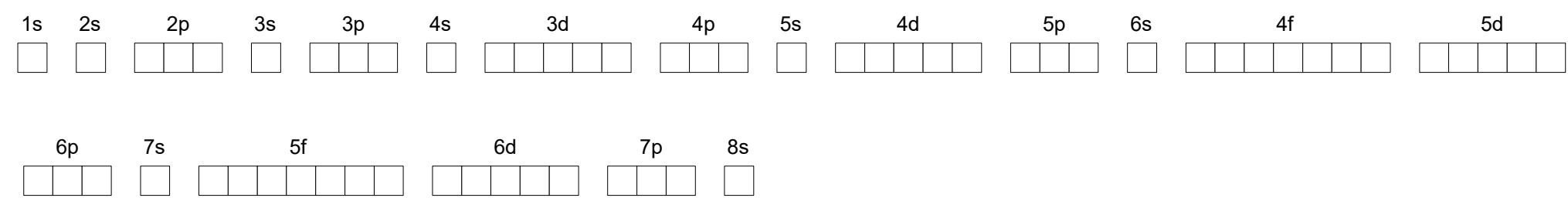


# 5 Estructura electrònica en àtoms polieletrònics

Els orbitals s'omplin segons la seqüència d'energia creixent

1s 2s 2p 3s 3p 4s 3d 4p 5s 4d 5p 6s 4f 5d 6p 7s 5f 6d 7p 8s



**A.8** Dedueix el nombre màxim d'electrons en els orbitals *s*, *p*, *d* i *f*

En un àtom no poden existir dos electrons amb la mateixa combinació de nombres quàntics

En cada orbital (determinat per una combinació dels nombres quàntics *n*, *l* i *m<sub>l</sub>*) poden haver dos electrons que es diferencien en el nombre quàntic *m<sub>s</sub>*

nombre màxim d'electrons en cada tipus d'orbital	
s	2
p	6
d	10
f	14