

И. Деберейнер (1817г.) группировал элементы по сходству свойств, объединяя их в триады. Выяснилось, что атомная масса среднего элемента триады примерно равна среднему арифметическому атомных масс крайних её членов.

7	35					
Li		Ca	P	S	Cl	
23	7+39				80	35+127
Na	----- = 23;	Sr	As	Se	Br	----- = 81.
39	2				127	2
K		Ba	Sb	Te	I	

Это послужило подтверждением мысли о наличии определённой связи между атомными массами и свойствами элементов. И Деберейнеру удалось составить лишь четыре триады; классифицировать все известные в то время элементы он не сумел.