

Konfigurazio elektronikoak: emaitzak

Atomoa Ioa	Nukleoa			Z	A	Konfigurazio elektronikoa				Lewis
	# p+	# n ⁰	# e ⁻			Notazio estandarra	Kutxa-diagrama			
¹⁹ ₉ F	9	10	9	9	19	1s ² 2s ² 2p ⁵				
³¹ ₁₅ P	15	16	15	15	31	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ³				
³⁹ ₁₉ K	19	20	19	19	39	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ¹				
³⁹ ₁₉ K ⁺	19	20	18	19	39	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶				
²⁷ ₁₃ Al ³⁺	13	14	10	13	27	1s ² 2s ² 2p ⁶				
³⁵ ₁₇ Cl ⁻	17	18	18	17	35	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶				
⁴⁰ ₂₀ Ca ²⁺	20	20	18	20	40					
³⁴ ₁₆ S ²⁻	16	18	18	16	34					