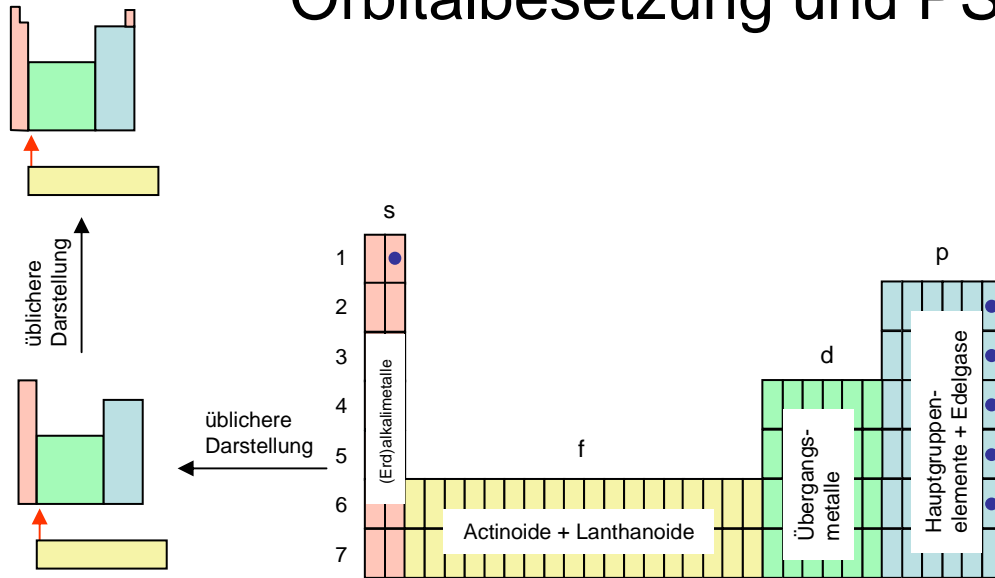


# Orbitalbesetzung und PSE



Hauptquantenzahl	Nebenquantenzahl (Orbitaltyp)		Anzahl der Elektronen in einer Schale: $2n^2$			
	s	p	d	f		
	$2e^-$	$6e^-$	$10e^-$	$14e^-$		
	1 Orbital	3 Orbitale	5 Orbitale	7 Orbitale		
1. Schale (K-Schale)	1s				2	
2. Schale (L-Schale)	2s	2p			8 = 2+6	
3. Schale (M-Schale)	3s	3p	3d		18 = 2+6+10	
4. Schale	4s	4p	4d	4f	32 = 2+6+10+14	
5. Schale	5s	5p	5d	5f	50 = 2+6+10+14+18	
6. Schale	6s	6p	6d			
7. Schale	7s	7p				

START

He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn