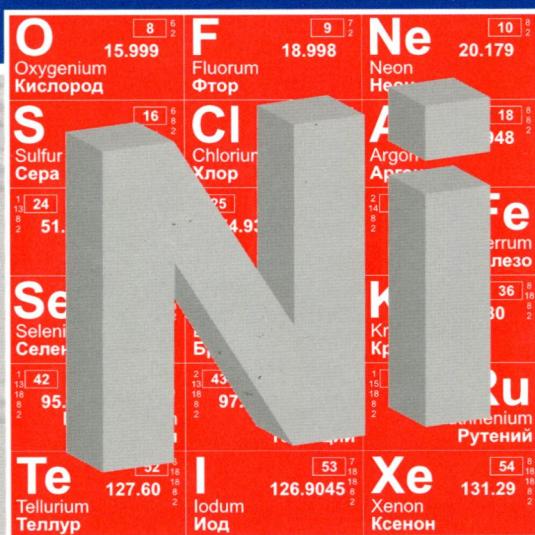


ХИМИЧЕСКАЯ СТОЙКОСТЬ МАТЕРИАЛОВ В СРЕДАХ НЕФТЕХИМИИ И НЕФТЕПЕРЕРАБОТКИ

Смолич А.К.,
Бурлов В.В.



2-е издание

СПРАВОЧНИК

Том 1. Абсорбент бутадиена — Кислота серная

HOT

Смолич А. К., Бурлов В. В.

**ХИМИЧЕСКАЯ СТОЙКОСТЬ
МАТЕРИАЛОВ
В СРЕДАХ НЕФТЕХИМИИ
И НЕФТЕПЕРЕРАБОТКИ**

**Справочник
в 2-х томах**

2-е издание,
исправленное и дополненное

Том 1
Адсорбент бутадиена — Кислота серная

ИЗДАТЕЛЬСТВО



НАУЧНЫЕ ОСНОВЫ и ТЕХНОЛОГИИ
Санкт-Петербург, 2014

УДК 620.193.4

ББК 35.514

C51

C51 Смолич А.К., Бурлов В.В. Химическая стойкость материалов в средах нефтехимии и нефтепереработки. Справочник. — 2-е изд., испр. и доп. — Том 1. — СПб.: Научные основы и технологии, 2014. — 472 стр.

ISBN 978-5-91703-028-9 (2 тома)

ISBN 978-5-91703-026-5 (том 1)

В справочнике приведены данные по химической стойкости металлических и неметаллических материалов в средах нефтехимических и нефтеперерабатывающих производств. Даны физико-химические свойства исходных, промежуточных и конечных продуктов, применяемых в нефтехимических и нефтеперерабатывающих процессах.

Для металлов и сплавов скорости коррозии приведены в цифровом значении и указан вид коррозии, а также условия, приводящие к избирательному разрушению металлов. Для неметаллических материалов химическая стойкость полимеров указывается словами: стойкий, относительно стойкий, нестойкий. Это упрощает решение задач по выбору конструкционных материалов и методам защиты металлов от коррозии.

Справочник предназначен для инженерно-технических работников химической, нефтехимической, нефтеперерабатывающей и нефтедобывающей промышленности.

Большое количество новых данных может быть использовано проектировщиками, конструкторами, технологами КБ и НИИ, а также аспирантами и студентами, специализирующимиися в области коррозии материалов, защиты металлов от коррозии и химического машиностроения высших и средних учебных заведений.

УДК 620.193.4

ББК 35.514

Все права защищены. Никакая часть данной книги не может быть воспроизведена в какой бы то ни было форме без письменного разрешения владельцев авторских прав.

ISBN 978-5-91703-028-9 (2 тома)

ISBN 978-5-91703-026-5 (том 1)

