4. complete

elemento	simbolo	Z	Proto	neutro	A
bario	Ba	56	56	6	62
calcio	Ca	20	20	20	40
bismuto	Bi	83	83	138	221
magnesio	Mg	12	12	24	36
magnesio	Mg	12	12	13	25
magnesio	Mg	12	12	26	38
hidrogeno	H	1	1	2	3
hidrogeno	H	1	1	1	2
Potasio	K	19	19	20	39

2 complete

elemento	zona	electrone de valencia	grupo	nivel de energia
litio	S1	1	I A	2, 1
bario	S2	2	II A	2,8,18,18,8,2
fluor	P5	7	VII A	2,7
rubidio	S1	1	I A	2,8,18,8,1
polonio	P4	6	VI A	2,8,18,32,18,6
boro	P1	3	III A	2,3
fosforo	P3	5	V A	2,8,5

3 defina

electronegatividad

es la fuerza o poder de un atomo de atraer electrones a si mismo, esta determinada fundaimente por dos magnitudes masa atomica y la distancia promedio de los electrones de valencia con respecto al nucleo atomico
el procediniento de calculo mas comun es el inicialmente propuesto por pauling. el resultado de este procediniento es un numero adimencional incluido en la escala pauling 0,65 para el elemento menos electronegativo y 4,0 para el menor

radio atomico

el radio atomico identifica la distancia media entre 2 nucleos de un mismo elemento entresi.
por medio de radio atomico se puede determinar el tamaño del atomo

potencial de energia de un atomo

es la energia que tiene almacenada un objeto en virtud de como esten dispuestos sus atomos o moleculas. esas moleculas tienen unos enlaces quimicas, por ejemplo que pueda provocar una reaccion