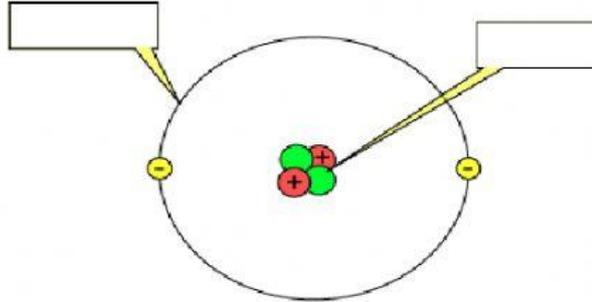


## EVALUACIÓN DE QUÍMICA (EL ÁTOMO)

**APELLIDOS Y NOMBRES:**

1. Completar los espacios mencionando las partes de un átomo, según correspondan.



2. Completar las siguientes frases:

El símbolo del número atómico es:	
El símbolo de la masa atómica es:	

3. Calcular la cantidad de partículas subatómicas si un elemento químico tiene  $Z = 7$  y  $A = 15$ .

Protones ( $p^+$ )	
Electrones ( $e^-$ )	
Neutrones ( $n$ )	

4. Calcular la cantidad de partículas subatómicas del oro que tiene  $Z = 79$  y  $A = 197$ .

Protones ( $p^+$ )	
Electrones ( $e^-$ )	
Neutrones ( $n$ )	

5. Calcular el  $Z$  y  $A$  de un elemento químico, si tiene 13 electrones y 14 neutrones:

$Z =$	
$A =$	