

A) HƯỚNG DẪN TỰ HỌC

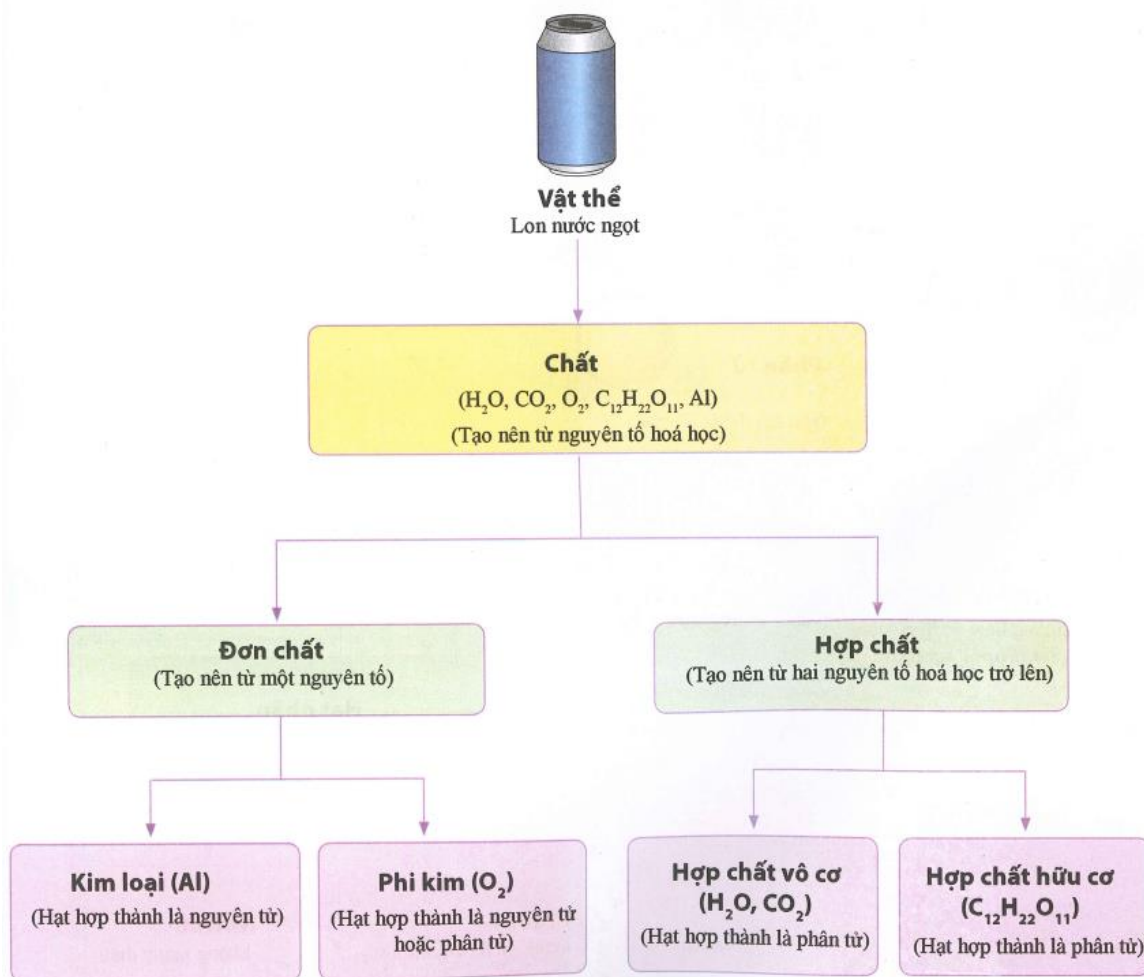
- Xem sgk Bài 8 trang 29, 30.
- Ôn lại kiến thức bài 2, 4, 5, 6.

