

ACTIVIDAD N° 2 (LECCIÓN DE QUÍMICA)



ESTUDIANTE
CURSO

SÍMBOLO Y VALENCIA DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS

A. Identifica correctamente los símbolos que corresponden a los elementos metálicos

<i>Fe</i>	<i>Cl</i>	<i>O₂</i>	<i>Se</i>	<i>Li</i>
<i>Na</i>	<i>Ag</i>	<i>Ba</i>	<i>Cr</i>	<i>Ca</i>

B. Escribe el nombre de los siguientes elementos no metálicos.

1. Mn	
2. N	
3. S	
4. C	
5. Sb	

C. Relaciona según corresponda el símbolo con sus números de oxidación respectivo.

<i>Na</i>	<i>+1, +2</i>
<i>Al</i>	<i>+2</i>
<i>Cu</i>	<i>+1</i>
<i>Fe</i>	<i>+3</i>
<i>Mg</i>	<i>+2, +3</i>

D. Nombremos y escribamos los números de oxidación (coloque positivos y negativos separados por una coma, ejemplo: -1, +1, +2...) **de los siguientes elementos**

SIMBOLO	ELEMENTO	NÚMERO DE OXIDACIÓN
F		
N		
S		
P		
Br		
B		
I		
C		