|  |  |
| --- | --- |
| **CÓDIGO DEL RECURSO** | *CN\_11\_09\_CO\_REC220* |
| **NOMBRE DEL AUDIO** | La electrólisis |
| **MOTOR DEL RECURSO** | Media principal |

*“PARA NOMBRAR CADA AUDIO AGREGAR “****SND0#****” AL NOMBRE DEL RECURSO*

*EJEMPLO: LE\_07\_03\_CO\_REC100\_SND01”*

|  |  |
| --- | --- |
| **CÓDIGO DEL AUDIO** | *CN\_11\_09\_CO\_REC220\_SND01* |
| **VOZ** | Masculina |
|  | |
| **OBSERVACIONES** | Leer pausado, La alocución se inicia en el seg 19. Se deja guion de la alocución con guía de tiempo (respecto al video original sin recorte) para iniciar o que coincida. Por favor guiarse con el video original de tal manera que la alocución sea consecuente con los que se está mostrando. |

**Guion alocución**

Al introducir en cloruro de sodio fundido, un par de electrodos conectados a un generador, se establece un campo eléctrico en el que los iones positivos o cationes son atraídos por el electrodo negativo o cátodo, allí recobran el electrón que les falta, se transforman en átomos neutros de sodio y se depositan en el cátodo como sodio metálico. Por su parte los iones negativos o aniones son atraídos por el electrodo positivo o ánodo, donde ceden su electrón sobrante se transforman en átomos neutros de cloro y forman moléculas de cloro gaseoso. Este fenómeno en el que una sustancia sufre una transformación química producida por el paso de corriente eléctrica recibe el nombre de electrólisis.

La electrólisis se aplica industrialmente en la producción de aluminio y cloro, la obtención de metales puros y en el revestimiento de objetos metálicos con otros metales.

**Guion alocución con guía de tiempos**

(seg 19) Al introducir en cloruro de sodio fundido, un par de electrodos conectados a un generador, se establece un campo eléctrico en el que los iones positivos o cationes son atraídos por el electrodo negativo o cátodo, (seg 34) allí recobran el electrón que les falta, se transforman en átomos neutros de sodio y se depositan en el cátodo como sodio metálico (seg 43). (seg 44) Por su parte los iones negativos o aniones son atraídos por el electrodo positivo o ánodo, donde ceden su electrón sobrante se transforman en átomos neutros de cloro y forman moléculas de cloro gaseoso (seg 59). (seg 60) Este fenómeno en el que una sustancia sufre una transformación química producida por el paso de corriente eléctrica recibe el nombre de electrólisis (seg 69).

(seg 72) La electrólisis se aplica industrialmente en la producción de aluminio y cloro, la obtención de metales puros y en el revestimiento de objetos metálicos con otros metales (seg 83).