Principio de maxma multiplicidad de Hundi El principio de maxima multiplicidad de Hund o reglo de Hund, establice que un atomo en estado fundamental, el numero de electrones desapareados se maximiza en un conjunto de orbitales degenerados. Esto significa que los electrones llengran un orbital vacio en una subcapa antis de emparejarse con un solo orbital vacio en una subcapa antes de empargarse a un solo orbitale La regla de Hund complementa al principio de exclusion de Paul. Lo que permite determinar la estructura electronica de los alomos. Friedrich Hund es el fisigo atomico y quimico físico que dio nombre a esta cosa Configuración electronica de los elementos y su obicación en la clasificación periodica. La configuración electronica describe la obicación de los elementos al redidor del nucleo gramico 15 25 20 p1 p2 p3 p4 p5 p6 38 30 30 4s 4p 4d 4f 5s 5p 5d 5f 5g 6s 6p 6d 6f 6g 7s 7p 7d 7f 7g

9999999

and the state of the		1				1							1	1		
quacteristicas de la	clasi	riacu	20	PL	VID	910	9	L.	100	LVI	na		OL.	10		
lementos																
· Islandony	odote			0.0							II CT					
· Caracteristicas giner	ales		1300													
- Urdenamiento por	num	ero	2 101	7100						الديا						
- Estructura en fa	orma	de t	abl	Q			10	410	10							
Grupos y puriodos	2) 9	ndv								V		9				
Caracteristicas e	specif	1695	lole						- Ux		9					
Tobrupos a signal	101												an a			
-Periodos		100						9	avo		1					
- Blogvis													05			
Familias	0 4															
- Mitalis, no me	tales,	met	aloi	des		0									orp	
· lipos de elementos	5															
- Mitalis	20/10	cooks						اداد	وا							
-No netales				03	66			101							03	
- Mitaloidus	sandu	0	191	479												
· Beneficios		1											CE;	611		
-Organization y		19/120	9610	7												
- Pridiccion de	prop	udad	es													
- Relaciones entre																