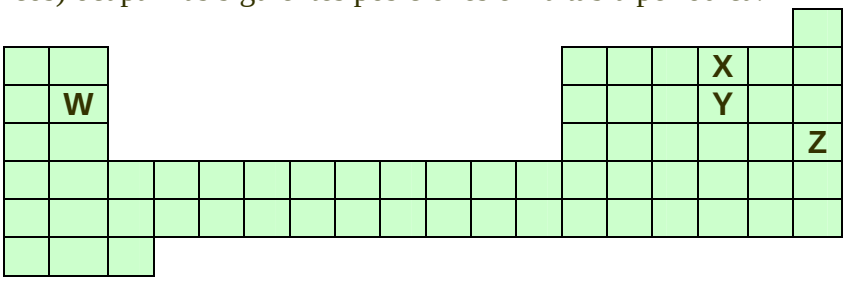
1.- Las primeras energías de ionización de dos elementos, que llamaremos A y B, son:

Elemento	Energía de ionización (kJ/mol)		
	Primera	Segunda	Tercera
A	737	1450	7732
B	520	7297	11810

A la vista de estos datos, responde razonadamente:

a) ¿Qué iones formarán con facilidad estos elementos?
b) ¿A qué grupos del sistema periódico pertenecen?

2.- Los elementos que designaremos por las letras W, X, Y y Z (no se trata de sus símbolos químicos) ocupan las siguientes posiciones en la tabla periódica:



Razona la validez de las siguientes afirmaciones:

a) W forma iones W^{2+}, y X, iones X^{-}.
b) Z es un gas noble y no forma iones.
c) X e Y pertenecen al mismo período.
d) X e Y forman ambos iones con dos cargas negativas.

3.- Teniendo en cuenta la posición en la tabla periódica de los cuatro elementos siguientes: Sr, Cs, Cl y Cu, razona cuál de ellos es:

a) El más electronegativo.
b) El menos electronegativo.
c) El de mayor energía de ionización.
d) El más cercano a una configuración de gas noble y el ion que formaría.

4.- Utilizando la tabla periódica, nombra y escribe el símbolo de:

a) El elemento cuya configuración electrónica es: $1s^2\ 2s^2 2p^6\ 3s^2 3p^3$.
b) El metal alcalino de mayor radio atómico.
c) El elemento del grupo 17 que tiene menor energía de ionización.
d) El elemento del período 3 que tiene mayor energía de ionización.
e) El elemento del período 3 que tiene menor electronegatividad.