

Ejercicios Tema 10

- 16.-** ¿ Los cambios de estado son cambios físicos o químicos?
- 17.-** ¿Cómo está organizada la materia en estado sólido?
- 18.-** ¿Está ordenada la materia en estado gaseoso?
- 19.-** Cuando aumenta la temperatura, ¿qué es lo que sucede con las partículas que forman la materia?
- 20.-** El nitrógeno, que forma casi el 80% del aire que respiramos, tiene por fórmula N_2 , ¿qué significa esto? ¿Se trata de un elemento o de un compuesto? Justifica tu respuesta.
- 21.-** ¿Podría ser “Flu” el símbolo de un elemento?¿Por qué?
- 22.-** ¿Qué les ocurre a las moléculas de agua cuando se pone cierta cantidad de ésta en un caldero y se calienta hasta hacerla desaparecer de nuestra vista por ebullición?
- 23.-** ¿Hay alguna diferencia entre reacción química y ecuación química? Explícalo y pon el ejemplo de la síntesis del agua
- 24.-** Si al jugo de limón le añades un poco de bicarbonato sódico, se forma un intenso burbujeo, ya que se desprende un gas, CO_2 . ¿Se puede deducir de esto que se ha producido un cambio químico?¿Por qué?
- 25.-** Clasifica las sustancias siguientes en elementos, compuestos orgánicos e inorgánicos, haciendo un esquema: hierro, agua, azúcar, sal común, aceite, oro, alcohol, gasolina, níquel, cobre, miel, proteínas, grasas, plomo, aluminio, amoniaco, lejía, oxígeno.