2º BACH CIENCIAS DE LA NATURALEZA - EXAMEN FINAL JUNIO 2003

W4444444444444444444444444444444444444444444444444444444444444444444U

Examen A

4 - La configuración electrónica de un elemento es:

$1s^2 \quad 2s^2\,2p^6 \quad 3s^2\,3p^6\,3d^{10} \quad 4s^2\,4p^6\,4d^{10} \quad 5s^2\,5p^5$

Indicar razonadamente:

a) Si es metal o no metal

b) Un elemento que tenga mayor energía de ionización que él.

c) Un elemento que tenga menor electronegatividad que él.

Tiene 5 electrones en el subnivel 'p' de la ultima capa, en la cual tiene un total de 7 e⁻, por lo que se encontrará en la columna 17: grupo VIIA: HALOGENOS, siendo, por tanto, un NO METAL.

Se encontrará en el 5º periodo (f.l.): es el YODO

Tendrán mayor energía de ionización los elementos que se encuentren más arriba y más a la derecha del sistema periodico que él: Br, Cl, F.

Tendrán menor electronegatividad que él los elementos que se encuentren más abajo y más a la izquierda que el: p.e.: todos los metales.