**Ejercicio Genérico M4A: Test - solo texto**

**\*** Nombre del guión a que corresponde el ejercicio CN\_09\_09\_CO\_REC220

**DATOS DEL RECURSO**

**\*** Título del recurso (**65** caracteres máx.)

Autoevaluación

**\*** Descripción del recurso

Contiene preguntas para evaluar tus conocimientos del tema de disoluciones

**\*** Palabras clave del recurso (separadas por comas ",")

**\*** Tiempo estimado (minutos)

10 minutos

**\*** Acción didáctica (indicar sólo una)

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Exposición |  | Ejercitación |  | Preguntas con respuesta libre |  | Juegos |  |
| Estudio |  | Proyecto |  | Evaluación | X | Generador de actividades |  |

**\*** Competencia (indicar sólo una)

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| … en comunicación lingüística |  | … matemática |  |
| … en el conocimiento y la interacción con el mundo físico | X | Tratamiento de la información y competencia digital |  |
| … social y ciudadana |  | … cultural y artística |  |
| … para aprender a aprender |  | Autonomía e iniciativa personal |  |

**\*** Tipo de Media (indicar sólo una)

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Secuencia de imágenes |  | Video |  | Animación |  | Interactivo |  |
| Actividad |  | Web |  | Mapa conceptual |  | Audio |  |
| Texto | X | Imagen |  | Documento |  |  |  |

**\*** Nivel del ejercicio, 1-Fácil, 2-Medio ó 3-Difícil

1-facil

**DATOS DEL EJERCICIO**

COPIA EL TÍTULO DEL RECURSO PARA EL TÍTULO DEL EJERCICIO AL MENOS QUE SEA DIFERENTE. RECUERDA EL TÍTULO NO DEBE REBASAR LOS 86 CARACTERES.

**\*** Título del ejercicio (**86** caracteres máx.)

Autoevaluación

**\*** Grado del ejercicio (Primaria o Secundaria); “P” o “S”

S

**\*** Enunciado (Instrucción **193** caracteres máximo)

Completa las siguientes frases. Recuerda que puede haber más de una respuesta correcta.

Más información (ventana flotante)

Mostrar al inicio del ejercicio ventana Más información (S/N)

N

**\*** Sin ordenación aleatoria (S/N):)

S

Mostrar calculadora (S/N)

N

.

**NO**: PERMITE SELECCIONAR MÁS DE UNA OPCIÓN, APLICA A TODAS LAS PREGUNTAS DEL EJERCICIO.

**\*** Respuesta única (S/N)

S

MÍN. 1 MÁX. 10. TEST-TEXTO (OPCIÓN MÚLTIPLE). EL TEXTO DE LA EXPLICACIÓN SE MUESTRA AL MOMENTO DE PEDIR LA SOLUCIÓN. POR LO MENOS UNA O TODAS LAS RESPUESTAS DE UNA PREGUNTA PUEDEN SER CORRECTAS, MARQUE ÉSTAS CON NEGRITA.

**\*** Pregunta 1 (**173** caracteres máximo)

La solubilidad de un gas en un líquido…

Explicación (**173** caracteres máximo)

Cuando los líquidos aumentan su temperatura su capacidad para solubilizar gases disminuye.

**\*** Respuestas (mín. 2 – máx. 5, **73** caracteres máximo cada respuesta)

…disminuye al aumentar la presión.

…aumenta al aumentar la temperatura.

…aumenta al aumentar la presión.

…disminuye al aumentar la temperatura.

Pregunta 2 (**173** caracteres máximo)

La solubilidad de una sustancia en un disolvente determinado depende de…

Explicación (**173** caracteres máximo)

La solubilidad de un soluto en un disolvente, está influenciada por tres variables la temperatura, la presión y las fuerzas de atracción.

**\*** Respuestas (mín. 2 – máx. 5, **73** caracteres máximo cada respuesta)

…las fuerzas de atracción solamente.

…de la presión solamente.

…de la presión, la temperatura y las fuerzas de atracción.

…de la temperatura solamente.

Pregunta 3 (**173** caracteres máximo)

Una mezcla homogénea…

Explicación (**173** caracteres máximo)

Las mezclas homogéneas presentan una sola fase, no permiten diferenciar sus componentes, se separan por proceso físicos y están formadas por soluto y disolvente.

