



## دميتري مندلييف

دميتري مندلييف، هو عالم كيمياء روسي ولد بسيبيريا في 27 يناير 1834 (الموافق ل 8 فبراير 1834 في التقويم الروسي) وتوفي في 20 يناير 1907 (الموافق ل 2 فبراير 1907). قدم مندلييف خدمة عظيمة لعلماء عصره و كل من لحقهم من طلاب وعلماء بتجميعه في سنة 1869 م للعناصر الكيميائية في جدول سمي باسمه أو بجدول الترتيب الدوري <sup>1</sup>.

جاء هذا الجدول تسهيلا لعمل الكيميائيين و اختصارا للوقت، حيث أنه قام بتجميع العناصر التي كانت معروفة في عصره و كتلتها الذرية في جدول، معتمدا على دورية الخصائص الكيميائية التي لاحظها عدد من العلماء لكنهم لم يستطيعوا تعميمها على كل العناصر التي كانت معروفة، الشيء الذي قام به مندلييف. وعندما لاحظ وجود فراغات في جدولته توقع وجود عناصر لم تكن معروفة آنذاك وتوقع كتلتها الذرية وخصائصها الكيميائية مما جعله محط إعجاب و انتقاد الكثيرين.

Si = 54	Se = 78	? = 100																																																																					
V = 51	M = 74	Te = 128																																																																					
Cr = 52	Co = 58	W = 186																																																																					
Mn = 55	Ni = 59	Pb = 207																																																																					
Fe = 56	Cu = 63	Bi = 208																																																																					
Ni = 59	Zn = 65	Po = 209																																																																					
? = 8	? = 22	Cu = 63	Ag = 108	Hg = 200																																																																			
Li = 7	Be = 9	B = 10	Al = 27	Si = 28	Ca = 40																																																																		
N = 14	O = 16	F = 19	Na = 23	Mg = 24	Al = 27	Si = 28	P = 31	S = 32	Cl = 35	Ar = 39	K = 39	Ca = 40	Sc = 45	Ti = 48	V = 51	Cr = 52	Mn = 55	Fe = 56	Ni = 59	Cu = 63	Zn = 65	Ga = 70	Ge = 72	As = 75	Se = 78	Br = 80	Kr = 84	Rb = 85	Sr = 88	Zr = 91	Nb = 93	Mo = 96	Ru = 101	Rh = 103	Pd = 106	Ag = 108	Cd = 112	In = 113	Sn = 118	Sb = 122	Te = 128	I = 127	Xe = 131	Ba = 137	La = 139	Ce = 140	Pr = 141	Nd = 142	Pm = 145	Sm = 150	Eu = 152	Gd = 157	Tb = 159	Dy = 163	Ho = 165	Er = 167	Tm = 169	Yb = 173	Lu = 175	Hf = 178	Ta = 182	W = 186	Re = 187	Os = 190	Pt = 195	Au = 197	Hg = 200	Tl = 204	Pb = 207	Bi = 208	Po = 209

لكن سرعان ما تلاشت هذه الانتقادات عندما بدأ العلماء يكتشفون العناصر التي توقعها مندلييف بنفس الكتلة الذرية والخصائص المتوقعة من بينها عنصرى الغاليوم (1875 م) و الجرمانيوم (1886 م) ووضعت في نفس المكان الذي خصصه لها مندلييف في جدولته مما حسم المسألة ومنح جدول مندلييف إجماع

العلماء و إعجابهم.

المراجع: [1](#) [2](#) [3](#)