

TABLA PERIODICA

1) Con la Tabla Periódica de los elementos en mano, completa el siguiente cuadro:

Elemento	Símbolo	Z	A (redondeo)	Protones	Electrones	Neutrones	Distribución de electrones por nivel	Periodo	Grupo	Isótopos
			9							
				20						
					47					
							2-8-7			
								6	12	
										23
Manganeso										
						0				
	I									
		92								

2) Consultando la siguiente tabla periódica elaborada con elementos cuyos símbolos son de fantasía.
Responda Verdadero o Falso

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
	I	II											III	IV	V	VI	VII	0
1																		
2	A	B											C			J	L	Q
3	D															K	M	R
4	E																N	S
5	F	Z											T					
6	G													H	I			
7	U																	

a) A y B son elementos NO METALICOS	
b) Z pertenece al periodo 2	
c) La electronegatividad de A es menor que G	
d) El elemento I tiene 5 electrones en su último nivel	
e) C es un elemento del tercer periodo	
f) Los elementos A-B-C-J-L pertenecen al primer periodo	
g) El radio atómico de R es mayor a D	
h) R es un gas inerte	
i) H posee cuatro niveles de energía	
j) J y K tienen las mismas propiedades físico – químicas	
k) Q-R-S son elementos muy activos intercambiando electrones	
l) L tiene menos electronegatividad que U	
m) T tiene mayor radio atómico que C	
n) Q y R tiene un numero alto de electronegatividad	
ñ) T tiene mayor radio atómico que F	
o) La U tiene muchos electrones en su último nivel	
p) La I tiene mayor radio atómico que G	
q) K y M son elementos metálicos	
r) Q tiene mayor electronegatividad que G	
s) A y B tienen el mismo número de niveles de energía (orbitas)	