

Nº DE ELÉTRONS POR SUBNÍVEL

s \rightsquigarrow $2e^-$

p \rightsquigarrow $6e^-$

d \rightsquigarrow $10e^-$

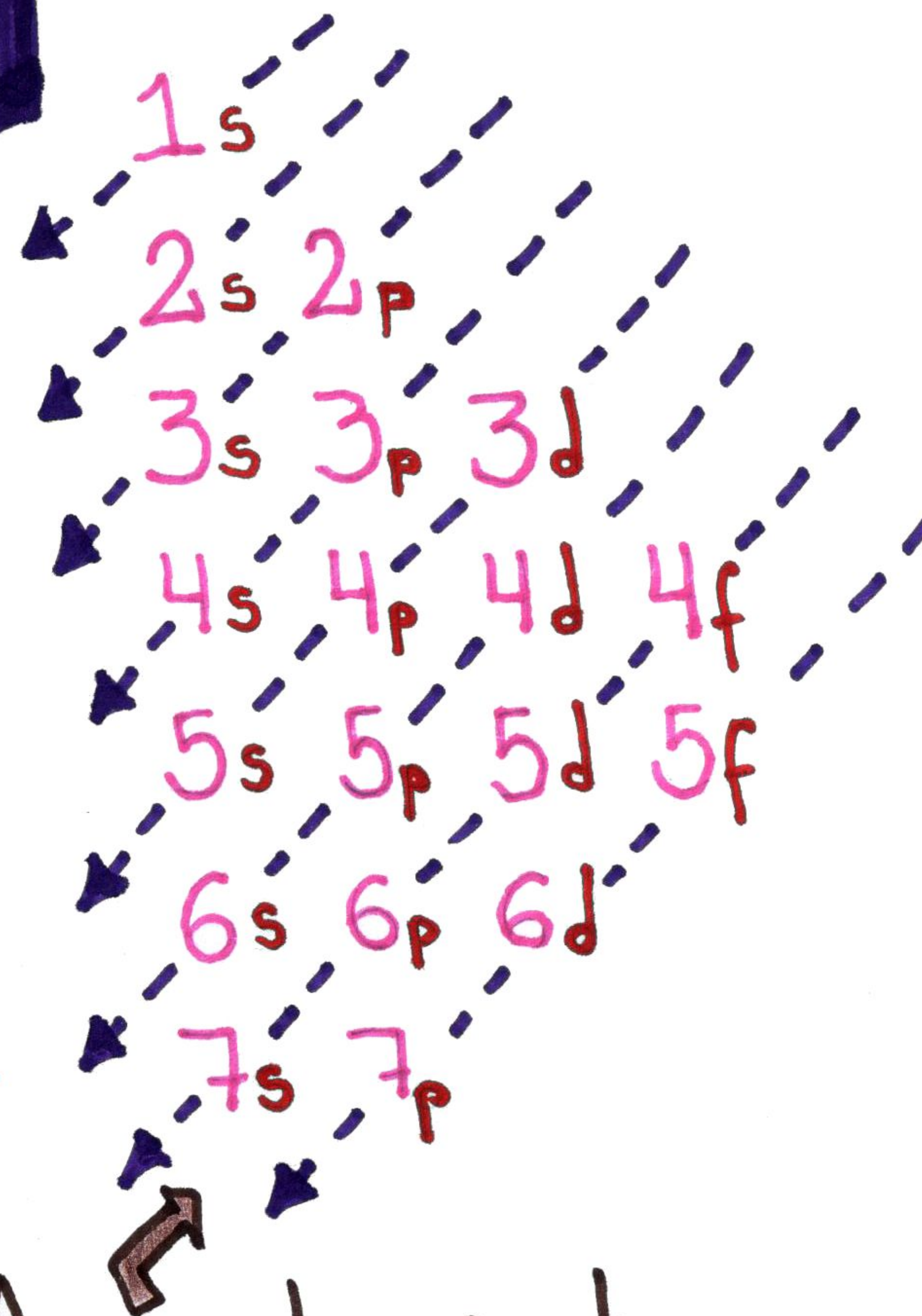
f \rightsquigarrow $14e^-$

SUBNÍVEIS

s p d f

o último subnível é o mais energético.

DIAGRAMA DE LINUS PAULING



DISTRIBUIÇÃO ELETRÔNICA

NÚMERO ATÔMICO

$$Z = P = e^-$$

PRÓTON ELÉTRON

As setas indicam a ordem de distribuição e energia.