

# VLASTNOSTI A<sub>0</sub> & M<sub>0</sub> II

SINGLETOVÉ A TRIPLETOVÉ STAVY

Atkins Obr. 9.25



uvést správně přičítat celkové  $M_S$   
při zadání znázornění jednotlivých  $M_S$

SPINOVÁ MULTIPLICITA

Prezentace 24.6.20\_10-5.ppt

znát vztah  $2S+1$  (definice)

TERMY : GNÁČENÍ | ODVOZENÍ Z KONFIGURACĚ → konfigurace

(a)  $d^2$  (b)  $p^3$  (Atkins)

(Příklad 9.6)

(Příklad 9.7a)  $S^1 D^1$  (Prezentace 1)

sučet 13)

včetně stupně degenerace.

## SPIN-ORBITÁLNÍ INTERAKCE

Obv. 9.28 Atkins nebo prezentace  
stránka 20

ušetřovat energii  
vzdijemých uspořádat.

## VÝBĚROVÁ PRAVIDLA

znát pro

$$\Delta S (= 0)$$

$$\Delta L (= 0, \pm 1) \text{ pro více } e^-$$

$$\Delta l (= \pm 1) \text{ pro } 1 e^-$$

[ $\Delta J$  nepožadují]

VLASTNOSTI AO & MO III  
 ↓ STRUKTURA MOLEKUL
 

 → Výběhy údaje z Atkinse,  
 český překlad

BORNOVA - OPPENHEIMEROVA APPROXIMACE : Uvést nakreslit obr. 10.1.1

významit v něm De a Re  
 a vědět, jaký je rozdíl  
 mezi Do a De (,,Stručný komentář“)

MOLEKULOVÉ ORBITALY pro zdvojnásoběné interakční diagram

2 atomové molekuly (uveřt  $A_2$  např.  $O_2$ )

- Atkins Obr. 10.33 ←
- doplnit obsazení lednin elektronů
  - nakreslit schématicky molekulové orbitaly
  - doplnit nálepky symetrie
  - uvěřt molekulový tvar