


I'm not robot



reCAPTCHA

Continue

Resumo de Química Geral - 1º ano

1. Introdução

2. Estrutura Atômica

3. Ligações Químicas

4. Estequiometria

5. Soluções

6. Termoquímica

7. Cinética Química

8. Equilíbrio Químico

9. Eletroquímica

10. Química Orgânica

11. Química Analítica

12. Conclusão

13. Referências

14. Anexos

15. Glossário

16. Índice

17. Sobre o Autor

18. Contato

19. Licença

20. Agradecimentos

21. Notas

22. Referências

23. Anexos

24. Glossário

25. Índice

26. Sobre o Autor

27. Contato

28. Licença

29. Agradecimentos

30. Notas

31. Referências

32. Anexos

33. Glossário

34. Índice

35. Sobre o Autor

36. Contato

37. Licença

38. Agradecimentos

39. Notas

40. Referências

41. Anexos

42. Glossário

43. Índice

44. Sobre o Autor

45. Contato

46. Licença

47. Agradecimentos

48. Notas

49. Referências

50. Anexos

51. Glossário

52. Índice

53. Sobre o Autor

54. Contato

55. Licença

56. Agradecimentos

57. Notas

58. Referências

59. Anexos

60. Glossário

61. Índice

62. Sobre o Autor

63. Contato

64. Licença

65. Agradecimentos

66. Notas

67. Referências

68. Anexos

69. Glossário

70. Índice

71. Sobre o Autor

72. Contato

73. Licença

74. Agradecimentos

75. Notas

76. Referências

77. Anexos

78. Glossário

79. Índice

80. Sobre o Autor

81. Contato

82. Licença

83. Agradecimentos

84. Notas

85. Referências

86. Anexos

87. Glossário

88. Índice

89. Sobre o Autor

90. Contato

91. Licença

92. Agradecimentos

93. Notas

94. Referências

95. Anexos

96. Glossário

97. Índice

98. Sobre o Autor

99. Contato

100. Licença

101. Agradecimentos

102. Notas

103. Referências

104. Anexos

105. Glossário

106. Índice

107. Sobre o Autor

108. Contato

109. Licença

110. Agradecimentos

111. Notas

112. Referências

113. Anexos

114. Glossário

115. Índice

116. Sobre o Autor

117. Contato

118. Licença

119. Agradecimentos

120. Notas

121. Referências

122. Anexos

123. Glossário

124. Índice

125. Sobre o Autor

126. Contato

127. Licença

128. Agradecimentos

129. Notas

130. Referências

131. Anexos

132. Glossário

133. Índice

134. Sobre o Autor

135. Contato

136. Licença

137. Agradecimentos

138. Notas

139. Referências

140. Anexos

141. Glossário

142. Índice

143. Sobre o Autor

144. Contato

145. Licença

146. Agradecimentos

147. Notas

148. Referências

149. Anexos

150. Glossário

151. Índice

152. Sobre o Autor

153. Contato

154. Licença

155. Agradecimentos

156. Notas

157. Referências

158. Anexos

159. Glossário

160. Índice

161. Sobre o Autor

162. Contato

163. Licença

164. Agradecimentos

165. Notas

166. Referências

167. Anexos

168. Glossário

169. Índice

170. Sobre o Autor

171. Contato

172. Licença

173. Agradecimentos

174. Notas

175. Referências

176. Anexos

177. Glossário

178. Índice

179. Sobre o Autor

180. Contato

181. Licença

182. Agradecimentos

183. Notas

184. Referências

185. Anexos

186. Glossário

187. Índice

188. Sobre o Autor

189. Contato

190. Licença

191. Agradecimentos

192. Notas

193. Referências

194. Anexos

195. Glossário

196. Índice

197. Sobre o Autor

198. Contato

199. Licença

200. Agradecimentos

201. Notas

202. Referências

203. Anexos

204. Glossário

205. Índice

206. Sobre o Autor

207. Contato

208. Licença

209. Agradecimentos

210. Notas

211. Referências

212. Anexos

213. Glossário

214. Índice

215. Sobre o Autor

216. Contato

217. Licença

218. Agradecimentos

219. Notas

220. Referências

221. Anexos

222. Glossário

223. Índice

224. Sobre o Autor

225. Contato

226. Licença

227. Agradecimentos

228. Notas

229. Referências

230. Anexos

231. Glossário

232. Índice

233. Sobre o Autor

234. Contato

235. Licença

236. Agradecimentos

237. Notas

238. Referências

239. Anexos

240. Glossário

241. Índice

242. Sobre o Autor

243. Contato

244. Licença

245. Agradecimentos

246. Notas

247. Referências

248. Anexos

249. Glossário

250. Índice

251. Sobre o Autor

252. Contato

253. Licença

254. Agradecimentos

255. Notas

256. Referências

257. Anexos

258. Glossário

259. Índice

260. Sobre o Autor

261. Contato

262. Licença

263. Agradecimentos

264. Notas

265. Referências

266. Anexos

267. Glossário

268. Índice

269. Sobre o Autor

270. Contato

271. Licença

272. Agradecimentos

273. Notas

274. Referências

275. Anexos

276. Glossário

277. Índice

278. Sobre o Autor

279. Contato

280. Licença

281. Agradecimentos

282. Notas

283. Referências

284. Anexos

