

Ejercicios y respuestas del apartado:
“Energía de las reacciones químicas”

Energía en las reacciones químicas

1. ¿Cuál es la afirmación correcta?

- a) La electrólisis es un proceso endoérgico.
- b) La electrólisis es un proceso exoérgico.
- c) La electrólisis utiliza la energía calorífica para separar una sustancia en sus componentes.
- d) La electrólisis es un proceso exotérmico.

2. ¿Señala la afirmación correcta?

- a) Se denomina reacción endotérmica a aquella que se produce absorbiendo calor durante el tiempo que dura el proceso.
- b) Se denomina reacción exotérmica a aquella que se produce absorbiendo calor durante el tiempo que dura el proceso.
- c) La energía que se desprende en las reacciones químicas es calor, electricidad o luz. Si la reacción absorbe energía sólo podrá ser en forma de calor pero no de electricidad o de luz.
- d) Para saber si una reacción es exotérmica o endotérmica tenemos que conocer cuál es su tipo de energía de activación.

-----Clave-----

- 1. (a)
- 2. (a)

Definiciones

en una reacción química energía de activación energía de reacción La energía inicial mientras que la energía neta para que una reacción tenga lugar se denomina se denomina transferida

-----Clave-----

La energía inicial
para que una reacción tenga lugar
se denomina
energía de activación
mientras que la energía neta
transferida
en una reacción química
se denomina
energía de reacción

También valían:

La energía inicial en una reacción química se denomina energía de activación mientras que la energía neta transferida para que una reacción tenga lugar se denomina energía de reacción

La energía inicial transferida en una reacción química se denomina energía de activación mientras que la energía neta para que una reacción tenga lugar se denomina energía de reacción

La energía inicial transferida para que una reacción tenga lugar se denomina energía de activación mientras que la energía neta en una reacción química se denomina energía de reacción