

TUẦN 4

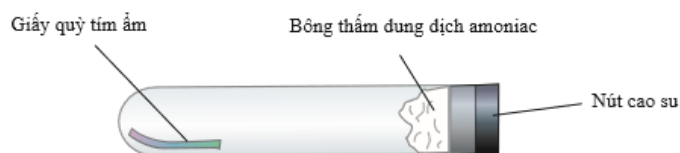
BÀI 7: THỰC HÀNH: SỰ LAN TOẢ CỦA CHẤT

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)

1. Thí nghiệm 1: Sự lan tỏa của Amoniac.

Dụng cụ và hóa chất: ống nghiệm có nút cao su, giấy quì tím, bông, dung dịch amoniac, nước cất.

Cho một mẫu giấy quì tím ẩm (có thấm nước) vào đáy ống nghiệm. Dùng nút đậy có dính bông thấm dung dịch amoniac. Quan sát sự đổi màu của giấy quì tím.



Hình 1.30. Sự lan tỏa của chất khí.

Hiện tượng:

Giải thích:

.....

.....

.....

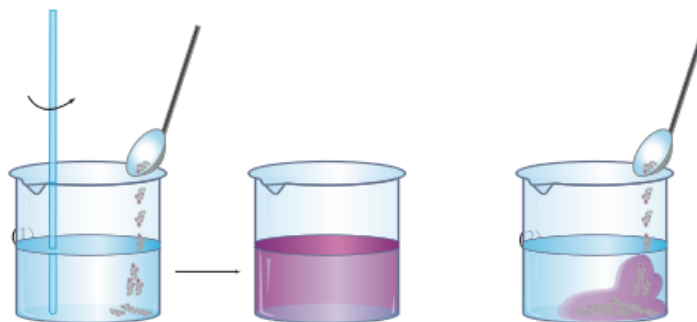
2. Thí nghiệm 2: Sự lan tỏa của potassium manganate (thuốc tím) trong nước.

Dụng cụ và hóa chất: cốc thủy tinh, thìa thủy tinh, thuốc tím, nước cất.

Chuẩn bị hai cốc nước.

Cốc 1: Cho thuốc tím vào rồi khuấy đều.

Cốc 2: Cho thuốc tím vào và để yên.



Hình 1.31. Sự lan tỏa kali pemanganat trong nước

Hiện tượng:

.....

.....

.....

Giải thích:

