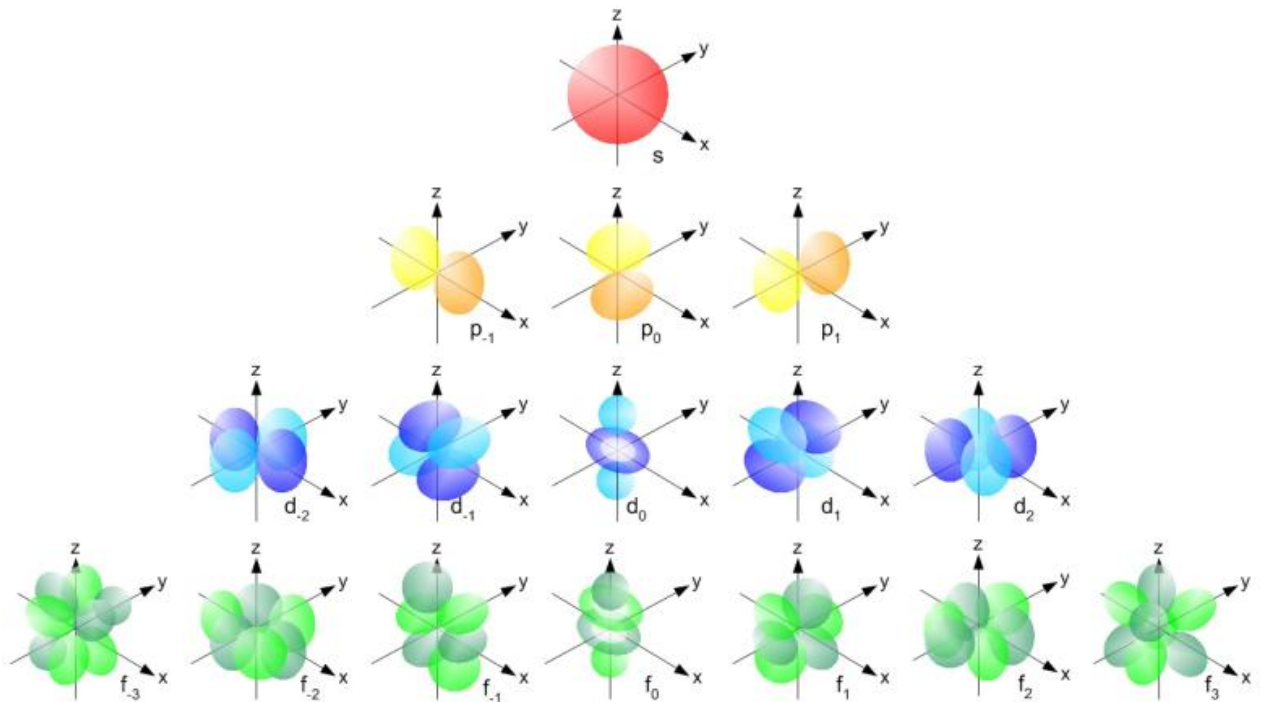


Figur 1.8 Ut fra eksperimenter er det blitt bestemt hvilke energier de forskjellige orbitalene har i forhold til hverandre. Resultatet framgår av figuren.



**Grunnstoffenes elektronkonfigurasjon**  
Gjelder for gassformige atomer i grunntilstanden

Element	Atom- nummer	Orbital										Element	Atom- nummer	Orbital									
		1s	2s	2p	3s	3p	3d	4s	4p	4d	5s			4d	4f	5s	5p	5d	5f	6s	6p	6d	7s
H	1	1										In	49	10	2	1							
He	2	2										Sn	50	10	2	2							
Li	3	2	1									Sb	51	10	2	3							
Be	4	2	2									Te	52	10	2	4							
B	5	2	2	1								I	53	10	2	5							
C	6	2	2	2								Xe	54	10	2	6							
N	7	2	2	3								Cs	55	10	2	6						1	
O	8	2	2	4								Ba	56	10	2	6						2	
F	9	2	2	5								La	57	10	2	6	1					2	
Ne	10	2	2	6								Ce	58	10	2	2	6					2	
Na	11				1							Pr	59	10	3	2	6					2	
Mg	12				2							Nd	60	10	4	2	6					2	
Al	13				2	1						Pm	61	10	5	2	6					2	
Si	14				2	2						Sm	62	10	6	2	6					2	
P	15				2	3						Eu	63	10	7	2	6					2	
S	16				2	4						Gd	64	10	7	2	6	1				2	
Cl	17				2	5						Tb	65	10	9	2	6					2	
Ar	18	2	2	6	2	6						Dy	66	10	10	2	6					2	
K	19									1		Ho	67	10	11	2	6					2	
Ca	20									2		Er	68	10	12	2	6					2	
Sc	21									1	2	Tm	69	10	13	2	6					2	
Ti	22									2	2	Yb	70	10	14	2	6					2	
V	23									3	2	Lu	71	10	14	2	6	1				2	
Cr	24									5	1	Hf	72	10	14	2	6	2				2	
Mn	25									5	2	Ta	73	10	14	2	6	3				2	
Fe	26									6	2	W	74	10	14	2	6	4				2	
Co	27									7	2	Re	75	10	14	2	6	5				2	
Ni	28									8	2	Os	76	10	14	2	6	6				2	
Cu	29									10	1	Ir	77	10	14	2	6	9					
Zn	30									10	2	Pt	78	10	14	2	6	9				1	
Ga	31									10	2	Au	79	10	14	2	6	10				1	
Ge	32									10	2	Hg	80	10	14	2	6	10				2	
As	33									10	2	Tl	81	10	14	2	6	10				2	1
Se	34									10	2	Pb	82	10	14	2	6	10				2	2
Br	35									10	2	Bi	83	10	14	2	6	10				2	3
Kr	36	2	2	6	2	6	10	2	6			Po	84	10	14	2	6	10				2	4
Rb	37											At	85	10	14	2	6	10				2	5
Sr	38											Rn	86	10	14	2	6	10				2	6
Y	39									1	2	Fr	87	10	14	2	6	10				2	6
Zr	40									2	2	Ra	88	10	14	2	6	10				2	6
Nb	41									4	1	Ac	89	10	14	2	6	10				2	6
Mo	42									5	1	Th*	90	10	14	2	6	10				2	6
Tc	43									6	1	Pa	91	10	14	2	6	10	2			2	6
Ru	44									7	1	U	92	10	14	2	6	10	3			2	6
Rh	45									8	1	Np	93	10	14	2	6	10	5			2	6
Pd	46									10		Pu	94	10	14	2	6	10	6			2	6
Ag	47									10	1	Am	95	10	14	2	6	10	7			2	6
Cd	48									10	2	Cm	96	10	14	2	6	10	7			2	6
												Bk	97	10	14	2	6	10	9			2	6
												Cf	98	10	14	2	6	10	10			2	6
												Es	99	10	14	2	6	10	11			2	6
												Fm	100	10	14	2	6	10	12			2	6
												Md	101	10	14	2	6	10	13			2	6

Tabell 1.7 Grunnstoffenes elektronkonfigurasjon.