

TAULA PERIODIKOA .- 1.a ARIKETA

- Z: zenbaki atomikoa → protoi kopurua
→ atomoa neutroa bada elektroi kopurua.

1ARIKETA.- A,B,C,D ,E ,F eta G elementuen zenbaki atomikoak 2,9,12,29,30,33,36 dira hurrenez hurren. Bete hurrengo taula:

Konfigurazio Elektronikoa(BI ERATAN) NEUTROAK DIRENEZ "Z" e ⁻ kopurua da	Taldea	Periodoa	Elementuaren izena eta sinboloa.	ERREPRESANTATIBOA TALDEAREN IZENA EDO TRANSIZIOKOA ETA	Balentzia Ionikoa (Redukitzeko gaitzen edo irabazten duen e ⁻ kopurua)	Metala edo ez-metala edo metaloidea	Kutxa diagrama/Balentzia kobalentea Balentzia guzuz						
Z=2 ↓ 2e ⁻ TALDEA = balentzia elektroiak PERIODOA = betetzen ari den azken geruzak [He]	2A ez 8A	1	He HELIOA	Errepresentatiboa Gas geldoa	—	—	—						
Z=9 ↓ 9e ⁻ 1s ² 2s ² 2p ⁵ Balentzia guzuz [He] 2s ² 2p ⁵	7A 17.	2	F FLUOROA	Errepresentatiboa Halogenoa	F + 1e ⁻ → F ⁻ (-1) 2s ² 2p ⁵ → 2s ² 2p ⁶	EZ METALA ANIOIAK OSATZEKO JOERA	<table border="1" style="display: inline-table; border-collapse: collapse;"><tr><td>↑↓</td><td>↑↓</td><td>↑↓</td><td>↑</td></tr></table> (1) 2s PARAHAGNETIKOA	↑↓	↑↓	↑↓	↑		
↑↓	↑↓	↑↓	↑										
Z=12 1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² [Ne] 3s ²	2A	3	Mg MAGNESIOA	Errepresentatiboa Lur-alkalinoa	Hg - 2e ⁻ → Hg ²⁺ (+2) 2s ² 2p ⁶ 3s ² → 2s ² 2p ⁶	METALA KATIOIAK OSATZEKO JOERA	<table border="1" style="display: inline-table; border-collapse: collapse;"><tr><td>↑↓</td></tr></table> (0) DIHAGNETIKOA	↑↓					
↑↓													
Z=29 1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ² 3d ⁹ [Ar] 4s ² 3d ⁹	11.	4	Cu KOBREA	TRANSIZIOKO METALA	—	METALA	—						
Z=30 1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ² 3d ¹⁰ [Ar] 4s ² 3d ¹⁰	12.	4	Zn Zinka	TRANSIZIOKO METALA	—	METALA	—						
Z=33 1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ² 3d ¹⁰ 4p ³ [Ar] 4s ² 3d ¹⁰ 4p ³	5A 15.	4	As ARTSENIKOA	Errepresentatiboa NITROGENOIDEA	As + 3e ⁻ → As ³⁻ (-3) 4s ² 3d ¹⁰ 4p ³ → 4s ² 3d ¹⁰ 4p ⁶	EZ METALA (ANIOIA)	<table border="1" style="display: inline-table; border-collapse: collapse;"><tr><td>↑↓</td><td>↑↓</td><td>↑↓</td><td>↑</td><td>↑</td><td>↑</td></tr></table> (3) 4s 4p PARAHAGNETIKOA	↑↓	↑↓	↑↓	↑	↑	↑
↑↓	↑↓	↑↓	↑	↑	↑								
Z=36 1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ² 3d ¹⁰ 4p ⁶ [Ar] 4s ² 3d ¹⁰ 4p ⁶ = [Kr]	8A 18.	4	Kr Kriptona	Errepresentatiboa GAS GELDA	—	—	—						

• Balentzia e⁻ak = balentzia guzuzaren e⁻ak.
• Balentzia guzuz = betetzen ari den azken geruzak eta aurreko orbitalak bete gabe daudenak.

Ⓐ: errepresentatiboak betetzen ari diren azken orbitalak "s" edo "p" direnean.

Errepresentatiboak bakarrik.

Zer ioi mata osatzeko joera duen.
• Metala → katioia
• Ez-metala → anioia

balentzia guzuzaren e⁻ desparekatura = balentzia kobalentea.