

LECCIÓN No.1

EL ÁTOMO y LA TABLA PERIODICA

1. La idea actual del átomo afirma que lo forman 3 partículas básicas: _____ y _____

2. Los electrones se mueven a una velocidad cercana a la de la luz, es decir cercana a _____ Km/seg.

3. El comportamiento de los átomos se debe a una de sus partículas, es decir _____.

4. El átomo tiene de (escriba números) _____ a _____ capas o niveles de energía en los cuales se distribuyen los electrones de manera ordenada. Estos *niveles se encuentran identificados en la TP.*

5. Además de lo anterior los electrones también se ordenan en subniveles **s p d f** los cuales en su orden pueden tener (números) _____ de electrones.

6. Dibuje:

Dibuje el plano cartesiano de 3 ejes y con la información anterior dibuje separadamente los siguientes átomos. **H Li C Be Mg**. De manera que se vean las nubes electrónicas.

7. Los electrones de la última capa de un átomo son llamados _____ de _____ y se representan en la TP con números (arábigos/romanos) _____.

8. La cantidad ideal de electrones de valencia para un átomo es de (número) _____ de ahí que los gases nobles (símbolos) _____ sean el ejemplo a seguir de todos los demás elementos de la TP pues estos contienen (número) _____ de valencia.

9. ANALICE



Juan lanza electrones a Pedro.

Cuando Juan lanza **1e⁻**. Juan queda con carga _____ y se (oxida/reduce) _____, mientras **Pedro** queda con carga _____ y se (oxida/reduce) _____.

Como Juan tiene 4 posibilidades de lanzamiento, escriba las cargas de los 3 lanzamientos restantes y lo que le sucede (se oxida o se reduce).

Alumna _____ curso ____ fecha _____