

"CONFIGURACIÓN DE BOHR"

Instrucciones: Relaciona el número atómico de cada elemento

a) Azufre	25
b) Cobre	6
c) Níquel	24
d) Hidrógeno	9
e) Hierro	29
f) Carbono	16
g) Flúor	33
h) Manganese	1
i) Cromo	28
j) Arsénico	26

Arrastra la respuesta correcta de la configuración de cada elemento

AZUFRE:		K:1E
COBRE:		K:2E, L:8E, M:16E
NIQUEL:		K:2E, L:8E, M:18E, N:6E
HIDRÓGENO:		K:2E, L:7E
HIERRO:		K:2E, L:8E, M:18E, N:1E
CARBONO:		K:2E, L:8E, M:19E
FLÚOR:		K:2E, L:8E, M:6E
MANGANESO:		K:2E, L:8E, M:18E
CROMO:		K:2E, L:9E
ARSÉNICO:		K:2E, L:8E, M:14E

Elige el tipo de ión que tiene cada configuración del respectivo elemento

¿Cuál es el ión del azufre?	
¿Cuál es el ión del cobre?	
¿Cuál es el ión del níquel?	
¿Cuál es el ión del hidrógeno?	
¿Cuál es el ión del hierro?	
¿Cuál es el ión del carbono?	
¿Cuál es el ión del flúor?	
¿Cuál es el ión del manganeso?	
¿Cuál es el ión del cromo?	
¿Cuál es el ión del arsénico?	