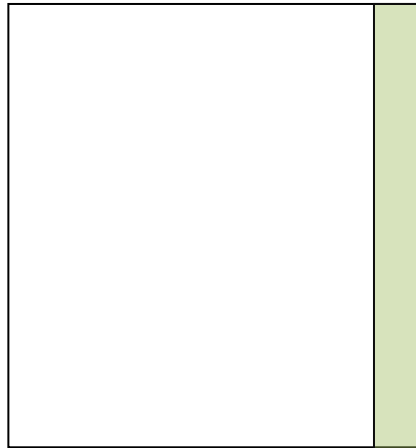
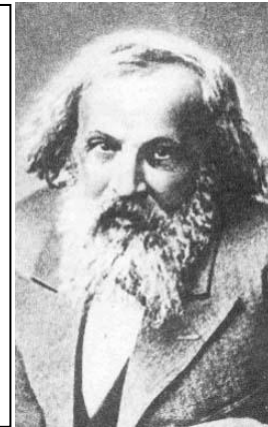


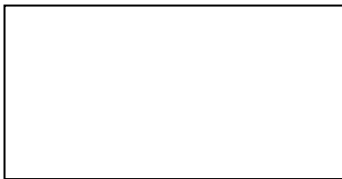
Das Periodensystem der Elemente



Nachdem die Anzahl der entdeckten Elemente (Atomarten) durch die systematische Suche vieler Wissenschaftler im 18. und 19. Jahrhundert auf ca. 60 answoll, machten sich große Köpfe an die Ordnung in diesem scheinbaren Chaos. **Dimitri I. Mendelejew** gelang es schließlich.



Am 6. März 1869 veröffentlichte er das Periodensystem der Elemente (PSE) unter dem Titel „Die Abhängigkeit der chemischen Eigenschaften der Elemente vom Atomgewicht“.

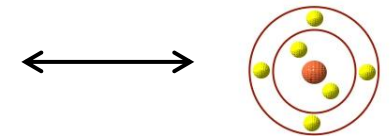


1	1	H	2	He																																
2	3	Li	4	Be	5	6	7	8	9	10																										
3	11	Na	12	Mg	13	14	15	16	17	18																										
4	19	K	20	Ca	21	Sc	22	Ti	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36														
5	37	Rb	38	Sr	39	Y	40	Zr	41	Nb	42	Mo	43	Tc	44	Ru	45	Rh	46	Pd	47	Ag	48	Cd	49	In	50	Sn	51	Sb	52	Te	53	I	54	Xe
6	55	Cs	56	Ba	57	La-Lu	72	Hf	73	Ta	74	W	75	Re	76	Os	77	Ir	78	Pt	79	Au	80	Hg	81	Tl	82	Pb	83	Bi	84	Po	85	At	86	Rn
7	87	Fr	88	Ra	89	Ac-Lr	104	Rf	105	Db	106	Sg	107	Bh	108	Hs	109	Mt	110	Ds	111	Rg														

© Peter Wich - Experimentalchemie.de - Chemie erlebend

PSE und Atombau

6	IV.
C	



Ordnungszahl

6	IV.
C	



Periodennummer

6	IV.
C	



Hauptgruppe

6	IV.
C	



Lothar Meyer gilt als Mitbegründer des PSE!
1864 veröffentlichte der deutsche Privatdozent und Chemiker Lothar Meyer eine Tabelle mit Atomgewichten, die er in seinem Unterricht verwendete, die gleiche Erkenntnis über die Anordnung der Elemente, wie sie Mendelejew 1867 um 90° gedreht präsentierte.