

1. Điền vào chỗ trống trong ô sau đây:

Kí hiệu nguyên tử	Số proton	Số notron	Số electron	Số khối	Điện tích hạt nhân
${}^{56}_{26}\text{Fe}$					
${}^{137}_{56}\text{Ba}$					
	15			31	
	12	13			

2. a) Argon gồm 3 đồng vị: ${}^{40}\text{Ar}$ (99,6%), ${}^{38}\text{Ar}$ (0,063%), ${}^{36}\text{Ar}$ (0,337%). $\bar{A}=?$

b) Oxi có 3 đồng vị: ${}^{16}_8\text{O}$ (99,757%), ${}^{17}_8\text{O}$ (0,039%); ${}^{18}_8\text{O}$ (0,204%). $\bar{A}=?$

c* Bo có 2 đồng vị ${}^{10}_5\text{B}$ có 47 nguyên tử; ${}^{11}_5\text{B}$ có 203 nguyên tử. $\bar{A}=?$