

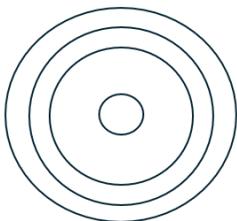
# E02 Modelos de Representación

Esta es la tabla periódica que está presente en la prueba PAES y que usaremos para resolver estos ejercicios

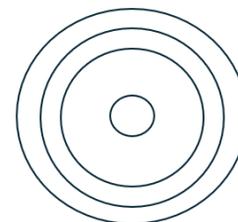
<b>Número atómico</b>		→		<b>Masa atómica</b>		→	
1 <b>H</b> 1,0							2 <b>He</b> 4,0
3 <b>Li</b> 6,9	4 <b>Be</b> 9,0	5 <b>B</b> 10,8	6 <b>C</b> 12,0	7 <b>N</b> 14,0	8 <b>O</b> 16,0	9 <b>F</b> 19,0	10 <b>Ne</b> 20,2
11 <b>Na</b> 23,0	12 <b>Mg</b> 24,3	13 <b>Al</b> 27,0	14 <b>Si</b> 28,1	15 <b>P</b> 31,0	16 <b>S</b> 32,0	17 <b>Cl</b> 35,5	18 <b>Ar</b> 39,9
19 <b>K</b> 39,1	20 <b>Ca</b> 40,0						

1. Para cada uno de los elementos, indica Z, A, nº de protones, nº de neutrones y nº de electrones, y dibuja su modelo de Bohr con niveles de energía y electrones.

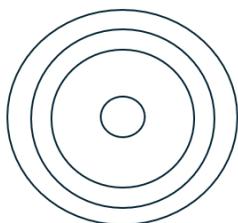
a) Hidrógeno



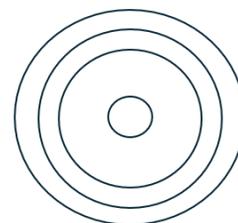
d) Azufre



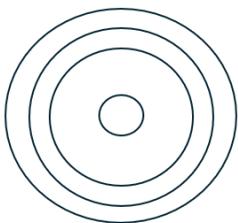
b) Helio



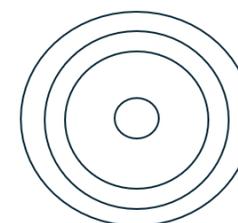
e) Oxígeno



c) Carbono



f) Magnesio

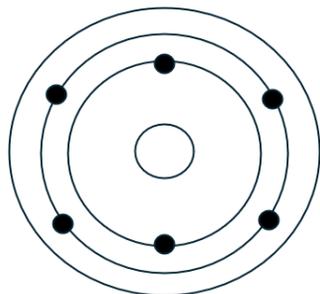


2. Completar el cuadro de iones y dibujar su modelo de Bohr

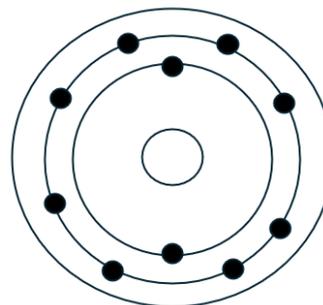
Especie	Elemento	p <sup>+</sup> (Z)	n <sup>o</sup> (A-Z)	e <sup>-</sup> totales	Carga	Dibujo de Bohr
F <sup>-</sup>						
O <sup>2-</sup>						
Fe <sup>2+</sup>						
Fe <sup>3+</sup>						
Cu <sup>+</sup>						
Cu <sup>2+</sup>						

3. A continuación, se muestran esquemas de Bohr. Para cada uno, completa: Símbolo de la especie, Número atómico (Z), Número másico aproximado (A), Número de electrones, Carga. (Pueden existir varias opciones validas).

a)

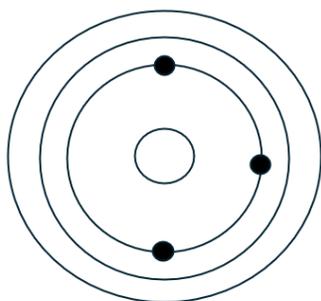


b)

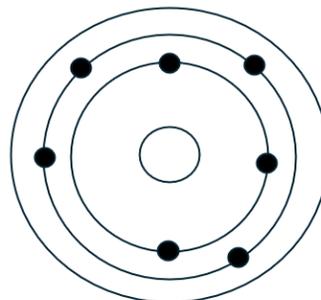


# Química Preu.JCT

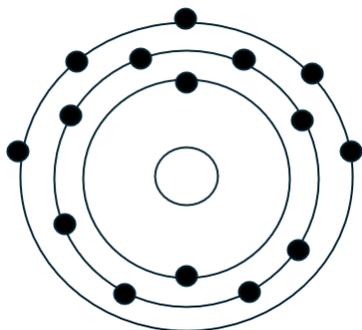
c)



d)



e)



f)

