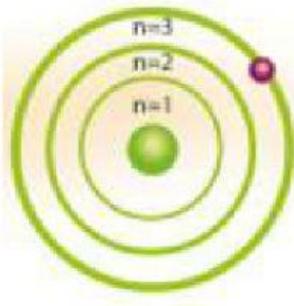
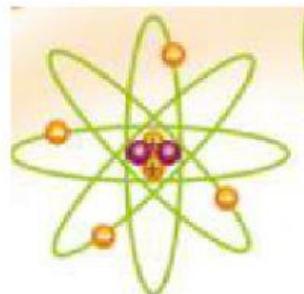


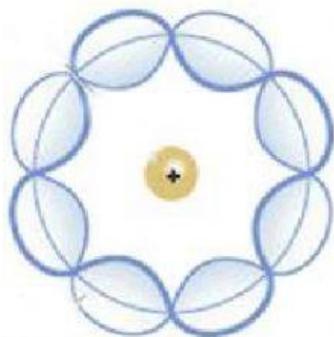
# TEORÍA ATÓMICA 1

NOMBRE  
COMPLETO:

1.- EN CADA MODELO SELECCIONA LAS OPCIONES CORRECTAS:

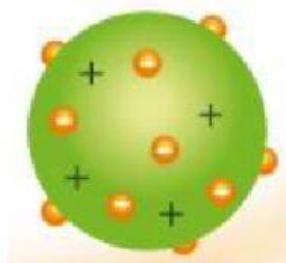


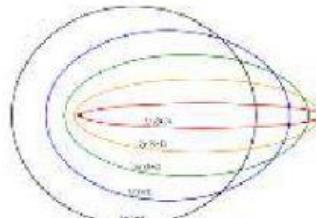










## 2.- RELACIONA CORRECTAMENTE:

Orbital
Número atómico
Número de Masa
neutrón
Anión

P + N
X <sup>-2</sup>
Z
REEMPE
A-Z

## 3.- LLENA EL SIGUIENTE CUADRO:

	A	Z	p	N	e
$^{30}_{15}P$					
$^{40}_{20}Ca$					
$^{25}_{12}Mg^{+1}$					
$^{25}_{12}Cl^{+1}$					

## 4.- RELACIONA CORRECTAMENTE:



Modelo  
Cuántico  
de Schrodinger

No es posible conocer simultáneamente la posición y velocidad de un electrón.



Principio de  
incertidumbre:  
Heisenberg

Los electrones tienen un comportamiento similar a las partículas, pero también como ondas



Principio de  
Dualidad de  
la Materia de  
DeBroglie

El electrón no tiene una órbita fija sino que es posible conocer una región donde es alta la probabilidad de encontrar un electrón