

PYTANIA DO KOŁOKWIUM USTNEGO  
OGNIWA GALWANICZNE. SZEREG NAPIĘCIOWY

1. Jak zbudowane jest ogniwo Daniella.
2. Jakie reakcje zachodzą na katodzie, a jakie na anodzie
3. Jak zbudowane jest ogniwo Volty.
4. Jakie reakcje zachodzą na katodzie, a jakie na anodzie
5. Jak zbudowane jest ogniwo Leclanche'go.
6. Jakie reakcje zachodzą na katodzie, a jakie na anodzie
7. Co to jest depolaryzator
8. Jaki związek jest depolaryzatorem w ogniwie Leclanche'go i jak reaguje z produktami reakcji elektrodowych
9. w tym ogniwie.
10. Jak budujemy ogniwo stężeniowe.
11. Podaj wzór na SEM ogniwa stężeniowego
12. Jak zbudowany jest akumulator ołowiowy.
13. Jakie reakcje chemiczne zachodzą na elektrodach w czasie pracy akumulatora ołowiowego.
14. Jakie procesy elektrodowe zachodzą w czasie ładowania akumulatora ołowiowego.
15. Jaką funkcję pełni elektroda zanurzona w roztworze o większym stężeniu w ogniwie stężeniowym
16. Co to jest potencjał elektrochemiczny, jak można przedstawić stan równowagi pomiędzy metalem i jego jonami na granicy faz metal/roztwór.
17. Kiedy mówimy o potencjale nieodwracalnym
18. Podaj definicję potencjału normalnego elektrody
19. Co to jest elektroda. Jak dzielimy elektrody
20. Jak zbudowana jest normalna elektroda wodorowa
21. Jak zbudowane są elektrody drugiego rodzaju
22. Przedstaw schematycznie budowę elektrody kalomelowej
23. Przedstaw schematycznie budowę elektrody chlorosrebrowej
24. Przedstaw schematycznie budowę elektrody siarczanowo-miedziowej
25. Zdefiniuj szereg napięciowy metali.
26. Jak reagują metale grup pierwszej i drugiej z wodą.
27. Które metale wypierają wodór z kwasów beztlenowych.
28. W jakich kwasach można rozpuścić metale o dodatnim potencjale normalnym
29. Jak reagują metale ze stężonym kwasem azotowym(V).
30. Metale o jakim potencjale normalnym są bierne chemicznie, a o jakim potencjale normalnym są aktywne chemicznie.
31. Jak reaguje cynk zanurzony w roztworze soli miedzi (II)