

## Spis treści

1. Szereg elektrochemiczny metali .....	7
2. Elektrochemia .....	12
2.1. Procesy elektrochemiczne będące źródłem prądu elektrycznego .....	12
2.1.1. Budowa ogniwa galwanicznego .....	13
2.1.2. Siła elektromotoryczna ogniwa .....	16
2.1.3. *Równanie Nernsta .....	19
2.1.4. Ogniwa o znaczeniu historycznym .....	21
2.1.4.1. Ogniwo Daniella .....	21
2.1.4.2. Ogniwo Volty .....	22
2.1.5. *Półogniwa gazowe .....	23
2.1.5.1. Półogniwo chlorowe .....	23
2.1.5.2. Półogniwo tlenowe .....	23
2.1.6. *Półogniwa redoks .....	24
2.1.7. *Półogniwo chlorosrebrowe .....	27
2.1.8. *Półogniwo chinhydronowe .....	27
2.1.9. *Ogniwa stężeniowe .....	28
2.1.10. *Ogniwo Leclanchégo .....	29
2.1.11. *Modyfikacje ogniwa Leclanchégo .....	29
2.1.12. *Akumulator ołowiowy .....	30
2.1.13. *Samorzutność procesów zachodzących w ogniwie galwanicznym .....	32

2.1.14. Korozja .....	33
2.1.14.1. Korozja chemiczna .....	34
2.1.14.2. Korozja elektrochemiczna .....	34
2.1.14.3. *Czynniki wpływające na szybkość procesów korozyjnych .....	37
2.1.14.4. Ochrona przed korozją .....	38
<b>2.2. Procesy elektrochemiczne zachodzące dzięki przepływowi prądu elektrycznego .....</b>	<b>41</b>
2.2.1. Ujęcie jakościowe procesów elektrolizy .....	41
2.2.1.2. Elektroliza związków stopionych .....	42
2.2.1.2. Elektroliza wodnych roztworów związków nieorganicznych .....	46
2.2.1.3. Kolejność procesów elektrodowych .....	55
<b>3. To było na maturze .....</b>	<b>60</b>
<b>4. Poćwicz przed egzaminem .....</b>	<b>76</b>
<b>5. Tablice chemiczne .....</b>	<b>87</b>
<b>6. Literatura .....</b>	<b>92</b>