

- Escuela: C.E.N.S 210.
- Docente: Rodrigo Nuñez.
- Grado:3er Año.
- Turno: Noche.
- Área Curricular: Química.
- Repaso: Modelos Atómicos

Propuesta Pedagógica N° 7

Objetivo: Revisar conceptos trabajados en las guías N° 5 y 6

Tema: Modelo Atómico Actual.

Contenidos: Niveles de energía – Configuración electrónica – Orbitales.

Capacidades a desarrollar: Comunicación, resolución de problemas, compromiso y responsabilidad.

Metodología: Trabajo virtual

Evaluación: Seguimiento en forma virtual

Bibliografía: Mautino, José M. Química Gral. E Inorgánica

Abadia Florencia, Isabel Barrios, Química. Argentina: Editorial Logikamente

Consultas a:

Prof. Rodrigo Nuñez: rodri2010lp@hotmail.com

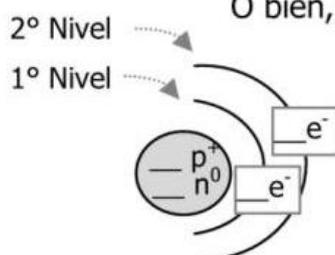
Actividades:

- 1) ¿A que elementos de la tabla periódica corresponden las siguientes configuraciones electrónicas? Indicar nombre, símbolo y Z.

Elemento	Símbolo	Z	Configuración electrónica (CE)
			$1s^2$
			$1s^2 2s^2$
			$1s^2 2s^2 2p^1$
			$1s^2 2s^2 2p^6$

- 2) Dada la siguiente configuración electrónica completar los niveles de energía con la cantidad de electrones correspondiente e indicar el número másico y la cantidad de protones y neutrones.

Z (Nitrógeno) = 7 CE: $1s^2 2s^2 2p^3$
 O bien, CE: 2-5



___ (P⁺) = ___ (e⁻) = Z = ___

A = ___ = ___ (P⁺) + ___ (n⁰)

- 3) Graficar los siguientes átomos, cuyos Números másicos y atómicos son:

Litio Z=3 A=7

Carbono Z=6 A=12

Cloro Z=17 A=35

- 4) Dada las siguientes configuraciones electrónicas por nivel completar el siguiente cuadro:

Elemento	Símbolo	Z	Configuración electrónica (CE)
			2-1
			2-4
			2-6
			2-8-2
			2-8-3

- 5) Indique cuantos niveles de energía tienen los siguientes átomos:
- a) Berilio (Be) $Z=4$.
 - b) Potasio (K) $Z=19$.
 - c) Helio (He) $Z=2$.
 - d) Selenio (Se) $Z=34$.

Directora: Adriana Simone