Ex 17 p 303

1. Z=15

Dans un atome protons= electrons

(K)²(L)8(M)5

Z=2+8+5=15

E=1,6\*10-19Coulomb(c)

électron charge charge –e

protons charge e

1. 15e
2. 5,30\*10-26/1,7\*10-27=31,18(environ 31)

31

P

15

Ex 20 p 303

1)

1. 9F Halogène
2. 11Na Alcalin
3. 10Ne Gaz noble
4. 14Si Non métaux.

2)Potassium

(K)²(L)8(M)9

e- externe =>9

même colonne que Si donc même nombres d’électrons sur la couche externe soit 4 électrons.

1. 