

CUADERNO DE RECUPERACIÓN
FÍSICA Y QUÍMICA
CURSO: 2º ESO.

ALUMNO/A:.....CURSO:

CURSO: 2º ESO
NOMBRE:

1. Completa en tu cuaderno las palabras que faltan en las siguientes definiciones:

a) Magnitud es _____ de la materia que se puede _____.

b) _____: cantidad de una magnitud que tomamos _____ para medir _____.

c) _____ es comparar una magnitud con una _____ para ver cuántas veces la contiene.

2. Realiza las siguientes transformaciones:

-16L a hL.

- 15 cL a mL

- 7,5kL a cL

- 4.33 dL a mL

- 8,15 km a dam.

- 0,082 dam a cm

- 24 dm² a m².

- 2 m² a cm²

- 73,357 cm³ a mm³.

- 3400 dm³ a m³.

3. Calcula la densidad del mercurio sabiendo que en un litro de mercurio la masa es de 13,59 kg. Expresa el resultado en kg/ m³.

4.¿Cuántas milésimas de segundo son 47 segundos?

5. Completa las siguientes frases en tu cuaderno:

-Los cambios de estado que se producen por calentamiento se llaman _____

-Los cambios de estado que se producen por enfriamiento se llaman _____

-Punto o temperatura de ebullición o _____ es la temperatura a la cual se produce el cambio de estado de _____ a _____

-Punto o _____ de solidificación es la temperatura a las cual se produce el cambio de estado de _____ a _____

6. Indica las características que se observan para cada estado de la materia y completa la tabla:

	Sólido	Líquido	Gas
Forma			
Volumen			
Compresión			
Expansión			
Ejemplos			

7. Dibuja el siguiente material de laboratorio e indica para qué se utiliza: probeta, vaso de precipitados, matraz erlenmeyer, pipeta.

8. ¿Qué diferencia hay entre propiedades generales y propiedades específicas de la materia?

9. Cuando sale el sol tras una noche de escarcha, en el campo podemos ver ascender una pequeña nube. ¿Qué cambio de estado se ha producido? Defínelo.

10. Indica si se trata de sustancias puras, mezclas homogéneas o mezclas heterogéneas

- a) Ensalada
- b) Agua
- c) Batido de cacao
- d) Alcohol de 96°
- e) Pizza

11. Completa las siguientes frases:

-Una emulsión es una mezcla _____ con aspecto _____. Dos ejemplos de emulsión son: _____

-Para obtener una emulsión hacen falta _____ componentes: la fase _____, la _____ dispersante y el _____

-Los coloides son _____ de aspecto _____. La sustancia dispersa forma _____ que se aprecian con el _____ y _____ la luz. Efecto que se conoce como _____.

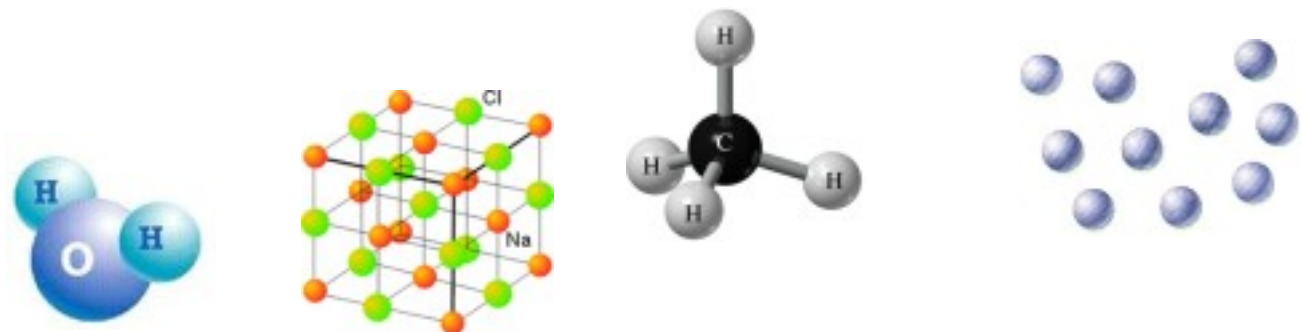
12. Explica qué es una disolución, los tipos que existen y pon ejemplos de cada una de ellas.

13. ¿Qué diferencia hay entre cambios físicos y químicos de la materia?

14. Indica si los siguientes cambios son físicos o químicos:

- a) Oxidación de una puerta de hierro
- b) Descongelación de un cubito de hielo
- c) Quema de un leño
- d) Atracción del hierro por un imán

15. A continuación indica, si la figura es un átomo, molécula o cristal:



16. ¿Qué sabes de la tabla periódica? Completa la tabla con los elementos químicos más importantes

17. ¿Qué es una fuerza?

18. Indica qué tipo de esfuerzo (estático o dinámico) producen las siguientes fuerzas:

- a) Estirar la cuerda de un arco
- b) Dar una patada a un balón
- c) Poner en movimiento la bici.
- d) Moldear plastilina

19. Javier se desplaza desde Madrid a Badajoz. El resumen de la velocidad en su recorrido se muestra en la siguiente tabla:

Posición (m)	0	30	60	90	120	150
Tiempo (s)	0	1	2	3	4	

a) Calcula la velocidad media a la que va Javier en su recorrido.

b) Representa gráficamente su trayectoria.

20. ¿Es lo mismo masa y peso? ¿En qué unidades del Sistema Internacional se mide cada una?

21. Define qué es un imán y para qué se utiliza

22. Responde a las siguientes cuestiones:

* ¿Qué dice el modelo Heliocéntrico acerca de la constitución del Universo? ¿Quién lo propuso?

* ¿En qué consiste la ley de gravitación universal? ¿quién la propone?

23. Calcula cuánto pesa un objeto de 10 kg en la Tierra y en la Luna. Recuerda que un cuerpo de 1 kg de masa pesa 9,8N en la Tierra y solo 1,6 N en la Luna.

24. ¿Qué es la energía? ¿En qué unidades se mide?

25. Define:

-Energía cinética:

-Energía potencial:

-Energía eléctrica:

-Energía nuclear:

26. Indica cuáles son las principales propiedades de la energía.

27. ¿Cómo se puede conseguir el desarrollo sostenible?

28. Realiza una tabla donde expliques las energías renovable y las no renovables.

29. ¿Qué es el cambio climático? ¿Por qué se produce?