

TRƯỜNG THCS NGUYỄN HIỀN

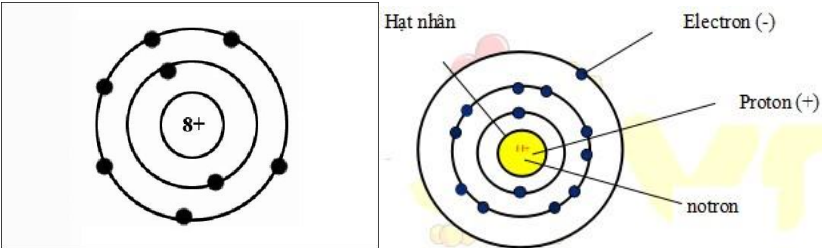
GỢI Ý HƯỚNG DẪN HỌC SINH TỰ HỌC

(Đối với học sinh không thể học tập trực tuyến)

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 8 - TUẦN:3

1. Tài liệu học tập và Phiếu hướng dẫn học sinh tự học

PHIẾU HƯỚNG DẪN HỌC SINH TỰ HỌC

NỘI DUNG	GHI CHÚ
Tên bài học/ chủ đề - Khối lớp	BÀI 4. NGUYÊN TỬ
Hoạt động 1: <i>Đọc tài liệu và thực hiện các yêu cầu.</i>	1. Nguyên tử là gì? ? Tham khảo thông tin SGK Hóa Học 8 mục 1 trang 14 cho biết: + Các chất được tạo ra từ đâu? + Thế nào là nguyên tử? + Thành phần cấu tạo của nguyên tử ? + Kí hiệu và điện tích của electron? 2. Hạt nhân là gì? ? Tham khảo thông tin SGK Hóa Học 8 mục 2 trang 14 cho biết: + Hạt nhân tạo bởi những loại hạt nào? + Cho biết đặc điểm của từng loại hạt cấu tạo nên nguyên tử? ? Quan sát hình ảnh sau và thông tin mục 2 trang 14 cho biết:  + Điện tích của hạt nhân là điện tích của hạt nào.? + Cho biết số proton trong nguyên tử Oxygen và Sodium. + Nhận xét gì về số lượng Proton với số electron trong hạt nhân? + Nhận xét gì về khối lượng của hạt p với hạt n trong hạt nhân nguyên tử. + So sánh khối lượng của một hạt P, n với một hạt e?

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

Hoàn thành bài tập

Câu 1: Chọn đáp án đúng nhất

- A. Số p = số e
- B. Hạt nhân tạo bởi proton và electron
- C. Electron không chuyển động quanh hạt nhân
- D. Electron sắp xếp thành từng lớp

Câu 2: Chọn đáp án sai

- A. Khối lượng của hạt nhân được coi là khối lượng của nguyên tử
- B. Số p = số e
- C. Hạt nhân tạo bởi proton và neutron
- D. Oxi có số p khác số e

Câu 3: Đường kính của nguyên tử là

- A. 10^{-8} cm
- B. 10^{-9} cm
- C. 10^{-8} m
- D. 10^{-9} m

Câu 4: Vì sao khối lượng nguyên tử được coi bằng khối lượng hạt nhân. Chọn đáp án đúng

- A. Do proton và neutron có cùng khối lượng còn electron có khối lượng rất bé
- B. Do số p = số e
- C. Do hạt nhân tạo bởi proton và neutron

	D. Do notron không mang điện Câu 5: Hạt nhân được cấu tạo bởi: A. Notron và electron B. Proton và electron C. Proton và notron D. Electron
--	---

2. Học sinh ghi chép lại các câu hỏi thắc mắc, các trở ngại của học sinh khi thực hiện các nhiệm vụ học tập.

Trường:

Lớp:

Họ tên học sinh:

Môn học	Nội dung học tập	Câu hỏi của học sinh
Hóa Học 8	BÀI 4: NGUYÊN TỬ Phần 1: Phần 2:	1. 2. 3.

Mọi thắc mắc về kiến thức bài học, học sinh liên hệ:

- Cô: NGUYỄN THỊ THU THẢO

Điện thoại: 0923245685 (Có zalo)

- Cô: VY THỊ LAN CHI

Điện thoại: 0908617455 (Có zalo)

NỘI DUNG BÀI GHI

BÀI 4: NGUYÊN TỬ

1. Nguyên tử là gì?

- Các chất đều được tạo ra từ nguyên tử.
- Nguyên tử là những hạt vô cùng nhỏ, trung hoà về điện.
- Nguyên tử gồm:

- + Hạt nhân mang điện tích dương (+)
 - + Vỏ tạo bởi 1 hay nhiều electron mang điện tích âm (-)
- (Kí hiệu: e , điện tích: -1) 2.

Hạt nhân nguyên tử:

- Hạt nhân nguyên tử tạo bởi các hạt proton và notron.

a. Hạt proton

- + Kí hiệu: p
- + Điện tích: +1
- + Khối lượng: $1,6726 \cdot 10^{-24} \text{g}$ b.

b. Notron

- + Kí hiệu: n
- + Điện tích: không mang điện.
- + Khối lượng: $1,6726 \cdot 10^{-24} \text{g}$
- Trong 1 nguyên tử thì số p = số e, điện tích của 1p bằng điện tích của 1e về giá trị tuyệt đối nhưng trái dấu, nên nguyên tử trung hòa về điện.