**\*** Respuestas (mín. 2 – máx. 5, **73** caracteres máximo cada respuesta)

…está formada por soluto y disolvente.

…permite diferenciar sus componentes.

…se separa por procesos químicos.

…consta de más de una fase.

Pregunta 4 (**173** caracteres máximo)

Una disolución sobresaturada…

Explicación (**173** caracteres máximo)

Es sobresaturada si la cantidad de soluto es mayor al que puede disolver el solvente. Se forma cuando la disolución saturada recibe más soluto a una temperatura alta.

**\*** Respuestas (mín. 2 – máx. 5, **73** caracteres máximo cada respuesta)

…se obtiene disolviendo el soluto a temperatura ambiente.

…se obtiene a partir de una saturada.

…contiene más soluto disuelto del que puede disolver el solvente.

…contiene poco soluto disuelto del que puede disolver el solvente.

Pregunta 5 (**173** caracteres máximo)

Una solución que esté al 3% en masa significa que contiene…

Explicación (**173** caracteres máximo)

El porcentaje en masa indica la cantidad de soluto en gramos presente en 100g de disolución.

**\*** Respuestas (mín. 2 – máx. 5, **73** caracteres máximo cada respuesta)

… tres gramos de soluto por cada 100 gramos de la disolución.

… 97 partes de soluto por cada tres partes de disolvente

…3 moles de soluto en un litro de la solución.

…3 gramos de soluto en 100 Kg de disolvente

Pregunta 6 (**173** caracteres máximo)

Una solución diluida contiene…

Explicación (**173** caracteres máximo)

Las soluciones diluidas contienen poca cantidad de soluto, en proporción a la que puede disolver el disolvente. Pueden recibir más soluto sin precipitarse.

**\*** Respuestas (mín. 2 – máx. 5, **73** caracteres máximo cada respuesta)

…mucho soluto en comparación con el disolvente.

…un precipitado por la cantidad de soluto presente

…gran cantidad de soluto y disolvente.

…puede recibir más soluto sin precipitarse

Pregunta 7 (**173** caracteres máximo)

Si las fuerzas intermoleculares son menores entre soluto y disolvente que las de cohesión las sustancias...

Explicación (**173** caracteres máximo)

Las fuerzas de atracción entre soluto y disolvente son menores que las de cohesión de cada uno, las sustancias serán poco solubles.

**\*** Respuestas (mín. 2 – máx. 5, **73** caracteres máximo cada respuesta)

… serán poco solubles.

… se solubilizaran muy rápido.

… formaran una sustancia pura.

…forman una disolución saturada.

Pregunta 8 (**173** caracteres máximo)

Un trozo grande de soluto se disuelve en un disolvente líquido…

Explicación (**173** caracteres máximo)

Cuanto más triturado se encuentre el sólido, mayor será la superficie de contacto entre el soluto y el disolvente, y más rápida será la disolución.

**\*** Respuestas (mín. 2 – máx. 5, **73** caracteres máximo cada respuesta)

…más rápido que un trozo grande de soluto en el disolvente.

…lentamente en comparación con uno que este dividido.

…más rápido que uno que este en polvo.

…más lento que uno que este molido.

Pregunta 9 (**173** caracteres máximo)

Corresponden a ejemplos de disoluciones…

Explicación (**173** caracteres máximo)

Las disoluciones son mezclas homogéneas a las que no se les pueden distinguir sus componentes (forman una sola fase), por ejemplo el aire y sales disueltas en el agua.

**\*** Respuestas (mín. 2 – máx. 5, **73** caracteres máximo cada respuesta)

…sales en agua.

…la sangre.

…el aire.

…aceite y agua.

Pregunta 10 (**173** caracteres máximo)

Una sustancia pura se diferencia de las mezclas porque las sustancia puras…

Explicación (**173** caracteres máximo)

Las sustancias puras presentan  propiedades específicas que las distinguen de cualquier otra, sea cual sea la muestra que se analice de ellas.

**\*** Respuestas (mín. 2 – máx. 5, **73** caracteres máximo cada respuesta)

…solo presentan una fase de la materia.

…se disuelven en agua.

…forman disoluciones.

…presentan propiedades específicas.