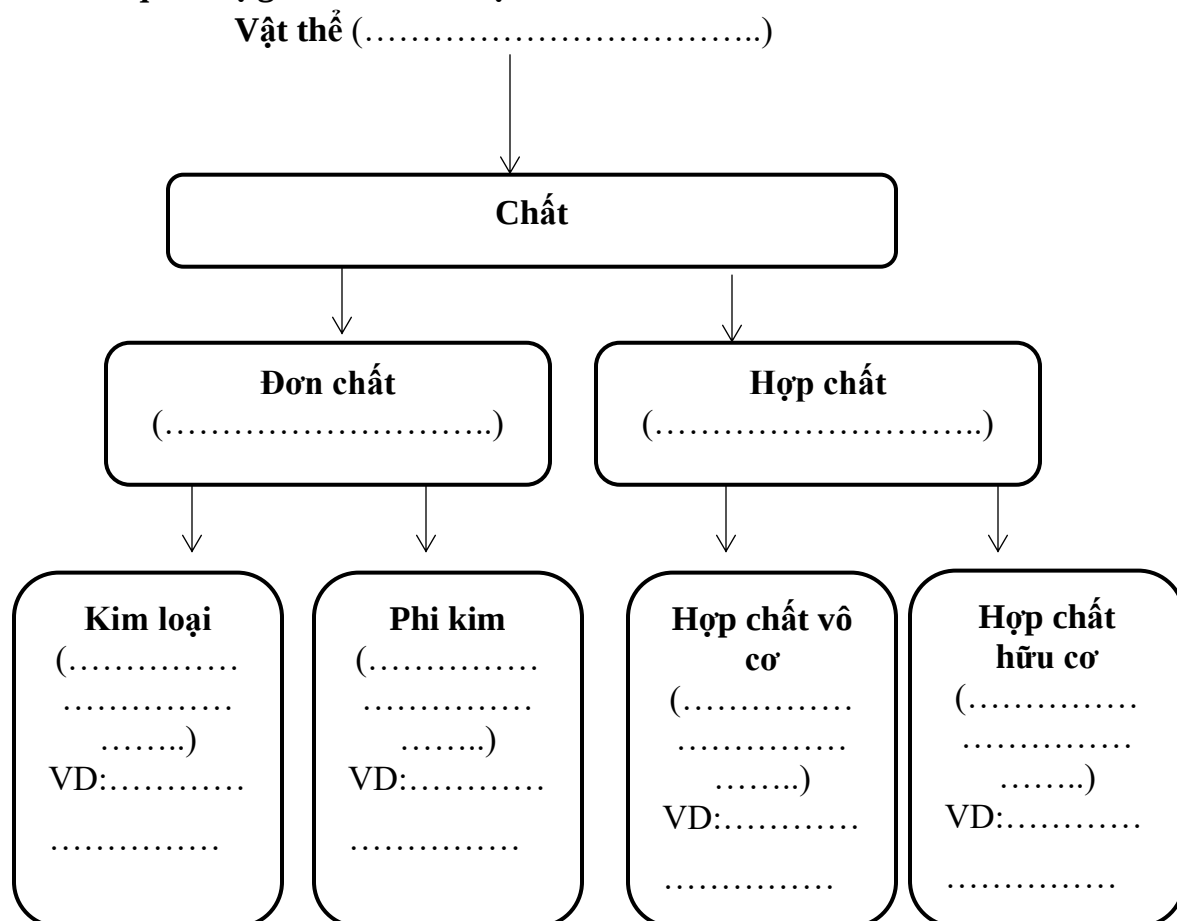
.....

.....

