

1. ¿Qué fuerza predomina en el estado gaseoso?
a) Fuerza de atracción
b) Fuerza de repulsión
c) Fuerza de gravedad
d) Fuerza iónica
e) Fuerza plasmática
2. El cambio de estado de líquido a gaseoso se denomina:
a) Licuación
b) Fusión
c) Solidificación
d) Vaporización
e) Sublimación
3. ¿En qué estado de la materia la fuerza de atracción es equivalente a la fuerza de repulsión?
a) Sólido
b) Líquido
c) Gaseoso
d) Coloidal
e) Plasma
4. ¿Cuál es el estado de la materia que se encuentra en la superficie del Sol o en el interior de las estrellas?
a) Líquido
b) Gaseoso
c) Plasmático
d) Licuación
e) Sublimación
5. Quemar plástico corresponde a un fenómeno _____.
a) nuclear
b) químico
c) alotrópico
d) físico
e) biológico
6. El movimiento de los automóviles es un ejemplo de fenómeno _____.
a) físico
b) químico
c) alotrópico
d) biológico
e) nuclear
7. Es un ejemplo de fenómeno químico.
a) Dilatación
b) Fusión nuclear
c) Fotosíntesis
d) Fisión nuclear
e) T.A.
8. En un fenómeno químico de la materia, el cambio es permanente e _____.
a) reversible
b) irreversible
c) inicial
d) final
e) molecular
9. Ductilidad, propiedad de algunos cuerpos para convertirse en _____.
a) hilos
b) gases
c) láminas
d) agua
e) N.A
10. Según la escala de Mohs, ¿cuál es el sólido que presenta mayor dureza?
a) Hierro
b) Piedra
c) Diamante
d) Mesa
e) N.A
11. A qué propiedad general de la materia corresponde «1 kg de huevos»?
a) fuerza
b) volumen
c) inercia
d) energía
e) masa.
12. Ejemplo de materia que presenta la propiedad de elasticidad.
a) Elástico
b) Madera
c) Agua
d) Liga
e) a y d

13. ¿Quiénes presentan alotropía?

- a) Los líquidos
- b) Los gases
- c) Las soluciones
- d) Algunas mezclas homogéneas
- e) Algunas sustancias simples

14. ¿Qué elemento químico se usa para la bomba atómica?

- a) Hidrógeno
- b) Urano
- c) Plomo
- d) Plata
- e) Neón

15. Los isótopos del oxígeno son:

- a) Gráfico y diamante
- b) Oxígeno y ozono
- c) Rojo y blanco
- d) Azul e incoloro
- e) Carbón y hulla

16. No es materia

- a) Gelatina
- b) Aire
- c) Tiempo
- d) Núcleo de la tierra
- e) Petróleo

17. Según el SI, la fuerza se mide en

- _____.
- a) Newton
 - b) Watt
 - c) Pascal
 - d) Joule
 - e) Candela

18. La ley de conservación de la materia fue propuesta por:

- a) Einstein
- b) Bohr
- c) Joule
- d) Pitágoras
- e) Lavoisier

19. 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
- d) Baja de cero
- e) Ninguna de las anteriores

20. ¿Cuáles son los estados de la materia?

- a) Estado sólido- Estado líquido- Estado Gaseoso
- b) Estado sólido- Estado agua- Estado condensado
- c) Estado rocoso- Estado líquido- Estado Gaseoso
- d) Estado sólido- Estado líquido- Estado Evaporado
- e) Ninguna de las anteriores