

1) Completar las palabras que faltan teniendo en cuenta el concepto de **Radio iónico (R.I)**

Corresponde al radio de un catión o de un anión, el radio de un elemento que ha perdido o ganado electrones.

Cuando un.....se convierte en ion. Se modifica la cantidad de.....de los niveles más....., donde la variación se explica por el.....o.....de la repulsión de electrones.

Si un átomo.....uno o más electrones para convertirse en....., la repulsión entre electrones Sube. El radio de un anión es.....quedel átomo que lo origino.

Si un átomo..... Uno o más electrones, se convierte en.....Por lo tanto el radio del catión, es mas..... que el átomo que lo origino.

aumento anión, el radio pequeño gana
catión, átomo mayor Electrones pierde Reducción
externos,

2) Observar el siguiente cuadro comparativo. PRESTAR ATENCION!!

Comparación de los radios atómico y iónico

1A	2A	3A	5A	6A	7A
Li 1.52 	Be 1.12 		N 0.75 	O 0.73 	F 0.72 
Na 1.86 	Mg 1.60 	Al 1.43 		S 1.03 	Cl 1.00 
K 2.27 	Ca 1.97 	Ga 1.35 		Se 1.19 	Br 1.14 
Rb 2.48 	Sr 2.15 	In 1.67 		Te 1.42 	I 1.33 
Cs 2.65 	Ba 2.22 	Tl 1.70 			

Figura 5.4 Tamaño de los iones de los elementos representativos de los grupos A, en angstroms (Å), comparado con los átomos covalentes neutros (verde); los iones positivos (cationes, azul) siempre son más pequeños que los átomos neutros a partir de los cuales se forman; los iones negativos (aniones, rojo) siempre son más grandes que los átomos neutros de los cuales provienen.

2) Pon correcto o incorrecto, según corresponda el radio catión o radio anión. (Escribir la respuesta en minúscula)

$R_{\text{átomo}} < R_{\text{anión}}$	$R_{\text{catión}} < R_{\text{átomo}}$
 198	 171
 98	 78
 140	 133