

INSTITUTO ESBA FLORES

PLAN: RM 240/91

ASIGNATURA: QUÍMICA

5° CUATRIMESTRE 2015

TURNO: MAÑANA

PROFESOR: EDUARDO E. DÓBALO

TRABAJO PRÁCTICO N°: 2

ALUMNO:

Estructura Atómica – Tabla Periódica

1. Definir en pocas palabras el significado de átomo.
2. Enumerar las partículas atómicas y determinar las características que posee cada una.
3. ¿Cómo se conoce el átomo en la actualidad?.
4. Definir número cuántico principal y secundario. Determinar hasta cuántos electrones permite albergar cada uno de ellos.
5. ¿Qué es el número atómico?, ¿cómo se simboliza?
6. ¿Qué es el número másico?, ¿cómo se simboliza?
7. Explique la relación que existe entre número atómico y número másico.
8. Definir isótopo. Ejemplos.
9. Definir atomicidad. Ejemplos.
10. ¿Qué es un catión?. Ejemplos.
11. ¿Qué es un anión?. Ejemplos.
12. Clasificación Periódica. Períodos. Grupos. ¿Qué características poseen? Enumerar los elementos más representativos.
13. Definir electronegatividad y estado de oxidación.
14. Uniones químicas. Clases y Ejemplos.

Ejercicio

Las partículas responsables de la masa atómica son los y los.....
que se encuentran en el

El número de protones es igual al de..... porque el átomo es eléctricamente neutro.

Los átomos que pierden electrones se convierten en

Los átomos de los tienden a transformarse en aniones.