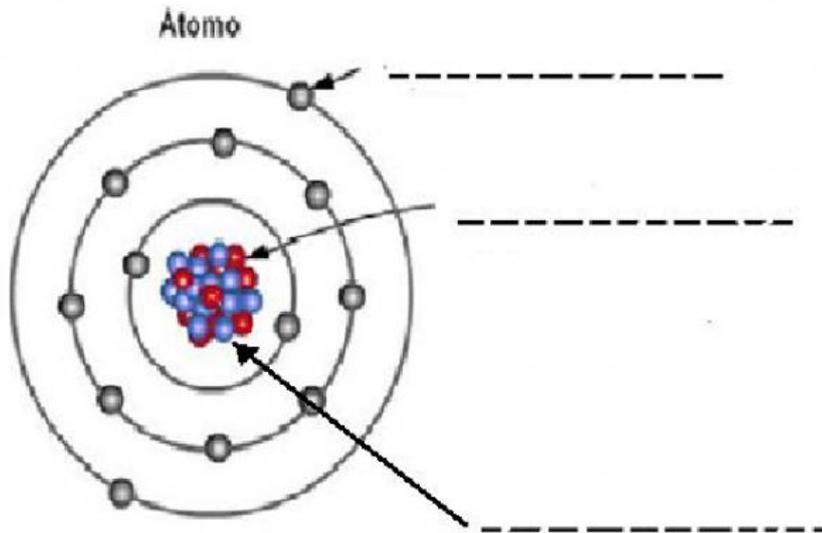
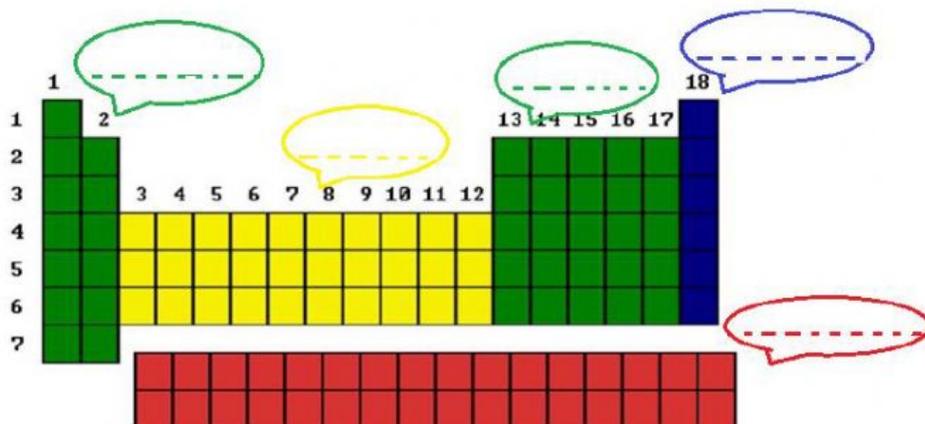


### Actividades

1. De los conceptos vistos de átomo , completar los nombres de las sub-partículas del átomo:



2. De la tabla Periódica de los elementos, completar donde se clasifican: Metales, No Metales, Elementos de Transición y elementos de transición interna, Gases Nobles, etc.



3. Colocar los números de oxidación o números de valencia de los siguientes elementos:

Fe	
Cl	
Ni	
Mn	
K	

4. De la Formación de Óxidos Básicos ( METAL + OXIGENO), formular las ecuaciones y balancearlas.

- a)  $\text{Li} + \text{O}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots$   
 b)  $\text{K} + \text{O}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots$   
 c)  $\text{Mg} + \text{O}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots$   
 d)  $\text{Ca} + \text{O}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots$

5. Unir con la formula Correspondiente:

- a) Óxido de Bario:  
 b) Óxido de Zinc  
 c) Óxido de Hierro(+2)  
 d) Óxido de Hierro (+3)

Zn O
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
Fe O
Ba O

6. De la Formación de Óxidos Ácidos(No Metal + Oxígeno) formular las ecuaciones

- a)  $\text{Br}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots$   
 b)  $\text{I}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots$   
 c)  $\text{S} + \text{O}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots$   
 d)  $\text{F}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots$

7. **Escribe la formula de:**

a) Anhídrido Sulfuroso	
b) Óxido Nítrico	
c) Óxido perclórico	
d) Oxido hipóbromoso	