

REJSTŘÍK

- Acidobazická rovnováha 176
 aktivační energie 111, 115
 aktivita 161, 163
 aktivní koeficient 161
 aktivní centra 113
 aktivovaný komplex 103, 114
 amfolyty 173
 amfoterní elektrolyty 173
 anilín 173
 anoda 177
 Arrhenius Sv. 111
 autooxidace 141
 autoprotolýza 175
 autoredukce 141

 Bimolekulární mechanismus 153
 Brönsted 172

 Článek 179

 Danielův článek 182
 definice kyselin a zásad 172
 děj adiabatický 129
 - izobarický 129
 - izochorický 129
 - izotermní 129
 disociace vody 166
 disociační konstanta 163, 164
 - - vody 166
 - stupeň 162
 druhá věta termodynamická 127
 dynamická rovnováha 119

 Ekvivalentová vodivost 160
 elektrická dvojrstva 180
 elektrolytická disociace 158
 elektrody 177
 elektrodový potenciál 179
 elektrofilní činidlo 155

 elektrochemie 158
 elektrolyty 160
 elektrolýza 177
 elektrolytický rozpouštěcí tlak 180
 elektrolyty silné 160
 - slabé 161
 energie kinetická 127
 - potenciální 127
 - povrchová 127
 - tepelná 127
 - vnitřní 114, 128
 Entalpie 129, 130, 131

 Fáze 105
 fázové rozhraní 105
 fenol 107
 frakce f 104, 111
 frekvenční faktor A 105, 111

 Galvanické články 179

 Hydratace 160
 hydrolyza 154, 169
 hydroxoniový kation 166

 Chemické děje na elektrodách 177
 chemická kinetika 103
 chemická rovnováha 118, 119, 121, 122
 chemická termodynamika 127

 Indukční efekt 145
 - - kladný 146
 - - záporný 147
 inhibitory 114
 iniciace 151
 interakce 103, 104
 ion 158
 iontový oblak 161

- iontový součin vody 166
- Katalýza 113
- heterogenní 113
 - homogenní 113
- katoda 177
- katalyzátory - negativní 114
- pozitivní 114
- komplex π 155, 156
- komplex σ 156
- konjugovaný pár 174
- systém 149
- krystalická mřížka 159
- kyselina chlóróctová 147
- mravenčí 115, 116, 117
 - octová 147
- Migrace 177
- monomolekulární mechanismus 153
- mravenčan sodný 103, 104
- Nevodiče 158
- nukleofilní činidlo 153
- Osmotický tlak 180
- oxidace 135, 137, 177
- oxidační činidlo 138
- stupeň 137
- oxoniová sůl 155
- Parciální tlak 123
- pH 167
- plynová konstanta 111
- poločlánek 179
- propagace 152
- protolyty 173
- první věta termodynamická 127
- Reakce - bimolekulární 153
- bočné 107
 - disproporční 141
 - elektrofilní 155
 - endotermní 131
 - exotermní 114, 131
- heterogenní 106
 - heterolytické 143
 - homogenní 106
 - homolytické 143
 - izolované 106
 - monomolekulární 153
 - následné 107
 - nukleofilní 153
 - oxidačně redukční 139
 - protolytické 174
 - radikálové 151
 - řetězové 107, 151
 - simultánní 106
 - solvolytické 154
 - substituční 150
 - trimolekulární 150
 - zvrátané 106
- radikály 151
- redukce 135, 137, 177
- redukční činidlo 138
- rovnovážná konstanta 120
- rovnovážné koncentrace 120
- rozpuštědla amfiprotní 175
- aprotická 175
 - protofilní 175
- rozpuštění 159
- rychlostní konstanta 110, 112
- Řada napětí 180
- Soustava heterogenní 105
- homogenní 105
- solvatace 154
- standardní potenciál 180
- stavové veličiny 127
- substrát 154
- Tepelné zabarvení 131
- terminace 152
- Vodiče 158
- vant'Hoff J.H. 111
- Zákon Guldbergův - Waagův 110, 118, 120, 162
- Hessův 131

O b s a h

| | | |
|-------|---|-----|
| 4 | C H E M I C K Á K I N E T I K A | 103 |
| | /napsal doc. dr. Boleslav Fišner/ | |
| 4.1 | Podmínky pro průběh chemických reakcí | 103 |
| 4.2 | Soustava, fáze | 105 |
| 4.2.1 | Označování skupenství látek | 106 |
| 4.3 | Rozdělení chemických reakcí | 106 |
| 4.4 | Reakční rychlost | 108 |
| 4.4.1 | Vlivy na rychlost reakce | 109 |
| 4.5 | Katalýza | 113 |
| 4.5.1 | Vliv katalyzátorů na reakční rychlost | 114 |
| 4.5.2 | Průběh reakce za přítomnosti katalyzátoru ... | 116 |
| 4.6 | Chemická rovnováha | 118 |
| 4.6.1 | Chemická rovnováha v homogenních soustavách .. | 119 |
| 4.6.2 | Chemická rovnováha v heterogenních soustavách | 122 |
| 4.6.3 | Le Chatelierův - Braunův princip | 124 |
| 4.7 | Chemická termodynamika | 127 |
| 4.7.1 | Objemová práce | 128 |
| 4.7.2 | Entalpie | 129 |
| 4.8 | Termochemie | 130 |
| 4.8.1 | Reakční teplo | 130 |
| 4.8.2 | Hessův zákon | 131 |
| 4.8.3 | Druhy reakčních tepel | 132 |
| 4.9 | Oxidace a redukce | 135 |
| 4.9.1 | Oxidačně redukční reakce | 138 |
| 4.9.2 | Úprava oxidačně redukčních rovnic | 139 |
| 5 | C H E M I C K Ý D Ě J V O R G A N I C K Ě C H E M I I /napsal doc. dr. Boleslav Fišner/ | 143 |
| 5.1 | Rozdělení chemických reakcí z hlediska změny vazeb | 143 |
| 5.1.1 | Polarita kovalentní vazby | 144 |
| 5.2 | Indukční efekt | 145 |
| 5.3 | Mezomerní efekt | 148 |
| 5.4 | Vyrovňávání hustoty elektronů v konjugovaných systémech | 149 |
| 5.5 | Reakční mechanismus substitučních reakcí | 150 |
| 5.5.1 | Rozdělení substitučních reakcí | 150 |

| | | |
|-------|---|-----|
| 6 | E L E K T R O C H E M I E | 158 |
| | /napsal doc. dr. Boleslav Fišner/ | |
| 6.1 | Elektrolytická disociace | 158 |
| 6.2 | Elektrolyty | 160 |
| 6.2.1 | Disociační stupeň a disociační konstanta | 162 |
| 6.3 | Disociace vody | 166 |
| 6.4 | Hydrolýza | 169 |
| 6.4.1 | Definice kyselin a zásad podle Brønsteda a Lowryho | 172 |
| 6.4.2 | Vliv rozpouštědel na sílu kyselin a zásad ... | 175 |
| 6.5 | Elektrolýza | 177 |
| 6.6 | Galvanické články | 179 |
| 6.6.1 | Elektrodový potenciál | 179 |
| | LABORATORNÍ CVIČENÍ | 183 |
| | /napsala Marie Pauková, zasloužilá školská pracovnice/ | |
| | REJSTŘÍK | 190 |