

Docente: Susana Lucía Mojica Rendón	Área / Asignatura: Química	Grado: 7° __
Semestre: I	Fecha:	Nombre Estudiante

Indicadores de Desempeños a superar
- Elaboración de la configuración electrónica de un átomo a partir del número atómico. - Análisis del significado de una configuración electrónica.
Criterios de Evaluación
Presentación del taller: 30% Sustentación escrita u oral: 70%
Actividades a realizar

Resuelve los siguientes ejercicios, indicando el procedimiento, en hojas cuadrículadas tamaño carta

- Indica cuántos niveles como máximo presenta un átomo.
- Indica cuantos subniveles como máximo hay en cada nivel de energía
- Indica cuántos orbitales presenta el subnivel s, cuántos presenta el subnivel p, cuántos presenta el subnivel d y cuántos presenta el subnivel f.
- Explica qué es el periodo de un átomo y qué indica.
- Explica qué es el grupo de un átomo y que indica.
- Considera el elemento vanadio, con Z=23 y resuelve las siguientes preguntas:
 - Realiza la distribución electrónica
 - Indica cuántos niveles de energía presenta el átomo
 - Indica el periodo del átomo
 - Indica cuántos electrones hay en el último nivel de energía
 - Indica cuántos electrones hay en el penúltimo nivel de energía
 - Indica cuántos electrones de valencia presenta el átomo
 - Indica cuál es el grupo del átomo
 - Indica cuántos electrones desapareados presenta el átomo
 - Indica cuántos orbitales vacíos presenta el átomo
- Considera el elemento selenio, con Z=34 y resuelve las siguientes preguntas:
 - Realiza la distribución electrónica
 - Indica cuántos niveles de energía presenta el átomo
 - Indica el periodo del átomo
 - Indica cuántos electrones hay en el último nivel de energía
 - Indica cuántos electrones hay en el penúltimo nivel de energía
 - Indica cuántos electrones de valencia presenta el átomo
 - Indica cuál es el grupo del átomo
 - Indica cuántos electrones desapareados presenta el átomo
 - Indica cuántos orbitales vacíos presenta el átomo