Bài 2: NGUYÊN TỬ

Bài 1. Hoàn thành bảng sau bằng cách điền thông tin thích hợp vào các ô trống:

Nguyên tử	Số neutron	Số proton	Số electron	Khối lượng nguyên tử (amu)
Argon	10	10		
Phosphorus		15		31
Sulfur	16		16	
Potassium		19		39

Bài 2. Điền vào ô còn trống trong bảng sau:

Nguyên tử	Số e trong nguyên tử	Số p trong hạt nhân	Số e ở các lớp lần lượt thứ nhất, thứ hai…	Số lớp e	Số e lớp ngoài cùng
Carbon	6			2	
Sodium		11			1
Calcium	20				2

LIVEWORKSHEETS