

Stavba elektronového obalu

- atomový obal obsahuje záporně nabitě částice - _____
- pro popis chování elektronů se využívá koncept tzv. _____, což znamená, že elektron lze považovat současně za **částici a vlnění**
- elektron se ve skutečnosti nepohybuje kolem jádra po přesně daných drahách (ani kružnicích, ani elipsách), avšak jeho umístění v atomovém obalu je možné určit s určitou mírou pravděpodobnosti
- prostor, ve kterém se elektron s 95% pravděpodobností vyskytuje se označuje jako _____
- pro popis konkrétního elektronu v obalu se využívají - _____ čísla

1. **hlavní** kvantové číslo, označuje se _____

udává _____

nabývá hodnot _____

2. **vedlejší** kvantové číslo, označuje se _____

udává _____

nabývá hodnot _____

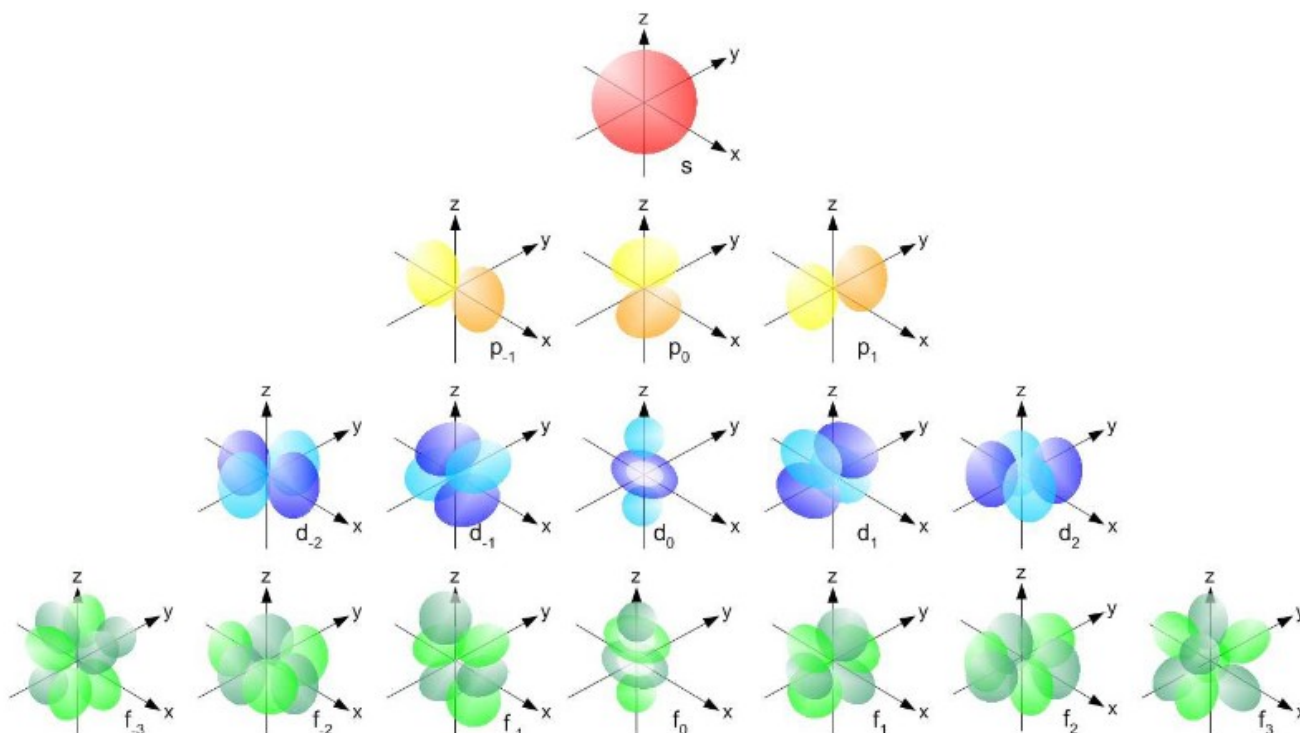
hodnota l	typ orbitalu

3. **magnetické** kvantové číslo, označuje se _____

udává _____

nabývá hodnot _____

kvantová čísla		
hlavní n	vedlejší l	magnetické m
1		
2		
3		



Obr. 2.12 Tvary jednotlivých orbitalů

- orbitaly se **stejnou** hodnotou n , l , ale **rozdílnou** m , mají stejnou energii a označují se _____
- graficky se orbitaly označují „**rámečky**“ – jejich počet je závislý na počtu prostorových orientací daného typu orbitalu

orbital **s**

orbital **p**

orbital **d**

orbital **f**

4. **spinové** kvantové číslo, označuje se _____
 udává _____
 nabývá hodnot _____

video: <https://www.youtube.com/watch?v=nLUspwYZI98&list=PLJ4fp4-Xe5G-B4IU2MmOSXK995HEESDVK&index=17>

historie objevování struktury hmoty: <http://www.e-chembook.eu/cz/obecna-chemie/Historie-objevovani-struktury-latek.pdf>