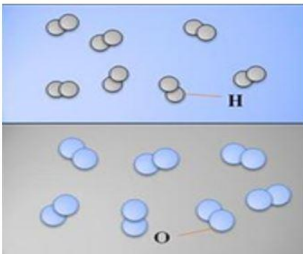
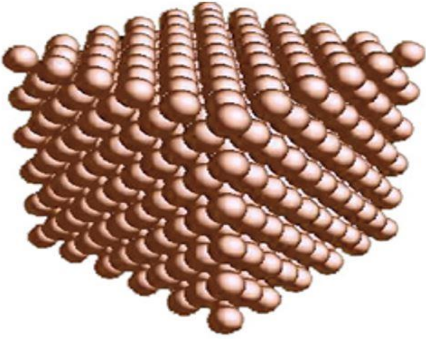


PHIẾU HƯỚNG DẪN HỌC SINH TỰ HỌC

Tuần 4- Tiết 7,8

ĐƠN CHẤT VÀ HỢP CHẤT – PHÂN TỬ

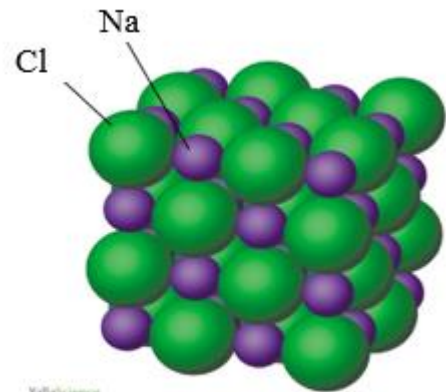
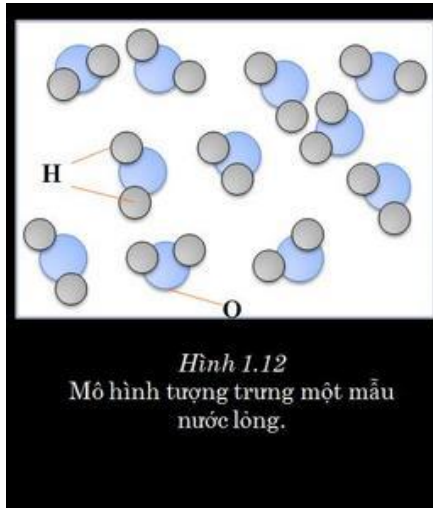
NỘI DUNG	GHI CHÚ																
<p>Hoạt động 1: Đọc tài liệu và thực hiện các yêu cầu.</p>	<p>I. Đơn chất</p> <p>1. Đơn chất là gì? -Dựa vào bảng sau hãy cho biết đơn chất là những chất tạo nên từ bao nhiêu nguyên tố hóa học?</p> <table border="1" data-bbox="532 462 1218 667"> <thead> <tr> <th>Đơn chất</th> <th>Nguyên tố tạo thành</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>khí hydrogen</td> <td>H</td> </tr> <tr> <td>khí oxygen</td> <td>O</td> </tr> <tr> <td>Sulfur</td> <td>S</td> </tr> <tr> <td>Sodium</td> <td>Na</td> </tr> </tbody> </table> <ul style="list-style-type: none"> - Hãy cho biết tên nguyên tố và tên đơn chất có đặc điểm gì? - Các đơn chất như aluminium (Al), copper (Cu), Iron (Fe)...có chất vật lí chung như có ánh kim, và dẫn được điện, nhiệt=> đó là đơn chất kim loại. - Các đơn chất như khí hydrogen , sulfur... không có ánh kim, và không dẫn được điện, nhiệt... (trừ than chì)=> đó là đơn chất phi kim. - Dựa vào thông tin trên, hãy cho biết đơn chất được chia thành mấy loại? Kể tên? - Dựa vào bảng một số nguyên tố trang 42 hãy cho biết nguyên tố nào là kim loại, nguyên tố nào là phi kim? <p>2. Đặc điểm cấu tạo:</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;">  <p>Phi kim</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>Kim loại</p> </div> </div> <p>-Quan sát hình trên và cho biết các nguyên tử kim loại có sắp xếp khít nhau và theo một trật tự xác định hay không? Trong đơn chất phi kim, thường có bao nhiêu nguyên tử liên kết với nhau?</p> <p>II. Hợp chất:</p> <p>1. Hợp chất là gì?</p> <table border="1" data-bbox="532 1827 1315 1942"> <thead> <tr> <th>Hợp chất</th> <th>Nguyên tố tạo thành</th> <th>Số nguyên tố tạo thành</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td> </td> <td> </td> <td> </td> </tr> </tbody> </table>	Đơn chất	Nguyên tố tạo thành	khí hydrogen	H	khí oxygen	O	Sulfur	S	Sodium	Na	Hợp chất	Nguyên tố tạo thành	Số nguyên tố tạo thành			
Đơn chất	Nguyên tố tạo thành																
khí hydrogen	H																
khí oxygen	O																
Sulfur	S																
Sodium	Na																
Hợp chất	Nguyên tố tạo thành	Số nguyên tố tạo thành															

Nước	H và O	2
Muối ăn (Sodium chloride)	Na và Cl	2
Sulfuric acid	H, S và O	3

-Dựa vào bảng trên, hãy cho biết hợp chất là những chất tạo nên từ bao nhiêu nguyên tố hóa học?

