

UNIVERSIDAD NACIONAL DE CHIMBORAZO

QUÍMICA GENERAL

TALLER N ° 2: DISTRIBUCIÓN ELECTRÓNICA Y CÁLCULOS DE MOLES Y AT-G

- 1) Realizar las representaciones de las siguientes distribuciones electrónicas:
 - a) $1s^2$
 - b) $2p^4$
 - c) $3d^8$
 - d) $4f^{11}$

- 2) Determine a qué electrón pertenecen los siguientes números cuánticos:
 - a) 3, 2, 0, -1/2
 - b) 4, 1, +1, +1/2

- 3) En 0,245 at-g de Ni. Determinar los átomos y los gramos de Ni que existen, si el peso atómico del Ni es 58,7.

- 4) Calcular el número de moles y el número de moléculas a los que corresponde 1,5 g de $CaCl_2$. Si los pesos atómicos de los elementos son Ca= 40 y Cl=35,5