



EXAMEN UNIDAD 1. QUÍMICA INORGÁNICA.

I. Elije la respuesta correcta.

- 1) Los estados de la materia son:
 - 2) Es una forma de materia que tiene una composición definida y propiedades características.
 - 3) Es la tendencia que poseen las sustancias a cambiar por sí solas o mediante interacciones con otras sustancias, formándose así nuevas sustancias.
 - 4) Son aquellos en los que desaparecen sustancias y se forman otras nuevas.
 - 5) El agua de mar es ejemplo de una mezcla.

II. Clasifique cada uno de los siguientes como: elemento, compuesto o mezcla.

- | | |
|--------------------|----------------------|
| a) Agua _____ | f) Bronce _____ |
| b) Sal _____ | g) Hierro (Fe) _____ |
| c) Atmósfera _____ | h) Calcio _____ |
| d) Au (oro) _____ | i) Licuado _____ |
| e) Azúcar _____ | j) Oxígeno _____ |

III. Calcule el número de neutrones, protones y electrones de los siguientes átomos e iones, así como su modelo atómico.

- | | | | |
|---------------------------|---------|------------|----------|
| a) $^{12}_6\text{C}$ | Protón= | Electrón = | Neutrón= |
| b) $^{63}_{29}\text{Cu}$ | Protón= | Electrón = | Neutrón= |
| c) $^{35}_{17}\text{Cl}$ | Protón= | Electrón = | Neutrón= |
| d) $^{133}_{55}\text{Cs}$ | Protón= | Electrón = | Neutrón= |
| e) $^{59}_{27}\text{Co}$ | Protón= | Electrón = | Neutrón= |

IV. Escriba la configuración electrónica, así como los números cuánticos.

- a) K^{19}
- b) Ni^{28}
- c) Pd^{46}
- d) S^{16}



V. Elije la respuesta correcta:

- a) La tercera Hipótesis de Dalton: “Una reacción química implica sólo la separación, combinación o reordenamiento de los átomos; nunca supone la creación o destrucción de los mismos”, ¿Con cuál ley tiene relación?
- b) La densidad electrónica nos dice la probabilidad de encontrar un electrón en una cierta región del átomo, ¿Quién descubrió este término?
- c) ¿Cuál fue el aporte a la química de Demócrito?
- d) ¿Qué es un átomo?
- e) ¿Cuántos tipos de orbitales atómicos hay y cuáles son?