

Синтез модели Бора атома водорода и теории физических структур

Орбитальный момент атома водорода $l = 4$									$l = 3$						$l = 2$					$l = 1$			$l = 0$															
Магнитное квантовое число атома водорода, m									m						m					m			m															
-4	-3	-2	-1	0	1	2	3	4	-3	-2	-1	0	1	2	3	-2	-1	0	1	2	-1	0	1	0														
																							¹ H															
																							² He															
																							³ Li															
																							⁴ Be															
																							⁵ B	⁷ N	⁹ F	¹¹ Na												
																							⁶ C	⁸ O	¹⁰ Ne	¹² Mg												
																							¹³ Al	¹⁵ P	¹⁷ Cl	¹⁹ K												
																							¹⁴ Si	¹⁶ S	¹⁸ Ar	²⁰ Ca												
																							²¹ Sc	²³ V	²⁵ Mn	²⁷ Co	²⁹ Cu	³¹ Ga	³³ As	³⁵ Br	³⁷ Rb							
																							²² Ti	²⁴ Cr	²⁶ Fe	²⁸ Ni	³⁰ Zn	³² Ge	³⁴ Se	³⁶ Kr	³⁸ Sr							
																							³⁹ Y	⁴¹ Nb	⁴³ Tc	⁴⁵ Rh	⁴⁷ Ag	⁴⁹ In	⁵¹ Sb	⁵³ I	⁵⁵ Cs							
																							⁴⁰ Zr	⁴² Mo	⁴⁴ Ru	⁴⁶ Pd	⁴⁸ Cd	⁵⁰ Sn	⁵² Te	⁵⁴ Xe	⁵⁶ Ba							
																							⁵⁷ La	⁵⁹ Pr	⁶¹ Pm	⁶³ Eu	⁶⁵ Tb	⁶⁷ Ho	⁶⁹ Tm	⁷¹ Lu	⁷³ Ta	⁷⁵ Re	⁷⁷ Ir	⁷⁹ Au	⁸¹ Tl	⁸³ Bi	⁸⁵ At	⁸⁷ Fr
																							⁵⁸ Ce	⁶⁰ Nd	⁶² Sm	⁶⁴ Gd	⁶⁶ Dy	⁶⁸ Er	⁷⁰ Yb	⁷² Hf	⁷⁴ W	⁷⁶ Os	⁷⁸ Pt	⁸⁰ Hg	⁸² Pb	⁸⁴ Po	⁸⁶ Rn	⁸⁸ Ra
																							⁸⁹ Ac	⁹¹ Pa	⁹³ Np	⁹⁵ Am	⁹⁷ Bk	⁹⁹ Es	¹⁰¹ Md	¹⁰³ Lr	¹⁰⁵ Ns	¹⁰⁷ Bh	¹⁰⁹ Mt	¹¹¹ Rg	¹¹³ Nh	¹¹⁵ Mc	¹¹⁷ Ts	119
																							⁹⁰ Th	⁹² U	⁹⁴ Pu	⁹⁶ Cm	⁹⁸ Cf	¹⁰⁰ Fm	¹⁰² No	¹⁰⁴ Rf	¹⁰⁶ Sg	¹⁰⁸ Hs	¹¹⁰ Ds	¹¹² Cn	¹¹⁴ Fl	¹¹⁶ Lv	¹¹⁸ Og	120
121	123	125	127	129	131	133	135	137	139	141	143	145	147	149	151	153	155	157	159	161	163	165	167	169														
122	124	126	128	130	132	134	136	138	140	142	144	146	148	150	152	154	156	158	160	162	164	166	168	170														
171	173	175	177	179	181	183	185	187	189	191	193	195	197	199	201	203	205	207	209	211	213	215	217	219														
172	174	176	178	180	182	184	186	188	190	192	194	196	198	200	202	204	206	208	210	212	214	216	218	220														