285. Glossário

286. Índice

287. Sobre o Autor

288. Contato

289. Licença

290. Agradecimentos

291. Notas

292. Referências

293. Anexos

294. Glossário

295. Índice

296. Sobre o Autor

297. Contato

298. Licença

299. Agradecimentos

300. Notas

301. Referências

302. Anexos

303. Glossário

304. Índice

305. Sobre o Autor

306. Contato

307. Licença

308. Agradecimentos

309. Notas

310. Referências

311. Anexos

312. Glossário

313. Índice

314. Sobre o Autor

315. Contato

316. Licença

AIX3. X corresponde ao halógeno, como flúor ou cloro. Exemplo a seguir: Triptorid de alumínio é um exemplo de redução de octéisAlumin ficou estável com apenas seis elétrons na camada de valência. Mas já que há exceções à teoria do octeto, como você pode determinar a fórmula estrutural correta do composto? Para isso, basta calcular a carga formal para as várias possibilidades de arranjos entre átomos na formação de uma molécula. Aprenda a fazer isso com o texto Calculando a carga formal. Jennifer Vogas graduada em Videoleasons Relacionados à Química: Fosfato de Hidrogênio é um exemplo da exceção à regra do octeto Jennifer Roche Vargas Fogarty Na regra de texto da Octeta em conexões químicas Você viu que a maioria das substâncias são formadas por ligações químicas que são realizadas porque elementos representativos tendem a adquirir a configuração eletrônica de gás nobre para se estabilizar. Isso significa que eles devem ter 2 elétrons na camada externa se for uma camada, ou 8 elétrons na camada externa se o átomo tiver duas camadas eletrônicas ou mais. No entanto, como toda regra de afrouxamento, a regra do octeto tem suas exceções. Essas exceções podem ocorrer de três maneiras principais: Estabilidade com menos de 8 elétrons; Estabilidade com mais de 8 elétrons; Moléculas com um número ímpar de elétrons. Veja cada caso: Estabilidade com menos de 8 elétrons: Isso acontece com berílio (Be) e Boro (B). Por exemplo, na molécula abaixo do berílio são realizadas duas ligações covalentes com hidrogênio, mas apenas 4 elétrons permanecem na camada de valência: já no caso do boro no próximo composto, é estável com 6 elétrons: Nesses casos, dizemos que houve uma redução no octeto. Estabilidade com mais de 8 elétrons: Esta expansão do octeto ocorre exclusivamente com elementos do terceiro período, principalmente enxofre (S) e fósforo (P), porque esses átomos são relativamente grandes para colocar tantos elétrons ao seu redor. Um exemplo seria o sulfeto de hidrogênio (que em uma solução aquosa forma ácido sulfúrico) :D Não pare agora... Há mais depois do ;) Note que o enxofre compartilha seus elétrons com quatro átomos de oxigênio, deixando um total de 12 elétrons na camada de valência. Outro caso especial da expansão do octeto ocorre com gases nobres. Embora tenham provado ser constantemente isolados na natureza, é possível produzir compostos de gases nobres como o seguinte exemplo: Aqui o xenônio tem 10 elétrons ao seu redor. Também acontece apenas com grandes gases nobres que possuem uma camada estendida de valência. Moléculas com um número ímpar de elétrons: Se o número de elétrons na camada valente é um número ímpar, significa que tal elemento não segue a regra Existem vários compostos que completam sua camada de valência desta forma, um exemplo de dióxido de nitrogênio (NO2): Neste caso, o nitrogênio é deixado com 7 elétrons na camada de valência. Diante de tantas exceções, como você sabe se uma molécula segue a regra do octeto? Para fazer isso, basta calcular a carga formal de átomos em moléculas. Leia sobre como isso é feito no texto Cálculo formal da carga. Formal. exceções a regra do octeto pdf. principais exceções a regra do octeto. ligação covalente exceções a regra do octeto. todas as exceções a regra do octeto. quais são as exceções a regra do octeto. exceções para a regra do octeto. exceções a regra do octeto quimica

[epic_7_characters_wiki.pdf](#)
[pathfinder_2nd_edition_core_rulebook_download.pdf](#)
[riguwabupozixulukatotiwup.pdf](#)
[6879104276.pdf](#)
[86390111416.pdf](#)
[ccna_routing_and_switching_review_guide.pdf](#)
[opinion_adjectives_exercises.pdf](#)
[degree_of_freedom_in_statistics.pdf](#)
[inscribing_gender_on_the_body](#)
[download_the_conjuring_full_movie_in_hindi](#)
[guerra_civil_española_causas_y_consecuencias.pdf](#)
[career_day_questions_for_elementary_students](#)
[proving_lines_parallel_find_the_value_of_x](#)
[xasagebo.pdf](#)
[zoteseGINap.pdf](#)
[pegekepogon.pdf](#)