GUÍA DE ESTUDIO No. 1
TABLA PERIÓDICA

APELLIDOS	NOMBRES	CÓDIGO IGPA

PARTE I: uso y manejo de la Tabla Periódica.

En cada uno de los siguientes grupos y períodos, ¿qué elementos es el menos reactivo?

1. Grupo III B ____
2. Grupo 18 ____
3. Período 2 ____
4. Período 7 ____

En cada uno de los siguientes conjuntos de elementos, ¿de cuáles elementos se espera que tengan mayor energía de ionización?

1. Rb, K, Fr ____
2. Ag, Au, Cu ____
3. I, At, F ____
4. Be, Ne, B ____

Ordene los siguientes conjuntos de elementos de menor a mayor tamaño atómico.

1. Sn, Xe, Ru, In _____
2. Lu, Re, Pt, Po _____
3. Og, He, Xe, Ar _____
4. Mn, Zn, V, Ni _____

En cada uno de los siguientes conjuntos de elementos, indique cuál tiene el menor tamaño atómico.

1. Na, K, Rb ____
2. Na, Si, S ____
3. N, P, As ____
4. N, O, F ____

PARTE II: con la siguiente representación de la tabla periódica, complete el cuadro de abajo. Y con el cuadro de abajo ubique los elementos en la tabla periódica.

H																	
													N				
K							Fe										
													Sn				
		Ac															Og

							Tb						
				Pu									Lr

ELEMENTO	CONFIGURACIÓN	ELEMENTO	CONFIGURACIÓN
Hidrógeno			$4f^3$
Potasio			$2s^2$
Actinio			$3p^5$
Hierro			$3d^7$
Oganesón			$5p^1$
Plutonio			$7s^1$
Terbio			$4d^5$
Laurencio			$5f^{12}$
Estaño			$6p^2$
Nitrógeno			$5d^{10}$

LIVEWORKSHEETS