



Nombre	Grado	Sección	Nombre

Guía de trabajo del capítulo 2

Instrucciones: lea detenidamente el capítulo 2, puede utilizar cualquier método de retroalimentación resumen, cuadros conceptuales, etc. **Solo el libro de texto podrá utilizar como fuente bibliográfica.**

1. Defina los siguientes conceptos:

- a. Ley de conservación de masa
- b. Átomo
- c. Electrón (defina masa y carga en Colums)
- d. Protón (defina masa y carga en Colums)
- e. Neutrón (defina masa y carga en Colums)
- f. Reactividad
- g. Partículas alfa
- h. Partículas beta
- i. Catión
- j. Anión
- k. Ion
- l. Isotopo
- m. Tabla periódica
- n. Periodo
- o. Grupo de la tabla periódica
- p. Numero de Avogadro
- q. Mol
- r.
- s. Metales alcalinos
- t. Metales de transición
- u. Metaloides
- v. Semimetales
- w. No metales
- x. Gases nobles
- y. Halógenos
- z. Grupo del platino ((puede usar información de internet)
- aa. Grupo del colágeno (puede usar información de internet)
- bb. Grupo de metales de acuñación (puede usar información de internet)
- cc. Grupo de los carbonoides (puede usar información de internet)
- dd. Grupo anfígeno (puede usar información de internet)
- ee. Unidad de masa atómica

2. Explique las diferencias y similitudes entre:

- a. Rayos alfa, beta y gama
- b. Ion e isotopo



3. Explique y ejemplifique:
 - a. Ley de conservación de masa
 - b. Ley de la composición constante o Ley de las proporciones definidas
 - c. Teoría atómica de Dalton
 - d. Partículas alfa
 - e. Partículas beta
 - f. Átomo nuclear
 - g. Masa isotópica
 - h. Masa atómica
 - i.

4. Defina ampliamente y esquematice acerca de:
 - a. Rayos catódicos
 - b. Teoría atómica de Dalton
 - c. Modelo atómico de Thomson
 - d. Modelo atómico de Rutherford
 - e. Modelo atómico de Bohr
 - f. Modelo atómico de Sommerfeld (puede usar información de internet) Marie Curie (usar internet)
 - g. Experimento de Rutherford
 - h. Ecuación de Schrödinger completa
 - i. Masa atómica, cargas netas y número atómico (relacionarlo con las partículas subatómicas)

5. Explique su **aplicación** a los temas de la unidad:
 - a. El Espectrómetro de masas (puede usar información de internet)
 - b. Glenn Seaborg y el Seaborgio (puede usar información de internet)

Entrega:

- El trabajo es individual o en parejas.
- Imprima la guía y utilice el cuadro de identificación que está al principio de la misma.
- No haga caratula.
- Entregar el trabajo al secretario de su sección y este deberá entregar la tarea al primer recreo el día programado en Wuupa para su entrega.
- Debe ser puntuales no se aceptan trabajos tarde.
- Se revisará orden y limpieza