

 <p>COLEGIO GIBRALJAIRE CENTRO CONCERTADO BILINGÜE Educación Primaria y Secundaria</p>	Nombre y Apellidos:		PLAN DE RECUPERACIÓN DE APRENDIZAJES NO ADQUIRIDOS
	Fecha:	1ª Evaluación	Grupo: 2º ESO
	Unidad 3. Composición de la materia		Física y Química

- ¿Qué son mezclas homogéneas? ¿Y mezclas heterogéneas? Pon ejemplos.
- Alcohol, agua y aceite, por separado, son sustancias de aspecto homogéneo. Qué mezclas hay que hacer entre ellas para tener:
 - Una mezcla heterogénea
 - Una mezcla homogénea.
- ¿Qué es una aleación?
- ¿Qué es un coloide?
- Una aleación especial llamada metal de Wood tiene la particularidad de fundir a los 70 °C. Explica por qué esta aleación se usa para aparatos que lanzan agua en caso de incendio.
- Un gel de baño es una mezcla de jabones y detergentes líquidos, colorantes y perfumes, en agua. Son dispersiones coloidales. ¿Qué componentes forman la fase dispersa y cuáles el medio de dispersión?
- Indica el material necesario y el proceso que hay que seguir para realizar los siguientes procesos de separación de mezclas heterogéneas:
 - Filtración.
 - Decantación.
 - Separación magnética.
- Indica el material necesario y el proceso que hay que seguir para realizar los siguientes procesos de separación de mezclas homogéneas:
 - Cristalización.
 - Destilación.
- Define:
 - Disolución.
 - Solubilidad.
 - Sustancia pura.
 - Sustancia simple.
 - Sustancia compuesta.
- Un refresco de 330 mL contiene 40 g de azúcar. Calcula la concentración de la disolución.
- Calcula la masa de soluto que contiene una disolución de 250 mL si su concentración es de 16 g/L.
- Clasifica en mezcla heterogénea, disolución o sustancia pura:

Agua del grifo, gaseosa, vino tinto, hierro fundido, hielo, granito, leche con azúcar, mercurio y aspirina.
- Indica si son verdaderas o falsas las afirmaciones siguientes:
 - Todas las sustancias puras son compuestos.
 - Todas las sustancias simples son sustancias puras.
 - El agua de mar es una mezcla homogénea y hierve, igual que el agua pura, a 100 °C.
 - Un vinagre “puro de vino” es una sustancia pura, tal como indica la etiqueta de la botella.
 - Todas las partículas de una sustancia pura son iguales.
- Cuando ponemos un poco de azúcar en un cazo y lo calentamos fuertemente, el azúcar se funde y poco a poco se ennegrece, convirtiéndose finalmente en carbón, al mismo tiempo que se desprende vapor de agua.
 - ¿Se trata de una reacción de descomposición térmica?
 - ¿Podemos concluir que el azúcar es una sustancia simple o que es compuesta?

15. Explica los modelos atómicos de Dalton, Thomson, Rutherford y Böhr.

16. Explica los enlaces metálicos, covalentes e iónicos.

17. Rellena la siguiente table:

Nombre elemento	Símbolo	Protones	Neutrones	Electrones
Sodio				
Fluor				
Oxígeno				
Hierro				

18. Dibuja la estructura (de los electrons con su órbita) de:

- a. Potasio
- b. Cloro
- c. Helio
- d. Cobre