

Das Orbitalmodell (VIII)-1

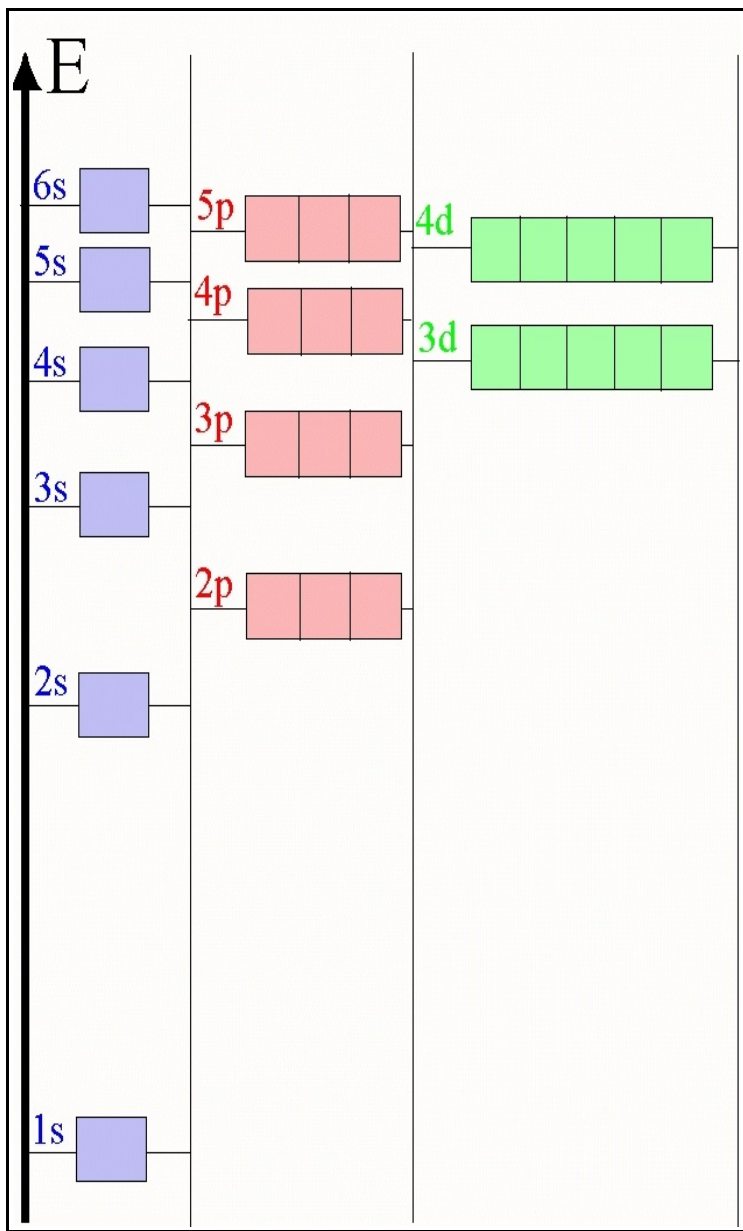


Abb. 19: Relative Energie der Schalen, Unterschalen und Orbitale eines Mehr-Elektronen-Systems.

Frage: Wie viele Elektronen kann jedes Kästchen aufnehmen?

Element-Symbol	OZ	Elektronen-Konfiguration	Symbolik
Li	3	$1s^2 2s^1$	$\uparrow\downarrow$ \uparrow
Be	4	$1s^2 2s^2$	$\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$
B	5	$1s^2 2s^1 2p^1$	$\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ \uparrow
C	6	$1s^2 2s^1 2p^2$	$\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ \uparrow \uparrow
N	7	$1s^2 2s^1 2p^3$	$\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ \uparrow \uparrow \uparrow
O	8	$1s^2 2s^1 2p^4$	$\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ \uparrow
F	9	$1s^2 2s^1 2p^5$	$\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ \uparrow
Ne	10	$1s^2 2s^1 2p^6$	$\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$

Abb. 20: Elektronenkonfiguration und Symbolik der Elemente der 2. Periode