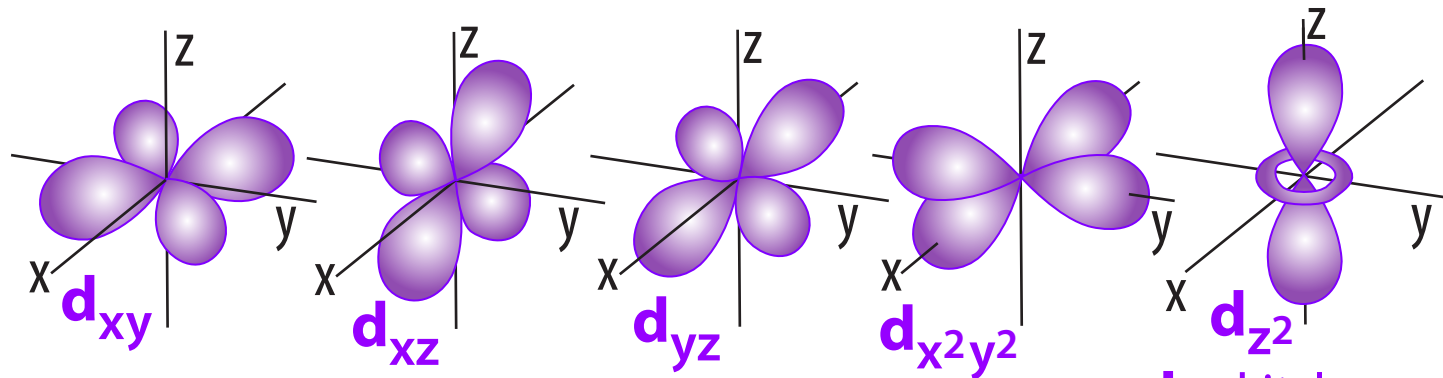
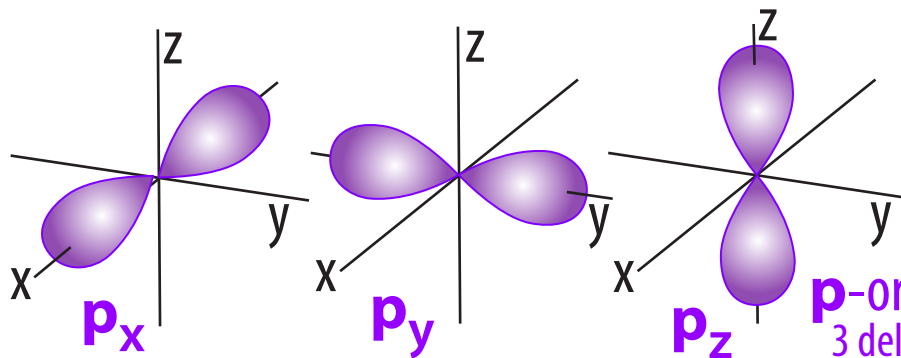


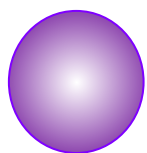
Fig. 2. Generell skisse av den romlige elektron-fordelingen i **s**-, **p**- og **d**-orbitalene (**f**-orbitalene er ikke vist). I hvert hoved-skall, K til Q (Fig. 1, lengst til høyre), som svarer til hoved-kvantetallene 1 til 7, har de innerste s-orbitalene lavest energinivå. Som forklart i Fig. 1, er hver d-orbital (f.eks. 3d) på et litt høyere energinivå enn den påfølgende s-orbitalen (4s).



d-orbitaler:
 5 del-orbitaler,
 2 elektroner i hver
 Sum: 10 elektroner



p-orbitaler:
 3 del-orbitaler,
 2 elektroner i hver
 Sum: 6 elektroner



s-orbitaler: 2 elektroner,
 laveste energinivå,
 innerst

↑
 Økende energinivå
 utover fra atom-kjernen