KLASA ITA

CHEMIA

TEMAT: . Reakcje zachodzące w półogniwach ogniwa galwanicznego.

CELE LEKCJI:

UCZEŃ:

* zapisuje równania reakcji chemicznych zachodzących w półogniwach i ogniwie galwanicznym
* dokonuje podziału ogniw na odwracalne i nieodwracalne
* podaje charakterystykę i przykłady ogniw odwracalnych i nieodwracalnych
* przedstawia sposoby ekologicznego utylizowania elektrośmieci
* stosuje pojęcia: korozja elektrochemiczna, korozja chemiczna, pasywacja
* omawia wpływ różnych czynników na szybkość procesu korozji elektrochemicznej
* opisuje właściwości fizyczne i chemiczne glinu oraz jego zastosowania

ZADANIA DLA UCZNIA:

1. ZAPOZNAJ SIĘ Z TRESCIĄ TEMATU LEKCJI
2. POD TEMATEM LEKCJI W ZESZYCIE PRZEDMIOTOWYM NAPISZ:

* WYJAŚNIJ POJĘCIA: : korozja elektrochemiczna, korozja chemiczna, pasywacja
* JAKIE SĄ WŁAŚCIWOŚCI GLINU (Al.) I JAKIE JEST JEGO ZASTOSOWANIE?
* CO WPŁYWA NA ZJAWISKO KOROZJI I JAKIE SĄ SPOSOBY NA RADZENIE SOBIE Z NIĄ?
* OPISZ SPOSÓB EKOLOGICZNEGO UTYLIZOWANIA ELEKTROŚMIECI.

Powodzenia