



UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN

UANL

LA MATERIA Y SUS TRANSFORMACIONES

LABORATORIO ETAPA 2



A. PATERNO	A. MATERNO	NOMBRE(S)	MATRICULA	GRUPO

ETAPA 1. Composición y propiedades de la materia

1.-Ciencia cuyo campo de estudio es la composición y propiedades de la materia

R=QUÍMICA

2. Se define como todo aquello que posee masa y presenta la propiedad de inercia.

R=MATERIA

3.- Porción de materia que presenta composición definida

R= SUSTANCIA PURA

4.- Sustancia pura constituida por un mismo tipo de átomos, por ejemplo: aluminio Al, oxígeno O, Hierro Fe, etc.

R= ELEMENTO

5.-Sustancia formada por la combinación de dos o más elementos por medio de enlaces químicos, por ejemplo, cloruro de sodio (NaCl)

R= COMPUESTO

6.-Fuerza que mantiene unidos entre sí, a los átomos de los elementos que forman un compuesto químico.

R=ENLACE QUÍMICO

7. Material formado por la combinación variable de dos o más sustancias puras que no se combinan químicamente y que conservan sus propiedades individuales. También se conocen como sistemas dispersos.

R=MEZCLA

8. Mezcla cuyos componentes forman una sola fase. Llamada también disolución.

R=MEZCLA HOMOGÉNEA

9.-Propiedades que se pueden observar o medir sin que cambie la composición de la sustancia. Ejemplo: color, olor

R=PROPIEDAD FÍSICA

10. Propiedad física de la materia que se define como la relación entre la masa y el volumen.

R=DENSIDAD

11. Estado de agregación en el que la fuerza entre sus partículas es muy grande lo que ocasiona que su volumen sea fijo y su forma definida.

R=SÓLIDO

12. Temperatura a la cual un sólido pasa al estado líquido.

R=PUNTO DE FUSIÓN

13. Temperatura a la cual un sólido pasa al estado gaseoso sin pasar por el estado líquido.

R=PUNTO DE SUBLIMACIÓN

14. Propiedad que permite que un sólido se pueda laminar.

R=MALEABILIDAD

15. Es la propiedad de los sólidos para formar hilos o alambres de ellos sin romperse.

R=DUCTILIDAD

16. Estado de agregación en el que las partículas se encuentran débilmente unidas, por lo que presentan cierta libertad de movimiento lo que les permite fluir y adoptar la forma del recipiente que las contiene, aunque su volumen es fijo.

R=LÍQUIDO

17. Es la temperatura a la cual un líquido pasa al estado gaseoso.

R=PUNTO DE EBULLICIÓN

18.-Estado de agregación en el que la fuerza de atracción entre las partículas es nula lo que les permite moverse libremente en todas direcciones y a gran velocidad por lo que no tienen forma ni volumen definidos. **R=GASEOSO**

19. Es la propiedad de los gases a propagarse libremente ocupando todo el volumen disponible.

R=EXPANSIÓN

20. Propiedad de los gases que les permite comprimirse fácilmente aplicando una fuerza externa.

R=COMPRESIÓN

21. Es la propiedad los gases de trasladarse a través de otro cuerpo material.

R=DIFUSIÓN

22. Estado de agregación que se compone por átomos ionizados con los electrones circulando libremente entre ellos y que se produce al calentar un gas a temperaturas muy elevadas.

R=PLASMÁTICO

23.-Propiedades que tiene la materia para transformarse al cambiar su composición y su distribución estructural. Tóxico, combustible, reacciona.
R=PROPIEDAD QUÍMICA

24. Son los cambios que sufre la materia sin que se altere su composición y en su mayoría son reversibles.
R=CAMBIO FÍSICOS

25. Son los cambios que sufre la materia y que se presentan con cambios en su composición.
R=CAMBIO QUÍMICO

26. Es el cambio de estado líquido a sólido.
R=SOLIDIFICACIÓN

27. Es el cambio de estado sólido a líquido.
R=FUSIÓN (LA CERA SE DERRITE)

28. Es el cambio de estado de gas a líquido de una sustancia cuyo estado natural es el gaseoso, por ejemplo, el nitrógeno que al enfriarlo o aplicarle presión cambia a líquido.
R=LICUEFACCIÓN

29. Es el cambio de estado de líquido a gas de una sustancia cuyo estado natural es el gaseoso, por ejemplo el nitrógeno cuyo estado natural es el gaseoso, cuando se encuentra líquido bajo ciertas condiciones de temperatura y presión al aumentar la temperatura y/o disminuir la presión se cambia a gaseoso.
R=GASIFICACIÓN

30.-Es el cambio de estado sólido a gaseoso
R=SUBLIMACIÓN

31. Es el paso de líquido a gas de una sustancia cuyo estado natural es líquido como el agua.
R=EVAPORACIÓN O VAPORIZACIÓN

32. Es el paso de gas a líquido, de una sustancia líquida en estado natural por ejemplo el vapor de agua al enfriarse vuelve al estado líquido.
R=CONDENSACIÓN

33. Método de separación de mezclas heterogéneas que se utiliza para separar sistemas sólido-líquido cuando el sólido es de grano grueso e insoluble en el líquido o para separar mezclas de dos o más líquidos que presentan diferentes densidades y son no miscibles (no solubles) entre sí.
R=DECANTACIÓN

34. Método de separación de mezclas heterogéneas utilizado para separar algún sólido suspendido en un líquido o gas, reteniéndolo en un medio poroso llamado filtro.
R=FILTRACIÓN

35. Método de separación de mezclas heterogéneas, que se basa en la aplicación de la fuerza centrífuga y es utilizado para acelerar la sedimentación de los sólidos suspendidos en un líquido que tardan en sedimentar.

R=CENTRIFUGACIÓN

36.- Método de separación de mezclas homogéneas utilizado para separar a un sólido disuelto en un líquido y que consiste en calentar la mezcla hasta llevarla a ebullición para evaporar la parte líquida quedando el sólido en el fondo del recipiente.

R=EVAPORACIÓN

37.-. Método de separación de mezclas homogéneas de líquidos miscibles entre sí, que se basa en los diferentes puntos de ebullición de los componentes de la mezcla y que consiste en calentar la mezcla hasta evaporar el líquido con el menor punto de ebullición, el cual se hace pasar a través de un condensador y se recolecta en un recipiente aparte.

R=DESTILACIÓN

38. Es cualquier manifestación del proceso de transformación de la materia que puede ser percibido por nuestros sentidos.

R=FENÓMENO QUÍMICO

39. Son una serie de reacciones químicas que suceden constantemente en el planeta y que sostienen la vida y mantienen el equilibrio natural entre los seres vivos que lo habitan. Ejemplos: erupción volcánica, fotosíntesis, respiración

R=FENÓMENO QUÍMICO NATURAL

40. Es el deterioro de un material causado por algunos agentes químicos de su entorno.

R=CORROSIÓN

41. Reacción química que se produce entre el oxígeno y un material combustible, que va acompañada de desprendimiento de energía

R=COMBUSTIÓN.

42. Término que se refiere a los diferentes tipos de contaminación del planeta causados por las acciones que el ser humano realiza. Ejemplo emanaciones a la atmósfera provenientes de vehículos e industria

R=FENÓMENO QUÍMICO ANTRÓPOGENICO