GUÍA DE ESTUDIO No. 3
NÚMEROS CUÁNTICOS

APELLIDOS | **NOMBRES**

PARTE I: escribe los números cuánticos para cada uno de los elementos indicados.

Elemento	n	l	m	ms
Fr				
Tc				
Te				
K				
Og				

PARTE II: escribe el elemento a quien corresponde cada uno de los siguientes números cuánticos

Elemento	N	l	m	Ms
	6	2	-2	+1/2
	4	3	0	-1/2
	3	1	+1	-1/2
	1	0	0	+1/2
	5	2	0	-1/2

PARTE III: complete la siguiente tabla según corresponda.

ELEMENTO	CONFIGURACIÓN	n	l	m	ms
	$5f^{12}$	5	3		-1/2
ARSÉNICO		4	1	1	
	$3d^3$	3			+1/2
	$2s^2$	2			-1/2

PARTE IV: de las siguientes series de números cuánticos indique si está es correcta o no, si lo fuera indique el símbolo del elemento al que le pertenece.

SÍMBOLO	CORRECTO/INCORRECTO	n	l	m	ms
		6	3	-3	-1/2
		5	1	1	+1/2
		3	0	1	+1/2
		7	2	0	-1/2
		4	2	3	-1/2
		5	0	0	-1/2
		1	1	1	+1/2
		2	1	-1	-1/2
		3	3	+3	+1/2
		6	2	-2	+1/2

LIVEWORKSHEETS