**Química: Segundo Trabajo Práctico: “Estructura Atómica”**

Ante cualquier duda o consulta, comunicarse con el email del profesor: rubenholzer@gmail.com

* Fecha estimada de entrega: 25/Noviembre/2020
* Se recomienda la observación del siguiente video tutorial en YOU TUBE para la resolución del ejercicio final:

https://www.youtube.com/watch?v=kkoY2bAqaWo&t=647s

* Actividades Prácticas: Seleccionar la respuesta correcta con una X

1. ¿Cuál de las siguientes NO es una partícula subatómica?

* electrón
* protón
* neutrón
* orbital

1. ¿qué partícula subatómica se caracteriza por poseer carga positiva?

* neutrón
* orbital
* protón
* electrón

1. ¿cómo está compuesto el núcleo atómico?

* solo protones
* neutrones y electrones
* protones y electrones
* protones y neutrones

1. el número atómico representa...

* la cantidad de protones menos la de neutrones
* la cantidad de neutrones y protones
* la cantidad de protones
* la cantidad de neutrones

1. en la masa atómica no se cuentan los electrones porque...

* se encuentran en los orbitales
* tienen poca masa y se desprecian
* se encuentran en el núcleo
* no forman parte del átomo

1. si tengo Z y A como datos puedo calcular:

* la cantidad de protones
* la masa del átomo
* la cantidad de electrones
* todas las demás respuestas

1. si un ion tiene 17 p+ y 18 e-,…

* no tiene carga neta
* tiene carga neta positiva
* es un anión
* es un catión

1. si un átomo neutro posee un A=23 y posee 11 electrones, tiene..

* 10 protones
* 11 neutrones
* 12 protones
* 12 neutrones

1. si Z=29 y posee 35 neutrones,

* A=64; protones=29; electrones=29
* A=35; protones=29; electrones=64
* A=64; protones=29; electrones=35
* A=29; protones=35; electrones=35

1. si A=6; tiene 2 electrones y la carga es +1,

* Z=3; protones=3; neutrones= 3
* Z=4; protones=4; neutrones=2
* Z=2; protones=2; neutrones=2
* Z=3; protones=2; neutrones=3