



QUÍMICA I
Trabajo Práctico

3º año
Fecha: 15/09/2020

Alumno:

Calificación:

Introducción

Como hemos visto hasta ahora, cuando queremos determinar el grupo y el periodo al que pertenece un elemento observamos y analizamos el **último nivel de energía con electrones**. De la misma manera podemos determinar cuáles son los electrones que el átomo utilizará al momento de unirse con otros átomos. Para ello utilizaremos la notación de Lewis, la misma consiste en escribir el símbolo del elemento y a su alrededor, ubicados de a pares, los electrones, los cuales simbolizaremos con puntos o cruces.

Como ejemplo veremos algunos elementos:

- Na^{11} : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1 \rightarrow$ cantidad de electrones en el último nivel: **1**



- H^1 : $1s^1 \rightarrow$ cantidad de electrones en el último nivel: **1**
$$\begin{array}{c} + \\ \text{H} \\ + \end{array}$$
- Al^{13} : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1 \rightarrow$ cantidad de electrones en el último nivel: **3**
$$\begin{array}{c} : \\ \text{Al} \\ : \end{array}$$

Bien, ahora es tu turno. Es importante que puedas determinar la notación de Lewis para que tengas éxito en el tema que sigue: UNIONES QUÍMICAS.

PA	PO	ACTIVIDADES										
		<p>A. Elije la configuración electrónica correcta de los siguientes elementos:</p> <ol style="list-style-type: none">1. Azufre $1s^2, 2s^2, 2p^6$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^4$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^5$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2$2. Cloro $1s^2, 2s^2, 2p^6$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 3d^2$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^5$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2$3. Calcio $1s^2, 2s^2, 2p^6$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 3d^2$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^5$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2$4. Magnesio $1s^2, 2s^2, 2p^6$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 3d^2$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^5$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2$5. Neón $1s^2, 2s^2, 2p^6$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 3d^2$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^5$ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2$ <p>B. A partir de la configuración electrónica, determina:</p> <ol style="list-style-type: none">1. Grupo y periodo al que pertenecen los elementos2. Si es METAL, NO METAL o GAS NOBLE <table style="margin-left: auto; margin-right: auto;"><tr><td>S</td><td>Cl</td><td>Ca</td><td>Mg</td><td>Ne</td></tr><tr><td>S</td><td>Cl</td><td>Ca</td><td>Mg</td><td>Ne</td></tr></table>	S	Cl	Ca	Mg	Ne	S	Cl	Ca	Mg	Ne
S	Cl	Ca	Mg	Ne								
S	Cl	Ca	Mg	Ne								

3. Bloque al que pertenece. (s,p,d o f)

S Cl Ca Mg Ne

4. Si es REPRESENTATIVO, de TRANSICIÓN o de TRANSICIÓN INTERNA.

S Cl Ca Mg Ne

C. Observa las configuraciones de los elementos anteriores y elige su notación de Lewis

