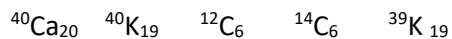


## EXERCÍCIOS – QUÍMICA: PARTE 1

Analise os átomos:



São isóbaros:.....

São isótonos: .....

São isótonos: .....

Faça a distribuição eletrônica (Linus Pauling e camadas):

a.  $\text{Ni}_{28}$

b.  $\text{Ag}_{47}$

c.  $\text{U}_{92}$

Faça as ligações necessárias:

a.  $\text{C}_6$  e  $\text{B}_5$

b.  $\text{Al}_{13}$  e  $\text{S}_{16}$

c.  $\text{Br}_{35}$  e  $\text{K}_{39}$

d.  $\text{Na}_{11}$  e  $\text{P}_{15}$

e.  $\text{Li}_3$  e  $\text{I}_{53}$

Complete a tabela:

	Nome	Z	A	n	p	$\bar{e}$	Camadas presentes
Pb							
N							
Fr							
Nb							
Tl							