© Смолич А.К., Бурлов В.В., 2014

© Изд-во «Научные основы и технологии», 2014

Содержание

Введение	7
Химическая стойкость металлов и неметаллических материалов	11
1. Абсорбент бутадиена	11
2. Альдегид акриловый	13
3. Альдегид кротоновый	13
4. Альдегид масляный	15
5. Аммоний надсернокислый (персульфат)	17
6. Аммоний роданистый	18
7. Аммоний хлористый	20
8. Аммония гидросульфид (сульфидрат)	25
9. Аммония казеинат	27
10. Ангидрид изометилтетрагидрофталевый	27
11. Ангидрид малеиновый	27
12. Ангидрид трифтормуксусный	29
13. Ангидрид фосфорный	30
14. Анилин	31
15. Антиполимеризатор древесносмоляной	33
16. Ацетальдегид	36
17. Ацетилацетон	40
18. Ацетилен	41
19. Ацетон	43
20. Ацетонитрил	46
21. Ацетофенон	47
22. Бензин «галоша»	48
23. Бензол	50
24. Бис-(этилксантоген)-дисульфид	52
25. 1,3-Бутадиен	53
26. Бутан	55
27. 1,4-Бутандиол	59
28. Бутил хлористый	60
29. Бутилакрилат	61
30. Бутилен	62
31. Бутилпирокатехин паратретичный	63
32. Винилацетат	64
33. Винилацетилен	67
34. Винилиденхлорид	67
35. Вода альдегидная	68
36. Вода амиачная	70
37. Вода водопроводная	70
38. Вода горячего водоснабжения	72
39. Вода после дегазации	72
40. Вода дистиллированная	76
41. Вода H^+ катионированная	77
42. Вода Na^+ катионированная	77
43. Вода обессоленная	78

44. Вода оборотная охлажденная	80
45. Вода речная	82
46. Вода стирольная	84
47. Вода умягченная недегазированная	85
48. Вода умягченная	86
49. Вода умягченная обескислорожденная	87
50. Вода фузельная	87
51. Вода эфирная	91
52. Вода химзагрязненная	92
53. Водная фаза	106
54. Водород сернистый	111
55. Водорода перекись	119
56. Газ водородосодержащий (ВСГ).	122
50. Газ углеводородный	130
58. Газ контактный	144
59. Гексаметилдисилоксаны низкомолекулярные	145
60. Гексан	147
61. Гептан	149
62. Гидролизат	150
63. Гидрохинон	151
64. Гудрон	152
65. Деполимеризат	153
66. Диазаминобензол	154
67. n-Дибромбензол	155
68. Дибутилфталат	155
69. Диметиламин	156
70. Диметилдиоксан	157
71. Диметилдихлорсилан	158
72. Диметилфенилкарбинол	159
73. Диметилформамид	160
74. Диметилхлорсилан	164
75. n-Диоксан.	167
76. Дипроксид	169
77. Дитолилметан	170
78. Дитретбутила перекись	171
79. Дифенилоксид.	171
80. 1,1-Дифенилэтана гидроперекись.	172
81. 1,3-Дихлоргидрин глицерина	172
82. 1,2-Дихлорэтан	173
83. Ди (β -хлорэтил)-формаль	178
84. Диэтиламин	184
85. Диэтиленгликоль	186
86. Диэтилсульфат	190
87. Додецилмеркаптан третичный.	190
88. Изобутилен.	192
89. Изопентан	193
90. Изопрен	194

91. Изопропилбензол	195
92. Изопропилбензола гидроперекись (гипериз)	195
93. Изопропилцилогексилбензол	196
94. Изопропилцилогексилбензола гидроперекись	198
95. Йод	199
96. Калий надсернокислый (персульфат)	204
97. Калий хлористый	207
98. Кальций хлористый	210
99. Канифоль	216
100. Карбамид	217
101. Карборансилоксаны	218
102. Квасцы алюмокалиевые	219
103. Каучук	222
104. КИСЛОТЫ:	223
105. Кислота адипиновая	223
106. Кислота азотная	226
107. Кислота акриловая	247
108. Кислота бензойная	252
109. Кислота (ортого) борная	255
110. Кислота бромистоводородная	259
111. Кислота гептафторомасляная	266
112. Кислоты жирные (синтетические)	269
113. Кислота изобутилсерная	278
114. Кислота изофталевая	282
115. Кислота каприловая	282
116. Кислота карболовая (фенол)	284
117. Кислота контактная	289
118. Кислота лимонная	291
119. Кислота малеиновая	301
120. Кислота масляная	306
121. Кислота метакриловая	311
122. Кислота метадинитрилизофтальевая	315
123. Кислота монохлорукусусная	316
124. Кислота муравьиная	320
125. Кислота надуксусная	346
126. Кислота олеиновая	349
127. Кислота пикриновая	355
128. Кислота пирогалловая	357
129. Кислота пропионовая	357
130. Кислота салициловая	360
131. Кислота серная	361
132. Кислота серная (олеум)	441
Приложение. Свойства веществ, применяемых в нефтехимической и нефтеперерабатывающей промышленности	448
Литература	468