B) NỘI DUNG BÀI HỌC

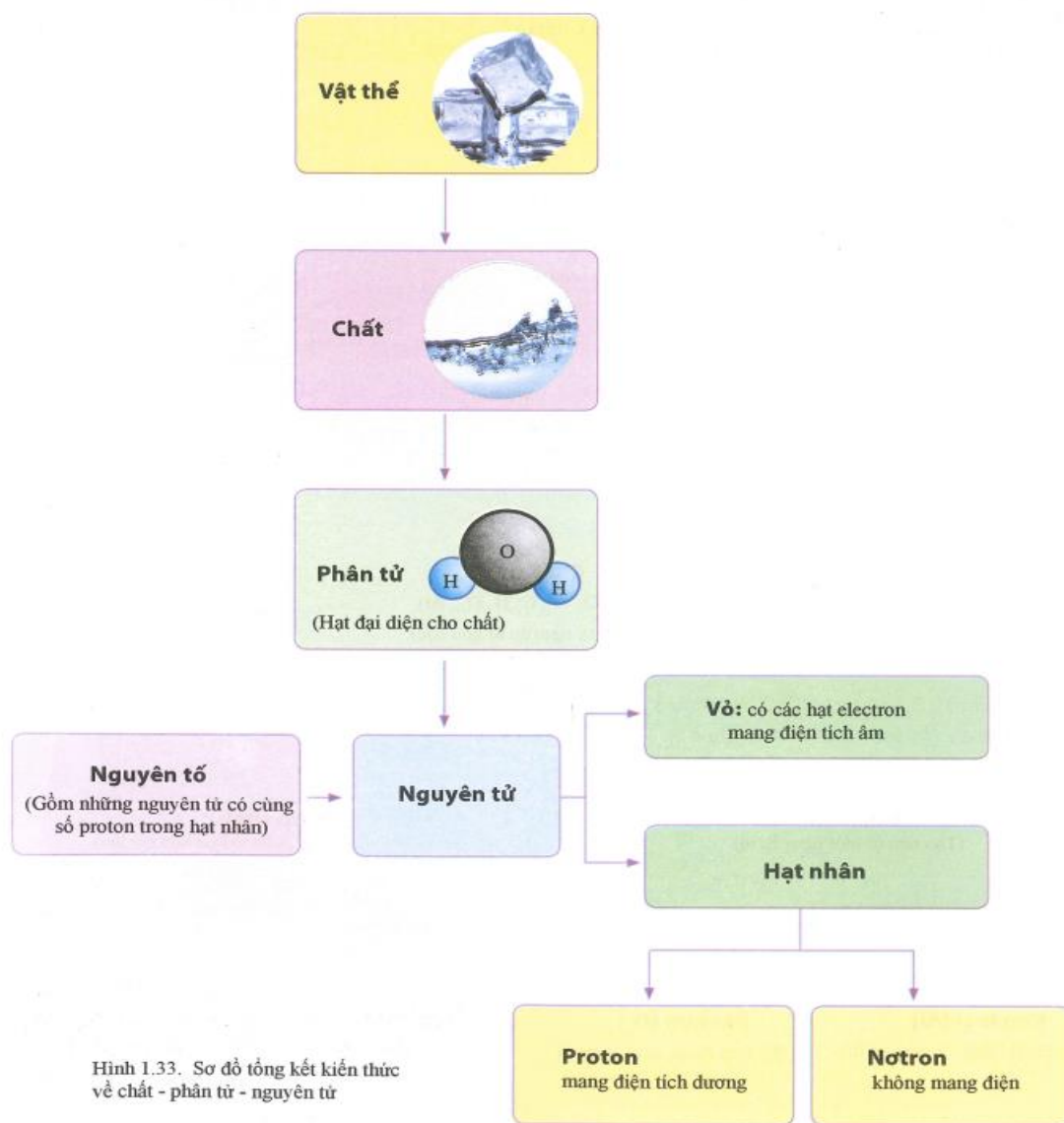
BÀI 8: LUYỆN TẬP 1

I. Kiến thức cần nhớ

1. Sơ đồ mối quan hệ giữa các khái niệm



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



Hình 1.33. Sơ đồ tổng kết kiến thức về chất - phân tử - nguyên tử

II. Luyện tập

Bài 1: Đọc các thông tin sau, chỉ ra đâu là vật thể, đâu là chất. (ghi vào bảng phía dưới).

- Quả chanh có vị chua là do có chứa citric acid.
- Bình hoa làm bằng thủy tinh dễ vỡ hơn bình hoa làm bằng chất dẻo.
- Saccarose là nguyên liệu trong công nghệ sản xuất bánh kẹo.
- Cellulose là thành phần chính tạo nên vách tế bào thực vật.

Câu	Vật thể	Chất
1		
2		
3		
4		

Hướng dẫn giải

Câu	Vật thể	Chất
1	Quả chanh	Citric acid
2	Bình hoa	Thủy tinh, chất dẻo
3	Bánh kẹo	saccharose
4	Vách tế bào thực vật	cellulose

Bài 2: Hãy phân loại đơn chất, hợp chất và tính phân tử khối của các chất sau

Chất	Phân tử gồm	Biểu thức tính PTK	PTK (đvC)	Đơn chất/ Hợp chất
Nước	2H, 1O			
Khí oxygen	2O			
Muối ăn	1Na, 1Cl			
Khí chlorine	2Cl			
Đá vôi	1Ca, 1C, 3O			
Thuốc tím	1K, 1Mn, 4O			

Hướng dẫn giải

Chất	Phân tử gồm	Biểu thức tính PTK	PTK (đvC)	Đơn chất/ Hợp chất
Nước	2H, 1O	$2.1+1.16$	18	Hợp chất
Khí oxygen	2O	2.16	32	Đơn chất
Muối ăn	1Na, 1Cl	$1.23+1.35,5$	58	Hợp chất
Khí chlorine	2Cl	$2.35,5$	71	Đơn chất
Đá vôi	1Ca, 1C, 3O	$1.40+1.12+3.16$	100	Hợp chất
Thuốc tím	1K, 1Mn, 4O	$1.39+1.55+4.16$	158	Hợp chất

Bài 3 : Hợp chất gồm 1 nguyên tử X liên kết với 2 nguyên tử Oxygen . Biết hợp chất nặng gấp 32 lần phân tử Hydrogen.

a) Tính phân tử khối của hợp chất.

b) Tính nguyên tử khối của X, xác định tên và kí hiệu hóa học của nguyên tố X.

Hướng dẫn giải

$$\begin{aligned} \text{a) } PTK_{hc} &= 32. PTK_{H_2} \\ &= 32.2 = 64 \text{ đvC} \end{aligned}$$

$$\text{b) } PTK_{hc} = NTK_X + 2NTK_O = 64 \text{ đvC}$$

$$NTK_X + 2.16 = 64$$

$$NTK_X + 32 = 64$$

$$NTK_X = 32 \text{ đvC}$$

Vậy X thuộc nguyên tố sulfur (S).

BÀI TỰ LUYỆN TẠI NHÀ

Bài tập 1, 3 sgk/30, 31.

