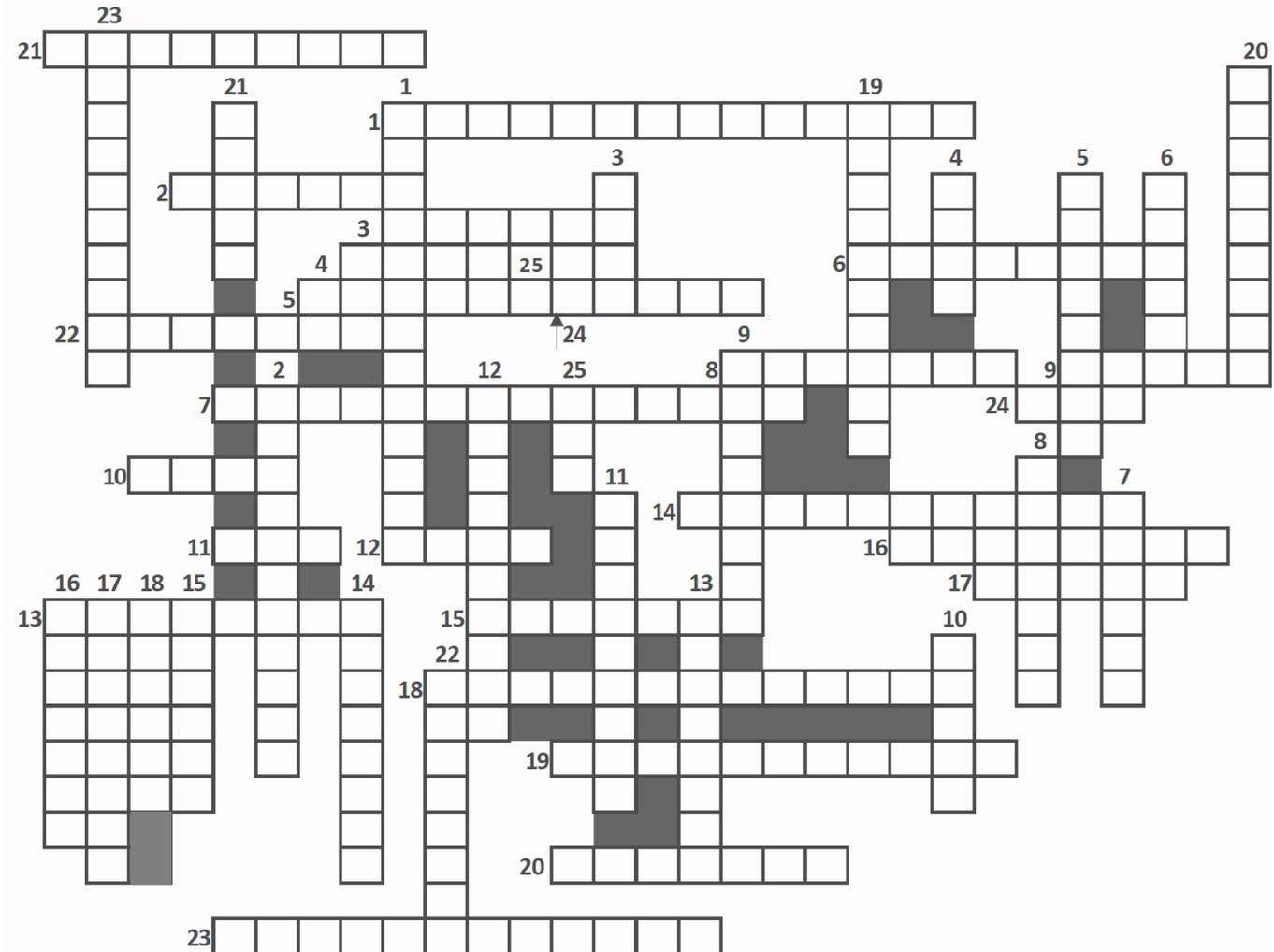




CRUCIGRAMA SOBRE EL TEMA "LAS MEZCLAS"



