

- | | | |
|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 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 | 5. Quemar plástico corresponde a un fenómeno _____.

a) nuclear
b) químico
c) alotrópico
d) físico
e) biológico | 9. Ductilidad, propiedad de algunos cuerpos para convertirse en _____.
a) hilos
b) gases
c) láminas
d) agua
e) N.A |
| 2. El cambio de estado de líquido a gaseoso se denomina:
a) Licuación
b) Fusión
c) Solidificación
d) Vaporización
e) Sublimación | 6. El movimiento de los automóviles es un ejemplo de fenómeno _____.

a) físico
b) químico
c) alotrópico
d) biológico
e) nuclear | 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 |
| 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 | 7. Es un ejemplo de fenómeno químico.
a) Dilatación
b) Fusión nuclear
c) Fotosíntesis
d) Fisión nuclear
e) T.A. | 11. A qué propiedad general de la materia corresponde «1 kg de huevos»?
a) fuerza
b) volumen
c) inercia
d) energía
e) masa. |
| 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 | 8. En un fenómeno químico de la materia, el cambio es permanente e _____.

a) reversible
b) irreversible
c) inicial
d) final
e) molecular | 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) Hidrogeno
- b) Uranio
- 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