**Autoevaluación M4A: Test- solo texto**

**\*** Nombre del guion a que corresponde el ejercicio:

Las disoluciones iónicas CN\_11\_09\_CO

**DATOS DEL RECURSO**

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

Evaluación

**\*** Descripción del recurso:

Evalúa tus conocimientos sobre el tema Las disoluciones iónicas

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

Ácidos, Bases, Ácido fuerte, Base débil, Neutralización, pH, Electrolitos, Celdas, Eletroquímica, Ánodo, Cátodo

**\*** Tiempo estimado (minutos):

20 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: 2-Medio

**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):

Selecciona la respuesta correcta. 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):): N

Mostrar calculadora (S/N): N

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

**\*** Respuesta única (S/N): N

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): El pH relaciona la concentración de iones…

Explicación (**173** caracteres máximo)

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

Pregunta 2 (**173** caracteres máximo): En una reacción de neutralización…

Explicación (**173** caracteres máximo)

**\*** Respuestas (mín. 2 – máx. 5, **73** caracteres máximo cada respuesta): reaccionan dos bases; **se obtiene un pH neutro**; se obtiene un pH ácido; **reaccionan un ácido y una base**

Pregunta 3 (**173** caracteres máximo): Algunos productos utilizados en la vida cotidiana son básicos, como

Explicación (**173** caracteres máximo)

**\*** Respuestas (mín. 2 – máx. 5, **73** caracteres máximo cada respuesta): **los antiácidos**, la aspirina, **las pinturas**, las velas

Pregunta 4 (**173** caracteres máximo): Los electrolitos…

Explicación (**173** caracteres máximo)

**\*** Respuestas (mín. 2 – máx. 5, **73** caracteres máximo cada respuesta): **son conductores eléctricos**; son conductores térmicos; **generalmente se presentan como iones en disolución**; son macromoléculas

Pregunta 5 (**173** caracteres máximo): Un ácido fuerte…

Explicación (**173** caracteres máximo)

**\*** Respuestas (mín. 2 – máx. 5, **73** caracteres máximo cada respuesta): **se disocia totalmente en disolución**; es el ácido acético; se disocia parcialmente en disolución; **es el ácido clorhídrico**

Pregunta 6 (**173** caracteres máximo): Una base débil…

Explicación (**173** caracteres máximo)

**\*** Respuestas (mín. 2 – máx. 5, **73** caracteres máximo cada respuesta): **se disocia parcialmente en disolución**; se disocia totalmente en disolución; **es el amoniaco**; es el hidróxido de sodio

Pregunta 7 (**173** caracteres máximo): Los ácidos…

Explicación (**173** caracteres máximo)

**\*** Respuestas (mín. 2 – máx. 5, **73** caracteres máximo cada respuesta): forman disoluciones con pH mayor de 7; captan protones; **ceden protones**; **forman disoluciones con pH menor de 7**

Pregunta 8 (**173** caracteres máximo): En la vida cotidiana usamos productos ácidos como…

Explicación (**173** caracteres máximo)

**\*** Respuestas (mín. 2 – máx. 5, **73** caracteres máximo cada respuesta): **el vinagre**, **la aspirina**, los antiácidos, la lejía

Pregunta 9 (**173** caracteres máximo): Los componentes de una celda electroquímica son

Explicación (**173** caracteres máximo)

**\*** Respuestas (mín. 2 – máx. 5, **73** caracteres máximo cada respuesta): pipeta, **puente salino**, **electrodos, alambre conductor**

Pregunta 10 (**173** caracteres máximo): Parte de la celda electroquímica donde se produce la oxidación…

Explicación (**173** caracteres máximo)

**\*** Respuestas (mín. 2 – máx. 5, **73** caracteres máximo cada respuesta): cátodo**,** voltímetro, puente salino**, ánodo**