

HOGAR COLEGIO LA MILAGROSA
ARECIBO, PUERTO RICO
PROGRAMA DE CIENCIAS

Nombre: _____
Química

Grado: Undécimo: Abeto Nogal

Fecha: _____
Yadira González Colón

TRABAJO ESPECIAL - ARREGLO DE ELECTRONES EN LOS ÁTOMOS

Nota: _____

I. Completa la siguiente tabla: (35 pts.)

	Elemento	Configuración electrónica	Diagrama de orbitales	Configuración de gas noble	Núm. electrones en capas internas	Núm. electrones sin aparear
1	sodio					
2	bromo					
3	hierro					
4	bario					
5	neptunio					
6	cobalto					
7	plata					

II. Identifique qué elemento tiene cada una de las siguientes configuraciones. (5)

8. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
9. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1$
10. $[\text{Kr}] 5s^2 4d^{10} 5p^3$
11. $[\text{Rn}] 7s^2 5f^{11}$
12. $1s^1$

III. Determine cuál(es) de las siguientes configuraciones NO es(son) válida(s). Explique por qué. (10)

12. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 4d^{10} 4p^5$
13. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^3 3d^5$
14. $[\text{Ra}] 7s^2 5f^6$
15. $[\text{Kr}] 5s^2 4d^{10} 5p^5$
16. $[\text{Xe}]$