

CHỦ ĐỀ: ĐƠN CHẤT VÀ HỢP CHẤT- PHÂN TỬ

(2 Tiết)

Nội dung	Hướng dẫn
<p>I. ĐƠN CHẤT</p> <p>1. Đơn chất là gì? Đơn chất là những chất được tạo nên từ 1 nguyên tố hóa học. Ví dụ: + Đơn chất kim loại: Calcium(Ca), Iron(Fe), Sodium(Na)... + Đơn chất phi kim: Carbon(C), Phosphorus(P), khí oxygen...</p> <p>2. Đặc điểm cấu tạo: HS tham khảo SGK trang 22</p>	<p>+ HS đọc tham khảo SGK trang 22. + HS nêu một số ví dụ các đơn chất thường gặp.</p>
<p>II. HỢP CHẤT</p> <p>1. Hợp chất là gì? Hợp chất là những chất được tạo nên từ 2 hay nhiều nguyên tố hóa học. Ví dụ: Nước, muối ăn, đá vôi...</p> <p>2. Đặc điểm cấu tạo: HS tham khảo SGK trang 23</p> <p>Bài tập 3: Trong các chất dưới đây, hãy chỉ ra chất nào là đơn chất, chất nào là hợp chất? Giải thích ?</p> <p>a) Khí amoniac tạo nên từ N và H - Là hợp chất vì được tạo nên từ 2 nguyên tố hóa học</p> <p>b) Photpho đỏ tạo nên từ P - Là đơn chất vì được tạo nên từ 1 nguyên tố hóa học</p> <p>c) Axit clohidric tạo nên từ H và Cl. - Là hợp chất vì được tạo nên từ 2 nguyên tố hóa học</p> <p>d) Calcium carbonate tạo nên từ Ca, C, O. - Là hợp chất vì được tạo nên từ 3 nguyên tố hóa học</p> <p>e) Glucose tạo nên từ C, H, O. - Là hợp chất vì được tạo nên từ 3 nguyên tố hóa học</p> <p>f) Kim loại Magnesium tạo nên từ Mg - Là đơn chất vì được tạo nên từ 1 nguyên tố hóa học</p>	<p>+ HS đọc tham khảo SGK trang 23. + HS nêu một số ví dụ các hợp chất thường gặp. + HS làm BT3/ sgk / trang 26.</p>
<p>III. PHÂN TỬ</p> <p>1. Định nghĩa: Phân tử là hạt đại diện cho chất, gồm một số nguyên tử liên kết với nhau và thể hiện đầy đủ tính chất của chất.</p> <p>2. Phân tử khối (PTK): Là khối lượng của phân tử tính bằng đơn vị Carbon, bằng tổng nguyên tử khối của các nguyên tử trong phân tử. Ví dụ: tính PTK của:</p> <p>a) Khí oxygen, biết phân tử gồm 2 O. $PTK = 16.2 = 32$</p> <p>b) Nước, biết phân tử gồm 2 H và 1 O. $PTK = 2.1+16 = 18$</p> <p>c) Calcium carbonate, biết phân tử gồm 1 Ca, 1 C, 3 O. $PTK = 40+12+16.3 = 100 đvC$</p>	<p>+ HS học kỹ định nghĩa phân tử + HS cần rèn luyện cách tính PTK của các chất thường gặp + HS làm BT6 trang 26.</p>