

Actividades IONES

1. Un ion de un átomo de aluminio (Z=13), contiene 10 electrones.
Indica la carga del ion de aluminio (positiva, negativa) explicando por qué y
representalo.

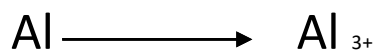
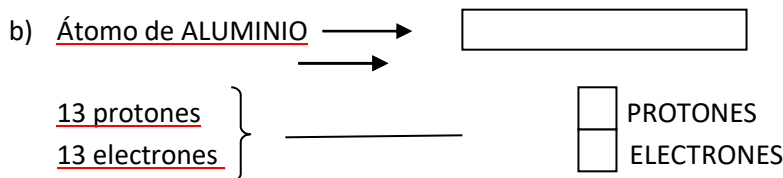
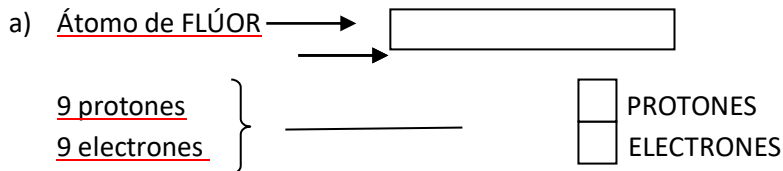
2. Clases de iones.

a) Completa.

<u>Átomo neutro.</u>	<u>ION</u>	<u>CATIÓN-ANIÓN</u>
$\left. \begin{array}{l} \underline{7} \text{ protones (+)} \\ \underline{7} \text{ electrones (-)} \end{array} \right\} \begin{array}{l} \underline{\text{gana 1 e-}} \\ \underline{\text{gana 1 e-}} \end{array} \left. \right\}$	$\left. \begin{array}{ c } \hline \square \\ \hline \square \\ \hline \end{array} \right\} \begin{array}{l} \text{PROTONES} \\ \text{ELECTRONES} \end{array} \left. \right\}$	<hr style="border: 0.5px solid red;"/>
$\left. \begin{array}{l} \underline{12} \text{ protones (+)} \\ \underline{12} \text{ electrones (-)} \end{array} \right\} \begin{array}{l} \underline{\text{gana 3 e-}} \\ \underline{\text{gana 3 e-}} \end{array} \left. \right\}$	$\left. \begin{array}{ c } \hline \square \\ \hline \square \\ \hline \end{array} \right\} \begin{array}{l} \text{PROTONES} \\ \text{ELECTRONES} \end{array} \left. \right\}$	<hr style="border: 0.5px solid red;"/>

b) Escribe el nombre de cada elemento y, al lado, indica cómo se representa cada ion.

3. ¿Qué le sucede a los átomos de flúor y de aluminio? ¿En qué se convierten?



4. Completa.

- a) Un átomo tiene carga _____ cuando pierde electrones y carga negativa cuando _____ electrones.
- b) Los electrones tienen carga _____, los protones, _____ y los neutrones _____.
- c) Cargarse positivamente _____ electrones y cargarse negativamente _____ electrones.
- d) Dibuja un átomo de cada clase (carga -, carga +, sin carga).

5. Localiza en la siguiente tabla: átomo neutro, isótopo, ion (catión-anión). Escribe el nombre de cada elemento.

ESPECIE	A	B	C	D
Nº protones				
Nºneutrones				
Nºelectrones				
Símbolo				
Elemento				

6. Con los siguientes datos indica si es: anión, catión, isótopo o átomo neutro.

	<u>P+</u>	<u>nº</u>	<u>e-</u>	
<u>Cu</u>	<u>29</u>	<u>30</u>	<u>29</u>	→
<u>Mg</u>	<u>12</u>	<u>13</u>	<u>9</u>	→
<u>P</u>	<u>15</u>	<u>15</u>	<u>15</u>	→
<u>Na</u>	<u>11</u>	<u>20</u>	<u>12</u>	→