Hoàn thành bảng sau	
	Nước cất	Nước khoáng
Thành phần
Phạm vi sử dụng

⇒ Hỗn hợp là gì?.....

2. Chất tinh khiết

Phiếu số 3	Hoàn thành bảng sau
	Nước cất
Nhiệt độ đông đặc
Nhiệt độ sôi
Khối lượng riêng

→ Chất tinh khiết là gì?.....

→ Chất như thế nào mới có những tính chất nhất định?

3. Tách chất ra khỏi hỗn hợp.

Nghiên cứu nội dung thí nghiệm, quan sát hình 1.5 và trả lời các câu hỏi sau:

- Vì sao khi đun nóng hỗn hợp nước muối thì ta thu được muối ăn còn lại ở đáy cốc?

.....

- Dựa vào sự khác nhau về tính chất nào của muối và nước để có thể tách chúng ra khỏi hỗn hợp ban đầu?

.....

→ Nguyên tắc để tách riêng một chất ra khỏi hỗn hợp?

.....

Nội dung 2: Ghi nội dung bài học vào vở.

Tiết 3 Bài 2: CHẤT (tiếp)

III. Chất tinh khiết

1. Hỗn hợp

- Hỗn hợp gồm hai hay nhiều chất trộn lẫn vào nhau.
- Ví dụ: nước sông, nước biển, nước khoáng,...

2. Chất tinh khiết

- Chất tinh khiết chỉ gồm 1 chất (không có lẫn chất khác).
- Chất tinh khiết mới có tính chất xác định.
- VD: nước cất, kim loại sắt, nhôm, khí oxi...

3. Tách chất ra khỏi hỗn hợp

- Dựa vào sự khác nhau về tính chất vật lí có thể tách một chất ra khỏi hỗn hợp.
- Người ta hay dùng các phương pháp: bay hơi, chiết, lọc, chưng cất,... để tách một chất ra khỏi hỗn hợp.

- **Hướng dẫn học ở nhà:**

- Làm bài tập 6, 7, 8 SGK/11
- Học nội dung bài 2 (phần III).
- Nghiên cứu bài 3. Bài thực hành 1 (chỉ thực hiện thí nghiệm 2 SGK/13) (các em hoàn thành cột 1,2,3)

Tên thí nghiệm (1)	Hóa chất – dụng cụ (2)	Cách tiến hành thí nghiệm (3)	Hiện tượng thí nghiệm (4)	Giải thích hiện tượng (5)
.....
.....

HẾT