



FISIKA-KIMIKA 2.DBH

1. Liburuaren laguntzarekin osatu taulan falta diren datuak:

ATOMOA	PROTOI KOPURUA	NEUTROI KOPURUA	ELEKTROI KOPURUA
$^{19}_{9}\text{F}$			
$^{79}_{34}\text{Se}$			
$^{12}_{6}\text{C}$			
$^{107}_{47}\text{Ag}$			
$^{56}_{26}\text{Fe}$			
^7_3Li			
$^{75}_{33}\text{As}$			

2. Osatu ioien taula hau.

Ikurra	Z	A	Protoi kopurua	Elektroi kopurua	Neutroi kopurua
$^{40}_{20}\text{Ca}^{2+}$					
$^{35}_{17}\text{Cl}^{-}$					
$^{31}_{15}\text{P}^{3-}$					
$^{63}_{29}\text{Cu}^{+}$					
$^{27}_{13}\text{Al}^{3+}$					



FISIKA-KIMIKA 2.DBH

3. Osatu taula hau:

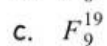
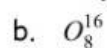
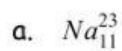
<u>Elementua</u>	<u>protoiak</u>	<u>neutroiak</u>	<u>elektroiak</u>	<u>Z</u>	<u>A</u>	<u>Karga</u>
<u>Sufrea S</u>		<u>16</u>	<u>16</u>			<u>0</u>
<u>Kaltzio Ca</u>				<u>20</u>	<u>40</u>	<u>+2</u>
<u>Oxigenoa O</u>	<u>8</u>				<u>17</u>	<u>-2</u>
<u>Bromoa Br</u>	<u>35</u>		<u>36</u>		<u>80</u>	
<u>Merkurioa Hg</u>	<u>80</u>	<u>121</u>				<u>0</u>
<u>Burdina Fe</u>	<u>26</u>		<u>24</u>		<u>56</u>	
<u>Platinoa Pt</u>			<u>74</u>	<u>78</u>	<u>195</u>	
<u>Kloroa Cl</u>				<u>17</u>	<u>35</u>	<u>-1</u>
<u>Sodioa Na</u>		<u>12</u>	<u>10</u>	<u>11</u>		<u>+1</u>



FISIKA-KIMIKA 2.DBH

4. Honako atomo hauek irudikatu eredu planetarioa erabiliz.

(Kontutan izan elektroien kokapen hau: 1go eraztunean soilik 2 elektroioi, 2. eraztunean gehienez 8 elektroioi, 3. eraztunean gehienez 18 elektroioi..)



5. Honako konposatu hauetan adierazi zein elementu dauden, eta bakoitzetik zenbat atomo dauden.

