

GUIA PARA EL EXAMEN DE QUIMICA 1

- 1.- ¿Qué es masa? y ¿Cuáles son sus estados de agregación?
- 2.- ¿Qué es energía?, enuncia la ley de conservación de la energía.
- 3.- Da un ejemplo de energía cinética y energía potencial
- 4.- Dibuja el modelo atómico de Dalton
- 5.- Explica el modelo atómico de Rutherford
- 6.- Has una tabla con las partículas subatómicas que conoces, indicando su carga eléctrica, su peso y en que parte del átomo se encuentran.
- 7.- ¿Qué indica el principio de incertidumbre de Heisenberg?
- 8.- ¿Para que nos sirve el principio de exclusión de Pauli?
- 9.- ¿Cuál es la regla de Aufbau?
10. Explica cada uno de los cuatro números cuánticos
- 11.- Has la configuración electrónica del Litio
- 12.- Explica la regla del octeto
- 13.- Escribe el diagrama de Lewis del NH_3
- 14.- ¿Cómo se forma un enlace iónico?
15. ¿Qué es un dipolo?
- 16.- ¿Cuál es la diferencia entre un enlace covalente polar y un nopolar?
- 17.- ¿Cuáles son las características de un enlace covalente?
- 18.- ¿Cómo se forma un puente de Hidrogeno?
- 19.- ¿Qué es la Fuerzas de Van der Waals?
- 20.- ¿Cómo se forma un alcano? Da un ejemplo indicando sus nombres
- 21.- Da tres ejemplos de alquenos con formula y nombre
- 22.- Menciona dos alquinos que conozcas y explica su uso industrial.
- 23.- Explica el proceso de hibridacion.
- 24.- ¿Cuántos tipos de orbitales existen?
- 25.- Explica la ley de conservacion de la materia
- 26.- Da un ejemplo de balanceo por tanteo
27. Da un ejemplo de balanceo electrónico

