1. Điền vào chỗ trống trong ô sau đây:

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

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

b) Oxi có 3 đồng vị: ${}^{16}_{8}O$ (99,757%); ${}^{17}_{8}O$ (0,039%); ${}^{18}_{8}O$ (0,204%). $\overline{A}$=?

c* Bo có 2 đồng vị ${}^{10}_{5}B$ có 47 nguyên tử; ${}^{11}_{5}B$ có 203 nguyên tử. $\overline{A}$=?

LIVEWORKSHEETS