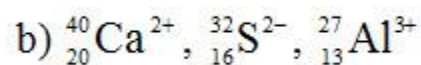
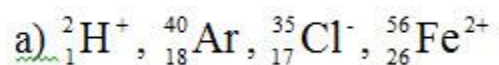


Giải bài 4 trang 60 SGK Hóa 10

Đề bài: Xác định số proton, notron, electron trong các nguyên tử và ion sau:



Lời giải:



Với X là kí hiệu hóa học của nguyên tố

A là số khối

Z là số hiệu nguyên tử

Chú ý: số e = số p = số nguyên tử Z

$$\text{số n} = A - Z$$

Vậy số proton, notron, electron trong các nguyên tử và ion đã cho như sau:

	Số p	Số e	Số n
${}^2_1\text{H}^+$	1	0	1
${}^{40}_{18}\text{Ar}$	18	18	22
${}^{35}_{17}\text{Cl}^-$	17	18	18
${}^{56}_{26}\text{Fe}^{2+}$	26	24	30
${}^{40}_{20}\text{Ca}^{2+}$	20	18	20
${}^{32}_{16}\text{S}^{2-}$	16	18	16
${}^{27}_{13}\text{Al}^{3+}$	13	10	14