

• Atomoa neutroa bada

ATOMOA -TAULA PERIODIKOA: TAULA PERIODIKOA-ADIBIDEA

banaketa elektronikoa egiteko

Z (zenbaki atomikoa) erabiltzen da. (Z: protoi kopurua eta \sum jentsuzko egoeran e^- kopuruarekin bat egiten du)

ARIKETA1.- 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) eta MARKATU BALENTZIA GERUZA	TALDEA	PERIODOA	ELEMENTUA -REN IZENA ETA SINBOLOA.	ERREPRESENTATIBOA (A) EDO TRANSIZIOKOA(B) ETA TALDEAREN IZENA	BALENTZIA IONIKOA	METALA EDO EZ-METALA EDO METALOIDEA
Z=2 <u>1s²</u> • He-a da egonkorra 2e ⁻ ekin 1. geruzan "s" orbital bakarra dagoelako.	8A	1	He Helioa	GAS GELDOA ERREPRESENTATIBOA	EZ DAUKA. EGONKORRA DELAKO BERE AZKEN GERUZA BETETA DUELAKO	GASA
Z=9 1s ² <u>2s² 2p⁵</u> / [He] 2s ² 2p ⁵	7A 17.	2	F Fluorea	HALOGENOA ERREPRESENTATIBOA	$F + 1e^- \rightarrow F^-$ 2s ² 2p ⁵ 2s ² 2p ⁶ • ANIOIA OSATZEKO JOERA (-1)	EZ-METALA
Z=12 1s ² 2s ² 2p ⁶ <u>3s²</u> [Ne] 3s ²	2A	3	Mg Magnesioa	LUR-DALKALINDA ERREPRESENTATIBOA	$Mg - 2e^- \rightarrow Mg^{+2}$ 2s ² 2p ⁶ 3s ² 2s ² 2p ⁶ • KATIOIA OSATZEKO JOERA (+2)	METALA
Z=29 1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ <u>4s² 3d⁹</u> [Ar] 4s ² 3d ⁹	11.	4	Cu Kobrea	TRANSIZIOKO METALA	—	METALA
Z=30 1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ <u>4s² 3d¹⁰</u> [Ar] 4s ² 3d ¹⁰	12.	4	Zn Zinka	TRANSIZIOKO METALA	—	METALA
Z=33 1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ <u>4s² 3d¹⁰ 4p³</u> [Ar] 4s ² 3d ¹⁰ 4p ³	5A 15.	4	As Artsenikoa	NITROGENOIDEA ERREPRESENTATIBOA	$As + 3e^- \rightarrow As^{-3}$ 4s ² 4p ³ 4s ² 4p ⁶ • ANIOIA (-3)	EZ METALA
Z=36 1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ <u>4s² 3d¹⁰ 4p⁶</u> [Ar] 4s ² 3d ¹⁰ 4p ⁶ = [Kr]	8A 18.	4	Kr kriptona.	GAS GELDOA ERREPRESENTATIBOA	EZ DAUKA, 8e ⁻ dituelako balentzia geruzan → EGONKORRA	GASA

• Balentzia geruza: betetzen ari den azken maila elektronikoa eta aurreko mailaren orbitalak betetzen ari badira kontuan hartzen dira.

• Taldearen zenbakiak bat egiten du balentzia e^- kopuruarekin
• Periodoak bat egiten du betetzen ari den azken maila elektronikoa arekiz.

• (A) Errepresentatiboa: betetzen ari den azken orbitala "s" edo "p" denean. Azkenak "d" badira TRANSIZIOKOA da.
• Balentzia Ionikoa: 8e⁻ eduki gero balentzia geruzan osatzen edo irabazten den e^- kopurua. Positiboa ala negatiboa izan daiteke.

• METALA: katioiak osatzeko joera duena
• EZ-METALA: anioiak osatzeko joera duena.
• KATIOIA: Ioi positiboa.
• ANIOIA: Ioi negatiboa.