

TAULA PERIODIKOA : ARIKETA 1b

KONFIGURAZIO ELEKTRONIKOA	BALENTZIA GERUZA	BALENTZIA ELEKTROIAK	TALDEA	PERIODOA	KUTXA DIAGRAMA (HUND-en PRINTZIPIOA)
<p><b>Z=51</b></p> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^3$ Beteta daude eta banaketa elektronikoa bukatzen da "p" orbitalekin beraz "d" orbitalak ez dira kontuan hartzen.	$5s^2 5p^3$	$5e^-$	15. 5A Errepiosen-takiboa (azken orbitala "p")	5. periodoa	<p>• <math>3e^-</math> desparekatuta balentzia geruzan</p>
<p><b>Z=47</b></p> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^9$ "d" orbitalak azkenak direnez konfigurazioan, kontuan hartu behar ditugu balentzia e-ak gehazteko.	$5s^2 4d^9$	$11e^-$	11. Transizio metala. (azken orbitala "d")	5. periodoa	<p>• <math>1e^-</math> desparekatuta.</p>
<p><b>Z=22</b></p> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^2$	$4s^2 3d^2$	$4e^-$	4. Transizio metala (azken orbitala "d")	4. periodoa	<p>• <math>2e^-</math> desparekatuta.</p>
<p><b>Z=25</b></p> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$	$4s^2 3d^5$	$7e^-$	7. Transizio metala (azken orbitala "d")	4. periodoa	<p>• <math>5e^-</math> desparekatuta.</p>
<p><b>Z=38</b></p> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2$	$5s^2$	$2e^-$	2A Errepiosen-takiboa (azken orbitala "s")		<p>• Elektroiak parekatuta daude.</p>