

○ Torniamo alla configurazione elettronica RIASSUNTO:

• l'atomo è descritto con un nucleo fermo (assunto come origine delle coordinate cartesiane o polari) e  $\vec{r} = (x, y)$  per determinare la posizione degli elettroni in movimento  $\Delta^3$

• Posso trovare 1) probabilità che l'elettrone si trovi \*

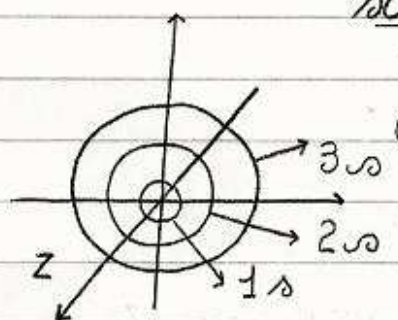
2) la sua energia in quel punto

L'elettrone starà, con maggior probabilità, dove l'atomo spende meno energia.

La probabilità è data dalle FUNZIONI D'ONDA

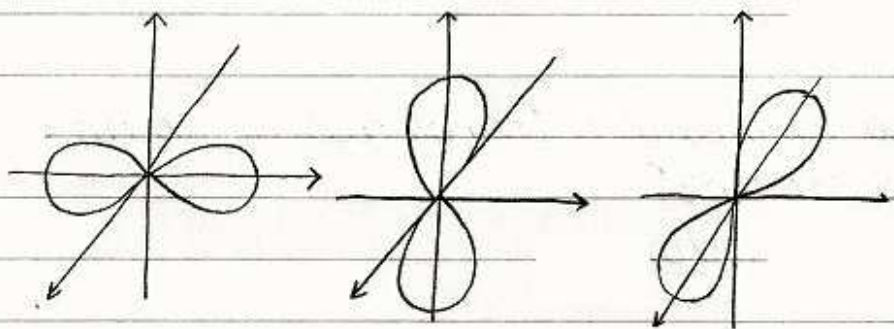
• Ci sono casi in cui è probabile trovare l'elettrone e' uguale nelle zone con la stessa distanza dal nucleo

sono gli orbitali

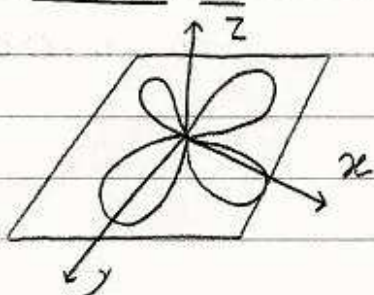


Questi sono di tipo s (sferici)

Ci sono orbitali, i p, in cui, in certi tratti, so che non ho probabilità di trovare elettroni



Orbitali d



Gli orbitali hanno diverso grado di energia a seconda del tipo

### PRINCIPI DELL'AUFBAUM

- 1) Gli elettroni tendono ad occupare gli orbitali disponibili a più bassa energia.
- 2) La probab. di trovare in una zona piccolissima 2 elettroni con spin parallelo è 0

### CONFIGURAZ. ELETTR.

1s    2s    2p    così si "catalogano gli elettroni"

↑↓	↑↓	↓↑	
		↓↑	
		↓↑	