



*Nombre del Alumno: Daniel al. Marequez Perez*

*Nombre del tema: cuadro sinoptico*

*Parcial: 2°*

*Nombre de la Materia: quimica*

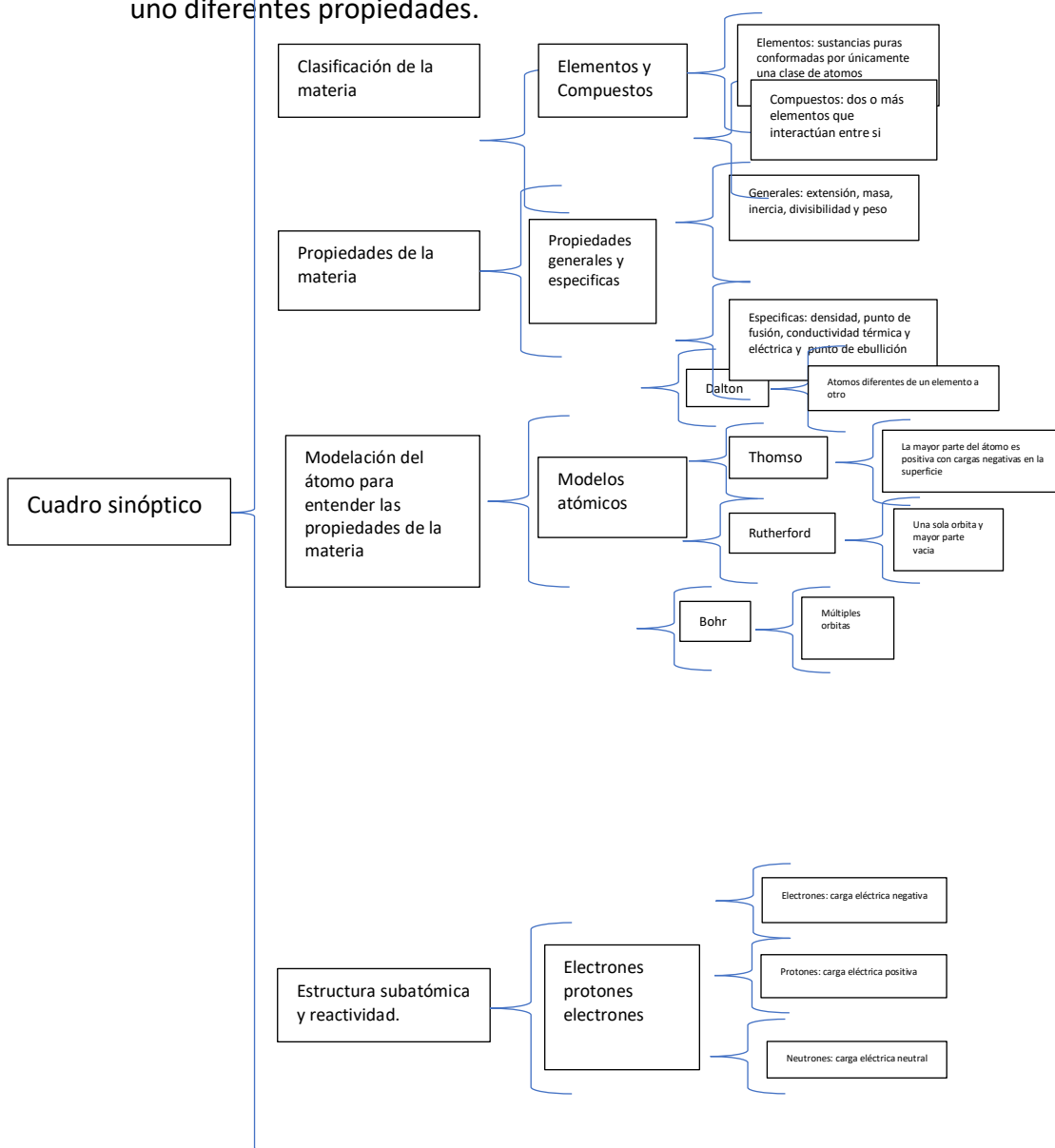
*Nombre del profesor:*

*Nombre de la Licenciatura: administracion en recursos humanos*

*Cuatrimestre: 1°*

*Lugar y Fecha de elaboración*

La materia está formado por átomos y cada átomo dependiendo de sus características como numero de electrones, protones y neutrones al igual de su estado físico determinara sus características como su reacción a otros elementos o sustancias puras, el ejemplo de clasificación de la materia seria la tabla periódica que divide en grupos los diferentes elementos por características en común como son los grupos son divididos por sus cualidades como son las características que presentan los elementos metálicos o los radiactivos. volviendo al primer tema tocado las múltiples partículas subatómicas que conformas el átomo y dan sus múltiples cualidades han variado de estructura y posición así como de forma de representarse hay múltiples modelos que dan testimonio de esto volviéndose más complejos con el paso del tiempo pero eso no cambia que todos los átomos parten de una misma base, siendo lo que varia la cantidades de las subpartículas (electrones, protones y neutrones) diferenciando los distintos el elementos teniendo cada uno diferentes propiedades.



En conclusión podemos ver como un avance de nuestra manera de comprender la materia a través de los átomos como los diferentes elementos presentan características únicas pese a que su estructura básica sea la misma y como interactúan entre sí o con otros elementos, su entorno y la condición en las que se someten todo varía de átomo a átomo sus comportamientos así que puedo decir que solo hemos rascado la superficie de este tema.