



4º PERIODO
TALLER DE QUÍMICA
8º

REALIZA EL SIGUIENTE TALLER

Marca con una X sobre la letra la respuesta correcta:

1. Cuando la materia cambia de estado gaseoso al estado líquido, el fenómeno se llama:
a. Fusión
b. Ebullición
c. Condensación
d. Solidificación
2. Un fenómeno químico es:
a. Evaporación del agua
b. La Imantación
c. La destilación del alcohol
d. La oxidación del hierro con el aire
3. Un material que tiene propiedades similares en todas sus partes, tiene composición definida y no puede dividirse en partes más pequeñas es:
a. Una mezcla heterogénea
b. Una solución
c. Un elemento
d. Un Compuesto
4. La forma más conveniente de separar una mezcla homogénea líquido-líquido es:
a. Fusión
b. Ebullición
c. destilación
d. Filtración
5. Una mezcla difiere de un compuesto en que:
a. Su composición no es fija
b. No se puede separar por medios químicos
c. Está formada por dos o más elementos.
d. Siempre es heterogénea.
6. La ductibilidad de un metal consiste en:
a. Toma la forma que el hombre le quiera dar.
b. Se deja convertir en hilos
c. conduce la corriente eléctrica
d. es brillante
7. La temperatura a la cual un sólido pasa a estado líquido se llama:
a. punto de Fusión
b. Punto de ebullición
c. Solidificación
d. Evaporación
8. Las unidades del peso son:
a. gramos, dinas
b. dinas, Newtons
c. Kilogramos, gramos
d. mililitros, gramos.



9. La masa de un compuesto se mide con:

- a. el dinamómetro
- b. la balanza
- c. el picnómetro
- d. la probeta

10. El peso de un compuesto se mide con:

- a. la balanza
- b. pipeta
- c. el dinamómetro
- d. probeta

11. Dos propiedades fundamentales de la materia son:

- a. el peso y la estructura molecular.
- b. la masa y el sabor.
- c. el volumen y la masa.

12. Las unidades que se emplean para medir la masa son:

- a. kg, g, mg, t (toneladas).
- b. peso
- c. kg/m³

13. Vertemos agua en una probeta hasta la marca de 300 ml (300 centímetros cúbicos). Sumergimos en ella una piedra de forma irregular y observamos que el nivel del agua sube hasta la marca de 350 ml. Si la masa de la piedra es 220 g, ¿cuál es su densidad?

- a. 0,227 centímetros cúbicos por gramo.
- b. 4,4 gramos por centímetro cúbico.
- c. 40 gramos por centímetro cúbico.

14. ¿Cuáles son las partículas constituyentes de un átomo?

- a. en el núcleo, protones y neutrones; en la periferia, quarks.
- b. en el núcleo, protones y electrones; en la periferia, neutrones.
- c. en el núcleo, protones y neutrones (ambos constituidos por quarks) y en la periferia, electrones.

15. Las partículas que forman la materia están:

- a. tan juntas las unas a otras que no dejan espacios vacíos. forman un todo continuo.
- b. separadas unas de las otras, los electrones lejos del núcleo, los protones separados de los neutrones y todos formando huecos. Por lo tanto, forman un todo discontinuo.
- c. tan juntas que es imposible separarlas.

16. Cuando un ser vivo se muere...

- a. todas las partículas que forman su materia dejan de moverse.
- b. todas las partículas quedan en reposo menos los electrones.
- c. las partículas que formaban la materia del ser vivo continúan en estado de agitación en el cuerpo muerto y en la materia en la que se transformará el cadáver.



17. ¿Cómo defines materia inanimada?

- a. aquella que no tiene vida.
- b. aquella en la que las partículas que la forman están quietas.
- c. la materia que está quieta y en la que tampoco se mueven las partículas que la forman.

18. Los átomos y las demás partículas que forman la materia están...

- a. en reposo en los sólidos, moviéndose ligeramente en los líquidos y moviéndose mucho en los gases.
- b. en continua agitación.
- c. en reposo en sus posiciones fijas.

19. Un elemento se diferencia de un compuesto en que...

- a. un elemento no forma moléculas, mientras que un compuesto sí las forma.
- b. los elementos están formados por moléculas, mientras que los compuestos contienen átomos formando una red cristalina.
- c. un elemento está formado por átomos idénticos (formen o no moléculas), mientras que un compuesto está formado por átomos diferentes (formen moléculas o no).

20. Mientras dura el cambio de estado de sólido a líquido o de líquido a gas, la temperatura....

- a. aumenta.
- b. disminuye.
- c. se mantiene constante

21. ¿Cómo se llama el paso directo del estado sólido al gaseoso?.

- a. ebullición.
- b. evaporación.
- c. sublimación