

Atomoak eta taula periodikoa



Lan hau Creative Commons-en Nazioarteko 3.0 lizentziaren mendeko Azterketa-Ez komertzial-Partekatu lizentziaren mende dago. Lizentzia horren kopia ikusteko, sartu <http://creativecommons.org/licenses/by-nc-sa/3.0/es/> helbidean.

E. Atomoak eta taula periodikoa

1) Hurrengo orbitalen multzoak degeneratuak diren ala ez markatu

BAI	EZ	H atomoan, 2s, 2p _x , 2p _y , 2p _z
BAI	EZ	Li atomoan, 2s, 2p _x , 2p _y , 2p _z
BAI	EZ	H atomoan, 1s, 2s, 3s
BAI	EZ	Al atomoan, 3s, 3p _x , 3p _y , 3p _z
BAI	EZ	Fe atomoan, 3p _x , 3p _y , 3p _z

2) Orbital degeneratuak zer dira?

Burdina atomoan 3p_x, 3p_y eta 3p_z orbitalak degeneratuak dira. Lizio atomoan 2s, 2p_x, 2p_y eta 2p_z orbitalak ez dira degeneratuak. Azaldu zergatia.

3) Hurrengo ioiak ordenatu erradioaren arabera: Se²⁻, S²⁻, Te²⁻, O²⁻.

4) Hurrengo espezieak ordenatu erradioaren arabera: Ne, F⁻, Na⁺, O²⁻, Mg²⁺.

5) Hurrengo espezieak ordenatu ioinizazio energiaren arabera: Na, F, I, Cs, Ne

6) Ondorengo afinitate elektronikoaren balioak azaldu

Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	
118.4	-47	28.9	116.0	78	195	324	(KJ/mol)