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						2-8-7			6
	ý. o							6	12	
										23
Manganeso										
						0				
										e e
		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
	1	- 11											111	IV	V	VI	VII	0
1	3												3					
2	Α	В											C			J	L	Q
3	D															K	M	R
4	E								0 0								N	5
5	F	Z											Т					
6	G													Н	1.			
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	
I) 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)	