Lưu ý: có 2 loại hợp chất là hợp chất vô cơ và hợp chất hữu cơ.

2.Đặc điểm cấu tạo:



Dựa vào hình trên, cứ 1 nguyên tử Na liên kết với 1 nguyên tử Cl tạo thành muối ăn. Vậy nước có hạt hợp thành từ bao nhiêu nguyên tử H và bao nhiêu nguyên tử O?

Vậy trong hợp chất, nguyên tử của các nguyên tố có liên kết với nhau theo một tỉ lệ và một thứ tự nhất định không?

III. Phân Tử:

Hoàn thành bảng sau:

Tên chất	Số nguyên tử mỗi nguyên tố có trong mỗi hạt hợp thành chất
Khí hydrogen	
Nước	
Muối ăn	

Hãy nhận xét số nguyên tử trong mỗi chất trên? Các nguyên tử này cùng loại hay khác loại ?

Các hạt có đặc điểm như trên gọi là phân tử.

Lưu ý: Phân tử là hạt đại diện cho chất , thể hiện đầy đủ tính chất hoá học của chất.

Vậy phân tử là gì?

Lưu ý: đối với đơn chất kim loại, nguyên tử là hạt hợp thành và có vai trò như phân tử.

2.Phân tử khối:

-Dựa vào khái niệm nguyên tử khối, hãy cho biết phân tử khối là gì?

VD: Phân tử nước gồm 2H và 1O. Phân tử khối: 2.1+16=18 đvC.

Dựa vào VD trên hãy cho biết cách tính phân tử khối?

Hoạt động 2: Kiểm tra, đánh giá quá trình tự học.

Em hãy làm các bài tập 1,3,5,6,7 trang 26 SGK.

NỘI DUNG GHI BÀI
Bài 5: ĐƠN CHẤT VÀ HỢP CHẤT – PHÂN TỬ

I. Đơn chất:

1. Đơn chất là gì?

- Đơn chất là những chất tạo nên từ 1 nguyên tố hóa học.
- Đơn chất có 2 loại: đơn chất kim loại (*Sodium, copper, iron...*) và đơn chất phi kim (*khí hydrogen, sulfur*).

2. Đặc điểm cấu tạo:

- Đơn chất kim loại: các nguyên tử sắp xếp khít nhau và theo một trật tự xác định .
- Đơn chất phi kim : Các nguyên tử thường liên kết với nhau theo một số nhất định và thường là 2.

II. Hợp chất:

1. Hợp chất là gì?

- Hợp chất là những chất tạo nên từ 2 nguyên tố hóa học trở lên .
- Hợp chất có 2 loại: hợp chất vô cơ (*muối ăn,...*) và hợp chất hữu cơ (*metan, ethanol,...*).

2. Đặc điểm cấu tạo:

Trong hợp chất, nguyên tử của các nguyên tố liên kết với nhau theo một tỉ lệ và một thứ tự nhất định.

III. Phân tử:

1. Định nghĩa:

Phân tử là hạt đại diện cho chất , gồm một số nguyên tử liên kết với nhau, thể hiện đầy đủ tính chất hoá học của chất.

2. Phân tử khối:

Phân tử khối là khối lượng của một phân tử tính bằng đơn vị cacbon, bằng tổng nguyên tử khối của các nguyên tử trong phân tử .

Phân tử nước gồm 2H và 1O. Phân tử khối: $2.1+16=18$ đvC.

HƯỚNG DẪN GIẢI BÀI TẬP SGK

1/25 SGK HS dựa vào nội dung bài ghi để làm.

3/26 SGK.

Gợi ý câu a. Khí amoniac là hợp chất vì được tạo nên từ 2 nguyên tố là N và H.

Các em làm các câu còn lại tương tự câu a.

5/26 SGK các từ cần điền vào chỗ trống là: nguyên tử, nguyên tố, xác định, gấp khúc, đường thẳng.

6/26 SGK

Gợi ý câu a. Khí carbon dioxide có phân tử gồm 1C và 2O

=>PTK của Khí carbon dioxide là $12+2.16=44$ đvC

Các em làm các câu còn lại tương tự câu a.