

Atom bora $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^1$

Atom C $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^2$

môže byť l (alebo $l=0,1$
 $m = -1, 0, 1$ alebo orientácia spinu

! zlatomínadla je to komplikovanejšie.

Atom N $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^3 \rightarrow$ trojmoag' NH_3

Atom O $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^4$

Atom F $9e^- (1s)^2 (2s)^2 (2p)^5$

- na zaplnenie d'obca $1e^- \rightarrow$ valas-
tnosti fluóru.

Atom Ne $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^6$ - inertný plyn

$n=1 (1s)^2$

$n=2 (2s)^2 (2p)^6$

Atom Ar

$n=1 (1s)^2$

$n=2 (2s)^2 (2p)^6$

$n=3 (3s)^2 (3p)^6$

Atom Na

$n=1 (1s)^2$

$n=2 (2s)^2 (2p)^6$

$n=3 (3s)^2 (3p)^6$

$n=4 (4s)^1$

↑
mal by byť $(3d)^1$
ma' nižšiu energiu kvôli tlacii

koľko vrstiev maximálne:

$$\sum_{l=0}^{n-1} 2(2l+1) = 2(1+3+5 \dots [(n-1)+1]) =$$
$$= 2[1+3+5+\dots+2n-1] = 2n^2$$