

Examen de práctica · Ciencias · 7.º año

I Parcial, III Periodo · Sustancias puras, mezclas y métodos de separación

Nombre: _____

Puntos: ____ / 30

I. Selección única (12 pts)

Elegí la letra de la respuesta correcta en el recuadro de la derecha. Cada respuesta vale 1 punto.

- | | | |
|---|--|--|
| 1. El hierro (Fe) es | <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>A) una mezcla homogénea</div> <div>B) un elemento</div> </div> <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>C) un compuesto</div> <div>D) una suspensión</div> </div> | <input style="width: 100px; height: 20px;" type="text"/> |
| 2. El dióxido de carbono (CO ₂) es | <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>A) un compuesto</div> <div>B) un elemento</div> </div> <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>C) una mezcla</div> <div>D) un coloide</div> </div> | <input style="width: 100px; height: 20px;" type="text"/> |
| 3. El aire es | <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>A) un elemento</div> <div>B) una mezcla heterogénea</div> </div> <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>C) un compuesto</div> <div>D) una mezcla homogénea</div> </div> | <input style="width: 100px; height: 20px;" type="text"/> |
| 4. La gelatina es un ejemplo de | <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>A) sustancia pura</div> <div>B) suspensión</div> </div> <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>C) coloide</div> <div>D) disolución</div> </div> | <input style="width: 100px; height: 20px;" type="text"/> |
| 5. Agua con arena recién agitada es | <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>A) un coloide</div> <div>B) una disolución</div> </div> <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>C) una suspensión</div> <div>D) un compuesto</div> </div> | <input style="width: 100px; height: 20px;" type="text"/> |
| 6. En el agua con sal disuelta, el disolvente es | <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>A) el agua</div> <div>B) la sal y el agua</div> </div> <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>C) ninguno de los dos</div> <div>D) la sal</div> </div> | <input style="width: 100px; height: 20px;" type="text"/> |
| 7. El efecto Tyndall se observa al pasar un haz de luz por | <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>A) agua salada</div> <div>B) leche diluida</div> </div> <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>C) vinagre</div> <div>D) agua destilada</div> </div> | <input style="width: 100px; height: 20px;" type="text"/> |
| 8. Para separar el aceite del agua se usa la | <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>A) imantación</div> <div>B) filtración</div> </div> <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>C) tamizado</div> <div>D) decantación</div> </div> | <input style="width: 100px; height: 20px;" type="text"/> |
| 9. Para obtener agua pura a partir de agua de mar se usa la | <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>A) filtración</div> <div>B) decantación</div> </div> <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>C) tamizado</div> <div>D) destilación</div> </div> | <input style="width: 100px; height: 20px;" type="text"/> |
| 10. La cromatografía de papel sirve para separar | <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>A) pigmentos</div> <div>B) piedras</div> </div> <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>C) metales</div> <div>D) gases</div> </div> | <input style="width: 100px; height: 20px;" type="text"/> |
| 11. El centrifugado separa los componentes según su | <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>A) color</div> <div>B) olor</div> </div> <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>C) densidad</div> <div>D) magnetismo</div> </div> | <input style="width: 100px; height: 20px;" type="text"/> |
| 12. ¿Cuál de estos NO es un método físico de separación? | <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>A) filtración</div> <div>B) electrólisis</div> </div> <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>C) destilación</div> <div>D) tamizado</div> </div> | <input style="width: 100px; height: 20px;" type="text"/> |

II. Pareo (6 pts)

Escribí en el recuadro la letra de la descripción de la columna B que corresponde a cada método. Sobra una opción.

- | | | |
|---|----------------|--|
| <input style="width: 40px; height: 20px;" type="text"/> | 1. Filtración | A) Separa líquidos con distinto punto de ebullición. |
| <input style="width: 40px; height: 20px;" type="text"/> | 2. Evaporación | B) Separa sólidos de distinto tamaño. |

- | | | |
|----------------------|----------------|---|
| <input type="text"/> | 3. Imantación | C) Separa pigmentos con un disolvente que sube por un papel. |
| <input type="text"/> | 4. Tamizado | D) Separa un sólido no disuelto de un líquido con un filtro. |
| <input type="text"/> | 5. Destilación | E) Separa metales magnéticos de otros materiales. |
| <input type="text"/> | 6. Decantación | F) Separa líquidos que no se mezclan, por su densidad. |
| | | G) Recupera un sólido disuelto calentando hasta que el líquido se va. |

III. Completar (6 pts)

Escribí en el recuadro la palabra o el número que falta. Cada respuesta vale 1 punto.

1. La materia es todo lo que tiene masa y ocupa .
2. Un compuesto solo se separa en sus elementos con métodos .
3. La mezcla homogénea también se llama .
4. Las partículas se asientan en el fondo en una .
5. El alcohol hierve a unos °C.
6. Para separar limaduras de hierro de la arena se usa un .

IV. Respuesta corta (6 pts)

Respondé en el recuadro. La profe revisa estas respuestas.

1. Explicá dos diferencias entre un compuesto y una mezcla. (2 pts)

2. Describí paso a paso cómo separarías una mezcla de arena, sal y agua. (2 pts)

3. ¿Por qué la evaporación no sirve para recuperar el agua del agua salada? Explicá. (2 pts)