

Tytuł: Migracja jonów sodu w szkłe solarnym

Data generowania: 2026-06-17 07:33:04

Copyright (C) 2026 Wirtualna Elektrownia Polska. Wszelkie prawa zastrzeżone.

Aby uzyskać najnowsze informacje, odwiedź naszą stronę: <https://www.fabrykawspomnien.waw.pl>

-----

W tym zakresie  $K_H$ ,  $Na^+ \gg H^+$  i na potencjał elektrody mają wpływ głównie jony sodu, co powoduje zaniżenie otrzymywanych wyników. Do pracy w wysokim zakresie pH stosuje się

Silne i długotrwałe bodźce, działając na komórki pobudliwe, wywołują w nich zjawiska prowadzące do przejściowych zmian potencjału błonowego. Zmiany te powstają na skutek przepływu ściśle

Wyjaśnij, biorąc pod uwagę stężenia substancji po obydwu stronach błony komórkowej, na czym polega związek aktywnego transportu jonów sodu na

Rozdział dotyczy wpływu pola elektrycznego na jony w medium elektrolitycznym, wyjaśniając sposoby transportu jonów (migracja, dyfuzja, konwekcja) oraz zależność między mobilnością jonów a ich

Woda może przemieszczać się przez błonę w obu kierunkach, ale jony wiążą wodę i przeciwdziałają jej przypadkowemu przemieszczaniu się. Woda jest zatrzymywana w przedziale bogatym w jony i

W fazie depolaryzacji wzrost potencjału błony jest związany z napływem do wnętrza komórki dodatnich jonów (w komórce nerwowej są to jony sodowe). W czasie repolaryzacji ustaje dokomórkowy prąd

W momencie lokalnego otwarcia kanałów jonowych w błonie komórkowej neuronu przez silny bodziec następuje chwilowa zmiana właściwości elektrycznych błony i gwałtowny napływ do wnętrza komórki

atnych i ujemnych, Budowa kryształu soli ( $NaCl$ )  $Na^+ Cl^-$  Regularne ułożenie jonów chloru i sodu w kryształach soli kuchennej nazywamy siecią krystaliczną. W sieci krystalicznej wszytkie

Do przetransportowania jednego jonu wapnia wykorzystany jest transport bierny

Strona internetowa: <https://www.fabrykawspomnien.waw.pl>

