Prueba diagnóstica -- **Electrólisis y pilas**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Nombre: |  | Fecha: |  |
| Instructor: | XXX |
| Valor: | SIN VALOR | Calificación: |  |

**Instrucciones**

Lee cuidadosamente las preguntas antes de contestarlas. Es muy importante que tu letra sea LEGIBLE. La prueba es individual. El instructor anulará la prueba en caso de que este siendo contestada en equipo.

RELACIONE LAS COLUMNAS, COLOCANDO LA LETRA QUE CORRESPONDA A CADA DEFINICIÓN (Valor de cada reactivo 2.5 ptos.)

|  |  |
| --- | --- |
| A.Sustancias iónicas | ( ) es un conductor eléctrico utilizado para hacer contacto con una parte no metálica de un circuito |
| ( ) es el proceso que separa los elementos de un compuesto por medio de la electricidad |
| B.Cátodo | ( ) el deterioro de un material a consecuencia de un ataque electroquímico por su entorno |
| ( ) es un electrodo en el que se produce una reacción de oxidación |
| C.Electrólisis | ( ) es un electrodo en el que se genera una reacción de reducción |
| ( ) los iones se unen mediante intensas fuerzas electrostáticas, que se manifiestan en todas las direcciones del espacio |
| D.Ánodo | ( ) la característica principal es que son gaseosas o líquidas a temperatura ambiente, y si son sólidas, son blandas y su dureza es baja o media.  |

|  |  |
| --- | --- |
| \_\_\_\_ de reactivos de 4 | Evaluó |

Prueba sumativa --- **Electrólisis y pilas**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Nombre: |  | Fecha: |  |
| Instructor: | XXX |
| Valor: | 100 puntos | Calificación: |  |

**Instrucciones**

Lee cuidadosamente las preguntas antes de contestarlas

Es muy importante que tu letra sea LEGIBLE. La prueba es individual

El instructor anulará la prueba en caso de que este siendo contestada en equipo

Subraye la respuesta correcta (Valor de cada reactivo 16.66 ptos.)

1. En las sustancias iónicas…
2. los iones se unen mediante intensas fuerzas electrostáticas, que se manifiestan en todas las direcciones del espacio
3. la característica principal es que son gaseosas o líquidas a temperatura ambiente, y si son sólidas, son blandas y su dureza es baja o media.
4. Un electrodo es…
5. es un conductor eléctrico utilizado para hacer contacto con una parte no metálica de un circuito
6. es un fragmento de carbón pasivado
7. el cable bus está constituido de…
8. cobre y estaño
9. cobre y recubrimiento de estaño
10. cobre y níquel
11. el agua de mar conduce la corriente eléctrica…
12. porque el agua es un buen conductor
13. por la cantidad de sales disueltas en ella
14. La electrólisis se lleva acabo…
15. De manera espontánea en cualquier sustancia iónica
16. Al inducir el paso de la corriente eléctrica en agua
17. Al inducir el paso de la corriente eléctrica en una disolución iónica
18. La diferencia entre el ánodo y el cátodo es que…

a) en el ánodo ocurre la reducción y en el cátodo la oxidación

b) en el ánodo ocurre la oxidación y en el cátodo la reducción

c) uno es de carbono y el otro de acero al carbón

|  |  |
| --- | --- |
| \_\_\_\_ de reactivos de 6 | Evaluó |

LISTA DE COTEJO -- Electrólisis y pilas

|  |  |
| --- | --- |
| Nombre : |  |
| Evaluador: | XXX |
| Fecha |  |

|  |
| --- |
| INSTRUCCIONES PARA EL LLENADO DEL INSTRUMENTO |
| Lee cada uno de los enunciados y señala con √ aquellos aspectos que si cumplan en la columna correspondiente, y señala los que no cumplan en la columna NO anotando las observaciones correspondientes. Es indispensable que contestes honestamente. Este instrumento no tiene puntuaje. |

| TEMA A EVALUAR |
| --- |
| Aspecto a Calificar | Cumple | Observaciones |
| Si | No |
| **Objetivo** |
| Se ejemplificó que la electrólisis del agua y de la sal común |  |  |  |
| Se verificó que el voltaje de la fuente juega un papel importante en la cantidad de iones que reaccionan |  |  |  |
| Se explicó el motivo por el cual la experimentación se llevó a cabo con sal común  |  |  |  |
| Se explicó la importancia de emplear cable de bus en la experimentación |  |  |  |
| **Expectativas (por favor, escriba las expectativas declaradas al inicio del curso y evalúe si se cumplieron o no, así como sus observaciones)** |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
| **Acuerdos (por favor, escriba los acuerdos declarados al inicio del curso y evalúe si se cumplieron o no, así como sus observaciones)** |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |

|  |
| --- |
| Comentarios: |
| Elaboró: | Enterado: |