NOMBRE: _____ GRADO 3° GRUPO: _____



VERTICALES

1. Técnica de separación que permite identificar componentes de una mezcla compleja mediante una fase móvil y una fase estacionaria.
2. Proceso físico en el que un líquido se transforma en gas al aumentar su temperatura. Por este medio se obtiene la sal de mesa.
3. Cada una de las partes homogéneas que componen una mezcla o sistema.
4. Coloide formado por partículas sólidas suspendidas en un gas, se aprecia en forma de una columna generalmente de color negro al quemar cosas.
5. Aleación de mercurio con otro metal, común en odontología.
6. Aleación de cobre y estaño, utilizada en herramientas y esculturas.
7. Coloide formado por gotas de agua suspendidas en el aire.
8. Solución que contiene poca cantidad de soluto en comparación con el solvente.
9. Sustancia que se encuentra en mayor cantidad en una disolución.
10. Aleación de cobre y zinc, usada en instrumentos musicales y decoraciones.
11. Mezcla en la que no se distinguen sus componentes a simple vista.
12. Método de separación que utiliza un filtro para separar sólidos de líquidos.
13. Forma cristalina del carbono, extremadamente dura y valiosa.
14. Mezcla homogénea de dos o más metales.
15. Elemento químico radiactivo utilizado como combustible nuclear (Símbolo).
16. Estado de la materia que tiene forma y volumen definidos.
17. Metal ligero y resistente, ampliamente usado en la industria aeronáutica y en las latas de refresco.
18. Efecto que permite observar la dispersión de luz en coloides.
19. Método de separación que utiliza un imán para extraer materiales ferromagnéticos.
20. Sustancia formada por la unión química de dos o más elementos.
21. Unidad básica de la materia, compuesta por protones, neutrones y electrones.
22. Mezcla homogénea de soluto y solvente.
23. Coloides formados por la dispersión de un líquido en otro inmiscible.
24. Coloide semisólido con partículas dispersas en una fase líquida.
25. Estado de la materia sin forma ni volumen definidos, con partículas muy separadas.

HORIZONTALES

1. Método de separación que permite obtener sólidos puros a partir de una solución, formando cristales. Se obtiene el azúcar con este método.
2. Sustancia que se encuentra en menor cantidad en una disolución.
3. Combinación de dos o más sustancias sin que ocurra una reacción química entre ellas.
4. Magnitud que expresa la cantidad de materia en un cuerpo.
5. Mezcla en la que se pueden distinguir fácilmente sus componentes.
6. Técnica de separación que utiliza una malla para separar sólidos de diferentes tamaños.
7. Método que separa componentes de una mezcla mediante la fuerza centrífuga.
8. Coloide utilizado en la industria por su resistencia al calor y flexibilidad.
9. Aleación de hierro y carbono, ejemplo de mezcla homogénea.
10. Sustancia que contiene un solo tipo de componente, sin mezclas.
11. Tipo de coloide donde partículas sólidas están dispersas en un líquido, ejem: sangre, tintas, pintura.
12. Mezcla homogénea de gases que forma la atmósfera terrestre.
13. Solución que contiene la máxima cantidad de soluto disuelto posible a una temperatura dada.
14. Método de separación basado en los diferentes puntos de ebullición de los componentes.
15. Mezcla en la que las partículas dispersas no se sedimentan fácilmente y son intermedias entre solución y suspensión.
16. Coloide formado por la dispersión de un líquido en otro con el que no se mezcla, ejemplo: mantequilla, mayonesa.
17. Ejemplo natural de coloide en el aire, formado por gotas de agua suspendidas.
18. Solución que contiene más soluto disuelto del que normalmente se puede mantener en solución.
19. Método de separación de mezclas heterogéneas mediante la diferencia de densidades.
20. Todo aquello que tiene masa y ocupa un lugar en el espacio.
21. Coloides donde partículas líquidas o sólidas están suspendidas en un gas, ejem: espuma de afeitar y desodorantes.
22. Es la sustancia más simple de la naturaleza que no puede descomponerse en otras más sencillas.
23. Mezclas heterogéneas donde las partículas se sedimentan con el tiempo.
24. Unidad de medida de masa atómica, también conocida como unidad de masa atómica, (siglas).
25. Elemento químico sintético de número atómico 99 (Símbolo).