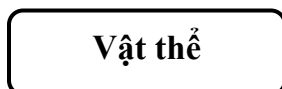
BÀI 8: BÀI LUYỆN TẬP 1

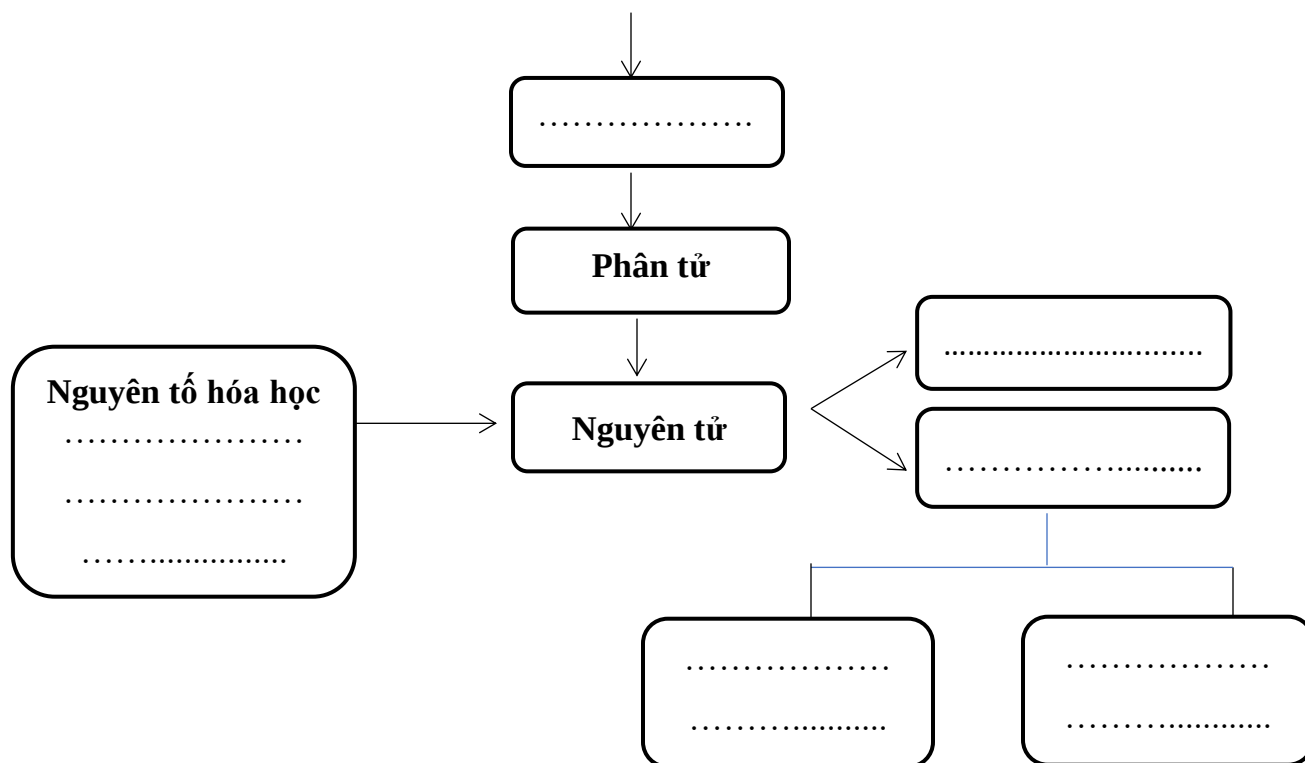
I. KIẾN THỨC CẦN NHỚ

1. Sơ đồ về mối quan hệ giữa các khái niệm



1. Tổng kết về chất, nguyên tử và phân tử





BÀI TẬP

Câu 1: Hãy chỉ ra đâu là vật thể tự nhiên, đâu là vật thể nhân tạo (đánh dấu x vào ý đúng).

Vật thể	Tự nhiên	Nhân tạo
1/ Cái bàn		
2/ Cây xanh		
3/ Bút chì		
4/ Hạt gạo		
5/ Xe hơi		
6/ Con gà		
7/ Củi khô		
8/ Chiếc cầu		
9/ Than đá		
10/ Máy tính		

Câu 2: Đọc các thông tin sau, chỉ ra đâu là vật thể, đâu là chất (ghi vào bảng bên dưới).

- 1/ Quả chanh có vị chua là do có chứa citric acid.
- 2/ Sucrose là nguyên liệu trong công nghệ sản xuất bánh kẹo.
- 3/ Bình hoa làm bằng thủy tinh dễ vỡ hơn bình hoa làm bằng chất dẻo.
- 4/ Cellulose là thành phần chính tạo nên vách tế bào thực vật.
- 5/ Người ta dùng teflon tráng lên bề mặt chảo bằng nhôm để chống dính.
- 6/ Lên men trái cây, ta thu được ethyl alcohol.

Câu	Vật thể	Chất
-----	---------	------

1		
2		
3		
4		
5		
6		

Câu 3: Nguyên tử A nặng gấp 2 lần nguyên tử oxi. Tính nguyên tử khối của A và cho biết kí hiệu hóa học của nguyên tố đó. Cho O= 16; Na= 23; S= 32; H= 1.

.....

.....

.....

.....

Câu 4: Một hợp chất có phân tử gồm 2 nguyên tử của nguyên tố X liên kết với 1 nguyên tử oxi và nặng hơn phân tử hiđro 31 lần.

a) Tính phân tử khối của hợp chất.

b) Tính nguyên tử khối của X, cho biết tên và kí hiệu nguyên tố.

Cho O= 16; H= 1; S= 32; Mg= 24; N= 14.

.....

.....

.....

.....