**SOLUCIONARIO DE EVALUACION FORMATIVA DE**

**CIENCIAS NATURALES**

|  |
| --- |
| Nombre: |
| Curso: Séptimo Fecha: **Semana 12** del 15 al 19 de junio 2020  |
| **Objetivos:** **OA14**Retroalimentar la explicación de la clasificación de la materia en sustancias puras y mezclas (homogéneas y heterogéneas), los procedimientos de separación de mezclas (decantación, filtración, tamizado y destilación), considerando su aplicación industrial en la metalurgia, la minería y el tratamiento de aguas servidas, entre otros.**OA15**Retroalimentar la investigación de los cambios de la materia y argumentar con evidencia empírica que estos pueden ser físicos o químicos. |

****

**Momento de revisar el solucionario de EVALUACIÓN FORMATIVA**

**ítem I**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. ¿Cuál de los siguientes ejemplos corresponde a una sustancia pura? | C. El agua destilada. |
| 2. ¿Cómo se pueden clasificar las mezclas? | D. Homogéneas y heterogéneas. |
| 3. ¿Cuál de los siguientes materiales es una mezcla? | A. Agua potable.  |
| 4. ¿Cuál de estos ejemplos corresponde a una mezcla heterogénea? | C. Sopa con fideos. |
| 5. Las aleaciones metálicas son ejemplos de: | C. Mezclas homogéneas  |
| 6. Al analizar una sustancia pura se encontró que contenía carbono y cloro. ¿Cómo se puede clasificar esta sustancia? | C. Compuesto  |
| 7. La densidad es una propiedad que relaciona: | C. La masa y el volumen. |
| 8. ¿Cuál de las siguientes mezclas es posible separar mediante el tamizado? | A. Harina y sal. |
| 9. Para el método de la destilación, ¿qué información sobre las sustancias a separar se debe conocer? | C. El punto de ebullición. |
| 10. De los siguientes procesos, ¿cuál corresponde a un cambio físico? | B. La sublimación del yodo. |
| 11. La mezcla de vinagre con arena genera un cambio: | B. Físico. |
| 12. La explosión de los fuegos artificiales corresponde a un: | B. Cambio químico. |
| 13. El paso de agua líquida a hielo es un cambio: | A. Físico. |
| 14. ¿Cuál de los siguientes cambios se puede clasificar como químico? | C. La oxidación de una moneda. |
| 15. ¿Cuál de los siguientes procesos no corresponde a un cambio químico? | A. Fusión del cobre**.** |

**ítem II Algunos ejemplos**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **MEZCLA HOMOGÉNEA** | **MEZCLA HETEROGÉNEA** |
|  | Harina con polvos de hornear | Ensalada de frutas |
|  | Agua con sal | Ensalada de tomate con cebolla |
|  | Gelatina | Sopa de fideos |
|  | Leche con chocolate | Porotos con arroz |

**Ítem III**

**a. Nombre del procedimiento:** Destilación

**b. Indica el nombre de cada parte:**

*A. Soporte universal y termómetro.*

*B. Mechero*

*C. Mezcla*

*D. Refrigerante*

*E. Recipiente colector*

**c. Describe brevemente el procedimiento demostrado.**

*Consiste en calentar la mezcla hasta que cada liquido alcance su punto de ebullición, temperatura en la cual cambia de estado líquido a gas. Una vez que el líquido se convierte en gas se separa del otro y pasa por el refrigerante donde se condensa nuevamente en un líquido, pero separado.*

