

1. pár hiányos táblázata

Alkálifémek (Li, Na, K, Rb) atom- és ionsugara és elektronvonzó képessége				
Az elem neve:				
Ionsugár (pm)	161		151	
Atomsugár (pm)			236	189
Elektronvonzó képesség (viszonyszám)		a felsorolt elemek közül a legnagyobb	0,8	

Alkálifémek (Li, Na, K, Rb) atom- és ionsugara és elektronvonzó képessége				
Az elem neve:				
Ionsugár (pm)		59		102
Atomsugár (pm)	248	155		
Elektronvonzó képesség (viszonyszám)	a felsorolt elemek közül a legkisebb			0,9

A teljes táblázat:

Alkálifémek (Li, Na, K, Rb) atom- és ionsugara és elektronvonzó képessége				
Az elem neve:	Rb	Li	K	Na
Ionsugár (pm)	161	59	151	102
Atomsugár (pm)	248	155	236	189
Elektronvonzó képesség (viszonyszám)	0,8	1,0	0,8	0,9

2. pár hiányos táblázata

Alkáliföldfémek (Mg, Ca, Sr, Ba) atom- és ionsugara és elektronvonzó képessége				
Az elem neve:				
Ionsugár (pm)	161		144	
Atomsugár (pm)	221			197
Elektronvonzó képesség (viszonyszám)		a felsorolt elemek közül a legnagyobb		1,0

Alkáliföldfémek (Mg, Ca, Sr, Ba) atom- és ionsugara és elektronvonzó képessége				
Az elem neve:				
Ionsugár (pm)		72		112
Atomsugár (pm)		160	215	
Elektronvonzó képesség (viszonyszám)	a felsorolt elemek közül a legkisebb		1,0	

A teljes táblázat:

Alkáliföldfémek (Mg, Ca, Sr, Ba) atom- és ionsugara és elektronvonzó képessége				
Az elem neve:	Ba	Mg	Sr	Ca
Ionsugár (pm)	161	72	144	112
Atomsugár (pm)	221	160	215	197
Elektronvonzó képesség (viszonyszám)	0,9	1,2	1,0	1,0