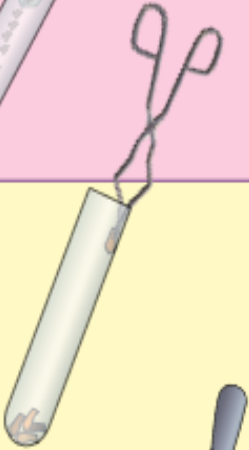


TUẦN 2

BÀI 3: BÀI THỰC HÀNH SỐ 1

TÁCH CHẤT KHỎI HỖN HỢP

I. MỘT SỐ QUI TẮC AN TOÀN, CÁCH SỬ DỤNG HÓA CHẤT, MỘT SỐ DỤNG CỤ TRONG PHÒNG THÍ NGHIỆM.

Loại hoá chất	Thao tác	Hình minh hoạ
Rắn, dạng bột	Lấy một mảnh giấy gấp đôi thành cái máng, đặt vào ống nghiệm, rồi cho hoá chất vào máng.	
Rắn dạng miếng	Dùng kẹp gấp hoá chất miếng (như kẽm, đồng, nhôm, sắt...) cho trượt nhẹ nhàng lên thành ống nghiệm.	
Lỏng	Dùng ống nhỏ giọt hút hoá chất lỏng. Đưa ống nhỏ giọt thẳng đứng vào ống nghiệm rồi bóp phần cao su cho chất lỏng chảy hết vào ống nghiệm.	

2. Thao tác đun

Khi đun hóa chất, **phải hơ qua ống nghiệm để ống giãn nở đều**. Sau đó **đun trực tiếp tại nơi có hóa chất**, vị trí nóng nhất của ngọn lửa đèn cồn là 1/3 chiều cao ngọn lửa từ trên xuống. Khi **tắt đèn cồn tuyệt đối không thổi, phải dùng nắp đậy lại**.

3. Giữ khoảng cách an toàn

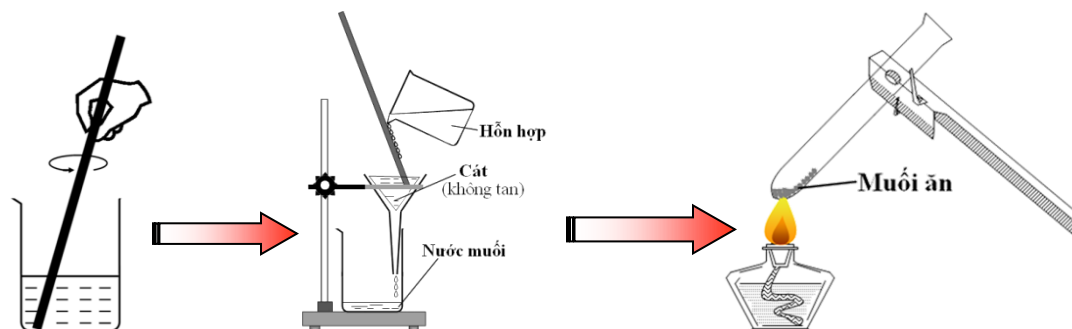
Khi làm thí nghiệm phải luôn để **hóa chất cách xa mặt và người trên 40 cm**.

Miệng ống nghiệm luôn hướng về phía không có người.

Trật tự vệ sinh (2đ)	Tiết kiệm hóa chất, an toàn (2đ)	Trả lời câu hỏi (3đ)	Thao tác, kết quả thực hành (3đ)	Tổng số điểm (10đ)

II. TIẾN HÀNH THÍ NGHIỆM

 **Thí nghiệm :** Tách riêng chất từ hỗn hợp muối ăn và cát



Câu hỏi 1: So sánh dung dịch trước và sau khi lọc, ghi tên chất được tách riêng trên giấy lọc.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Câu hỏi 2: Khi cô cạn phần nước lọc, hơi bay lên và chất còn lại trong ống nghiệm là gì ? So sánh muối thu được với muối ăn ban đầu.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Bài 4: NGUYÊN TỬ

I. Nguyên tử là gì ?

Đọc thông tin dưới đây :

Nguyên tử không thể thấy bằng mắt thường vì có kích thước Một nguyên tử có kích thước trung bình khoảng $0,0000000001\text{ m}$ (1.10^{-10} m). Thực tế, trong 1 dấu chấm (.) có khoảng 1 tỉ nguyên tử.

