



IES Los Cristianos
Curso 2022 - 2023

FÍSICA Y QUÍMICA 2ºESO

Nombre y apellidos:

CE :

CE :

Clase:

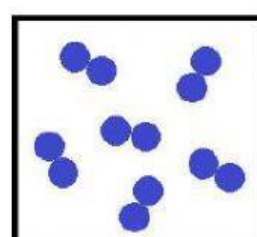
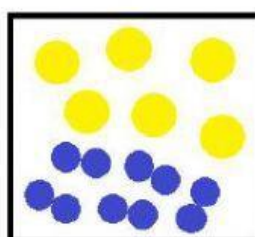
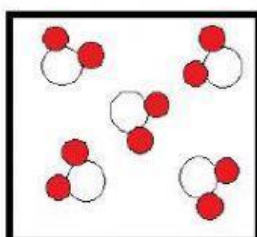
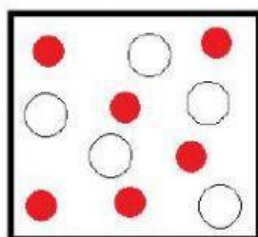
Calificación:

Ejercicio 1 Clasifica siguiendo el orden las siguientes sustancias:

Aceite	Batido de chocolate con grumos	Oxígeno	Acero
Espaguetis a la boloñesa	Suero fisiológico	Hidrógeno	Agua pura

Elemento	Compuesto	Mezcla homogénea	Mezcla heterogénea

Ejercicio 2 Clasifica los siguientes grupos de átomos y moléculas:



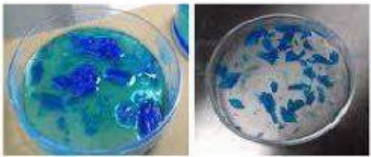
Elemento	Compuesto	Mezcla homogénea	Mezcla heterogénea

Ejercicio 3 Completa el siguiente texto:

Los coloides son un tipo de mezcla en las que las partículas no son visibles a simple vista pero sí al microscopio. Algunos ejemplos de coloides son o Debido al tamaño de sus partículas, los coloides dispersan (es lo que se conoce como "efecto"), haciendo que un haz láser sea visible al atravesarlos.

Ejercicio 4 Completa la tabla con los datos que faltan:

Nombre de la técnica y esquema del procedimiento	Propiedad en la que se basa la técnica	Qué tipo de mezclas permite separar	Ejemplo de mezcla que se puede separar con esta técnica
 	Diferente 	Mezcla de varios no	 y
 	Diferente 	Mezcla de varios	 y
 	Diferente 	Mezcla de varios	 y

Nombre de la técnica y esquema del procedimiento	Propiedad en la que se basa la técnica	Qué tipo de mezclas permite separar	Ejemplo de mezcla que se puede separar con esta técnica
 	Diferente 	Mezcla de un en un	 y
 	Diferente 	Mezcla de un en un	 y

Ejercicio 5 Realizamos en el laboratorio una disolución acuosa de sulfato de cobre (sal de color azul). Para ello, diluimos 15 gramos de sulfato de cobre en un vaso de precipitado que contiene 200 mL de agua.

- Indica qué sustancia es el soluto y cuál es el disolvente.
- Calcula la concentración, en gramos por litro, de esta disolución.
- Si añadimos otros 5 gramos de sulfato de cobre a la disolución, ¿aumentará o disminuirá la concentración de la misma? La disolución resultante ¿estará más diluida o más concentrada? Explícalo.
- Calcula la nueva concentración de la disolución.
- ¿Cuánto sulfato de cobre deberíamos usar si quisiéramos obtener una disolución de idéntica concentración a la de la pregunta d), pero con un volumen de 1,5 L?