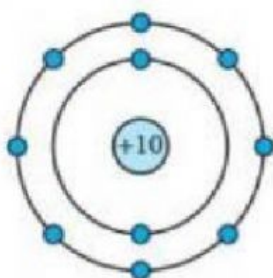


PHIẾU LUYỆN TẬP - BÀI TẬP CHỦ ĐỀ 1 VÀ 2

Bài 1: Cho mô hình nguyên tử của nguyên tố “ThayHdeptraivamagic” như sau:



2.1: nguyên tử của nguyên tố “ThayHdeptraivamagic” có bao nhiêu electron và được xếp thành mấy lớp?

- A. 10 và 2 B. 2 và 10 C. 2 và 8 D. 8 và 2

2.2: Tên thật và kí hiệu của nguyên tố “ThayHdeptraivamagic” là?

- A. Sodium (Na) B. Sodium (Ne) C. Neon (Na) D. Neon (Ne)

2.3: Nguyên tố có cùng chu kì với nguyên tố “ThayHdeptraivamagic” là?

- A. He B. Na C. F D. Ar

Bài 2: Hoàn thành những thông tin còn thiếu trong các bảng sau:

Bảng 1: Ôn tập về số proton – neutron – electron và khối lượng nguyên tử

Tên nguyên tố	Kí hiệu hoá học	Nguyên tử của nguyên tố			
		Số proton	Số neutron	Số electron	Khối lượng nguyên tử (amu)
			10	9	
Sulfur				16	32
		12			24
		1			1
				11	

Bảng 2: Ôn tập về chu kì, nhóm, tính chất (được dùng BTH các NTHH)

Số hiệu nguyên tử	Tên nguyên tố	Kí hiệu hoá học	Khối lượng nguyên tử	Chu kì	Nhóm	Kim loại, phi kim hay khí hiếm?
12						
15						
18						