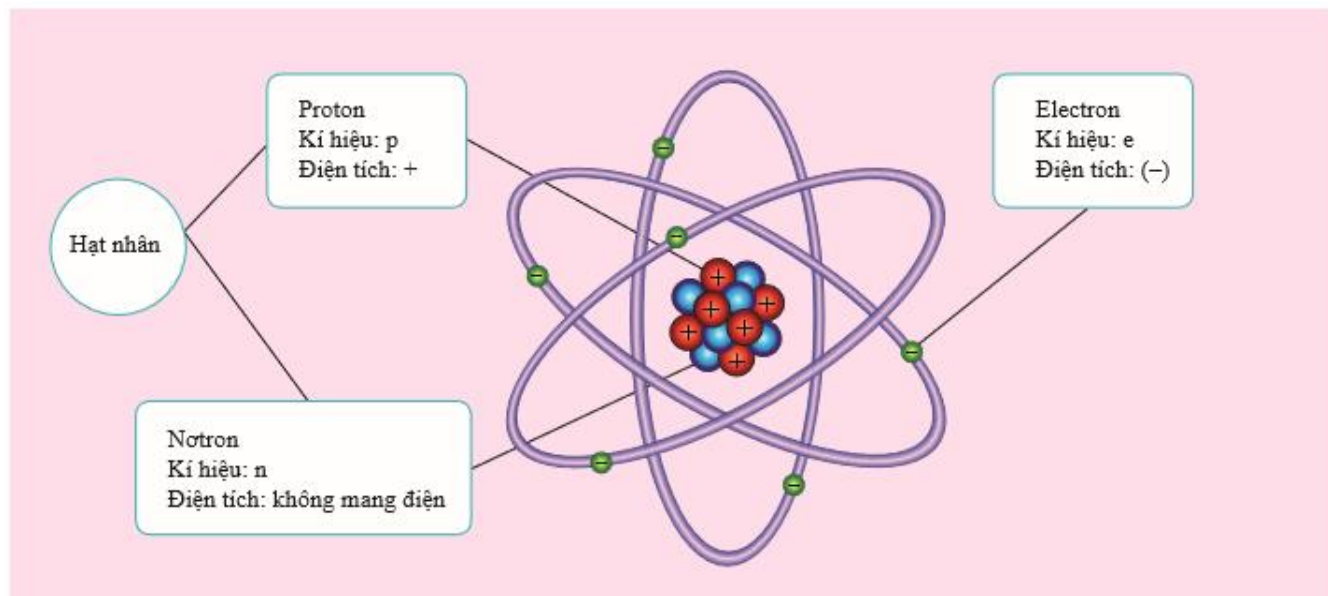
Bảng so sánh kích thước của nguyên tử với các vật nhỏ khác.

1.10^{-2} m	1.10^{-3} m	1.10^{-5} m	1.10^{-6} m	1.10^{-7} m	1.10^{-10} m
Ruột viết chì	Tế bào thực vật	Tế bào máu	Vi khuẩn	Hạt bụi	Nguyên tử

Định nghĩa: Nguyên tử là hạt và

Nguyên tử gồm mang điện tích và tạo bởi một hay nhiều mang điện tích

III. Cấu tạo nguyên tử



Hình 1.18. Cấu tạo nguyên tử

Hạt nhân gồm :vàTrong đó proton (.....) mang điện tích còn notron (.....)

Nếu tưởng tượng Mặt Trời là hạt nhân nguyên tử thì các hành tinh sẽ là các electron chuyển động xung quanh.

-Proton và notron có cùng, còn electron có khối lượng, không đáng kể (chỉ bằng khoảng 0,0005 lần khối lượng của proton). Vì vậy khối lượng của hạt nhân được coi là khối lượng của

Trong một nguyên tử, số= số →