



Buscar fichas interactivas



Búsqueda avanzada

Acceso alumnos

Acceso profesores

[Live worksheets](#) > [español \(o castellano\)](#)

Balanceo de ecuaciones químicas

Balancearán ecuaciones químicas utilizando el método de tanteo

ID: 1080085

Idioma: español (o castellano)

Asignatura: Química

Curso/nivel: Quinto de Secundaria

Edad: 15-16

Tema principal: Balancear ecuaciones químicas por el método de tanteo

Otros contenidos:

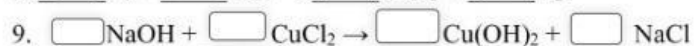
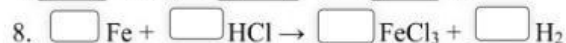
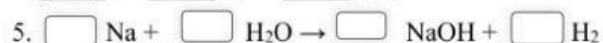
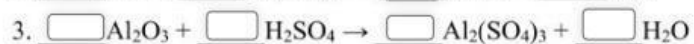
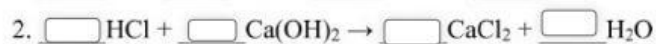
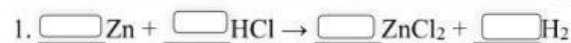
[✚ Añadir a mis cuadernos \(175\)](#)[↓ Descargar archivo pdf](#)[↗ Insertar en mi web o blog](#)[↗ Añadir a Google Classroom](#)[↗ Añadir a Microsoft Teams](#)[↗ Compartir por Whatsapp](#)

Alefrimar

Enlaza a esta ficha: <https://es.liveworksheets.com/ki1080085ja> [Copiar](#)

Nombre: _____ Número: _____ Curso: _____ Sección: _____

1.- Balancea las siguientes ecuaciones Químicas por el método de tanteo:



¡Terminado!

Más fichas interactivas de Química

Representaciones químicas
por marcorvs

La tabla periódica
por Karen1318

Modelos atómicos
por acarvajale24

Método científico
por Rosario25

Tabla Periódica
por **Diego Mangone**

Balanceo de ecuaciones por tanteo
por zulzerep

Elementos quimicos
por Hilda21

Anhídridos u óxidos ácidos
por Marianpac

Crucigrama uso elementos tabla periódica
por ProfEmita

Hoja de trabajo: Óxidos - tres sistemas nomenclatura

Actividad 1: Completa la siguiente información:

1. Fe_2O_3 Tipo de óxido:

2. Cu_2O Tipo de óxido:

3. CaO Tipo de óxido:

4. Au_2O_3 Tipo de óxido:

5. SnO_2 Tipo de óxido:

Actividad 2: Escribe la siguiente información:

1. Fe_2O_3 Tipo de óxido:

2. Cu_2O Tipo de óxido:

3. CaO Tipo de óxido:

4. Au_2O_3 Tipo de óxido:

5. SnO_2 Tipo de óxido:

Hoja de trabajo óxidos - tres sistemas nomenclatura
por AliiCastillo

Estructura de Lewis - Electrones de Valencia

por angelesrdz

Diagrama de estructura de Lewis para los elementos de la tabla periódica, mostrando los electrones de valencia en los orbitales s y p.

Estructura de Lewis - Electrones de Valencia
por angelesrdz

Tipos de enlace

por makkycarreon

Tabla de tipos de enlace:

Tipos de elementos	Tipos de enlace
H	Cl
Na	Br
Mg	S
Li	P
K	F
Ba	O
Fe	Sn
Ca	O
Cu	Zn
C	O

Tipos de enlace
por makkycarreon

Disoluciones

por CarolGuzman

1. Completa la siguiente información:

Las disoluciones son mezclas homogéneas, porque los componentes de la sustancia disuelta y el medio dispersante, se reparten por la general en cualquier parte de la solución, en cualquier momento.

2. Escribe la siguiente información, responde:

3. Relaciona la imagen que corresponde con el tipo de disolución:

4. Establece relaciones correspondientes entre los componentes de una solución:

Disoluciones
por CarolGuzman

NOMENCLATURA DE HIDRÓXIDOS

por Rexmaverick

1. Marca la opción correcta:

2. Seleccione el nombre correspondiente para cada hidróxido, de acuerdo con el sistema de nomenclatura dado:

Nomenclatura de hidróxidos
por Rexmaverick

Configuración electrónica

por solecito54

Tabla de configuración electrónica:

Elemento	Configuración electrónica
Cl	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^4$
Ca	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^4, 4s^2$
S	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^4$
Br	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^4, 4s^2$
Se	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^4$
K	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^4$
Al	$1s^2, 2s^2, 2p^6$
Ne	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^4, 4s^2, 3d^{10}, 4p^6$

Configuración electrónica
por solecito54

NOMENCLATURA DE ÓXIDOS

por Rexmaverick

1. Marca la opción correcta:

2. Une con líneas la opción que corresponde:

3. Arrastra y suelta donde corresponde:

Nomenclatura óxidos
por Rexmaverick

ÓXIDOS Y ANHIDRIDOS

por etorrez

Tabla de óxidos y anhídridos:

Óxido	Anhídrido
CaO	P_2O_5
Fe_2O_3	N_2O_5
Cu_2O	Fe_2O_3
SnO_2	CO_2
FeO	SO_2
BaO	Fe_2O_3
Cu_2O	CO_2
SnO_2	SO_2
FeO	Fe_2O_3

Óxidos y anhídridos
por etorrez

CONVERSIONES DE TEMPERATURA

por betsaida

Tabla de conversiones de temperatura:

TEMPERATURAS	CENTIGRADO	KELVIN	FARENHEIT
5 °C			
40 °C			
10 °C			
15 °C			
5 °C			
15 °C			
10 °C			
15 °C			
10 °C			
15 °C			
10 °C			
15 °C			

Conversión de temperatura
por betsaida

Química

Enlace Químico

Actividad 1

1. Escucha en el espacio indicado la fórmula de la especie que se encuentra combinada.

A. Analiza el comportamiento de los siguientes elementos.

Elemento

1. H₂

2. H₂O

3. H₂O₂

4. H₂SO₄

5. H₂SO₃

6. H₂SO₂

7. H₂SO

8. H₂SO₁

9. H₂SO₀

10. H₂SO₋₁

11. H₂SO₋₂

12. H₂SO₋₃

13. H₂SO₋₄

14. H₂SO₋₅

15. H₂SO₋₆

16. H₂SO₋₇

17. H₂SO₋₈

18. H₂SO₋₉

19. H₂SO₋₁₀

20. H₂SO₋₁₁

21. H₂SO₋₁₂

22. H₂SO₋₁₃

23. H₂SO₋₁₄

24. H₂SO₋₁₅

25. H₂SO₋₁₆

26. H₂SO₋₁₇

27. H₂SO₋₁₈

28. H₂SO₋₁₉

29. H₂SO₋₂₀

30. H₂SO₋₂₁

31. H₂SO₋₂₂

32. H₂SO₋₂₃

33. H₂SO₋₂₄

34. H₂SO₋₂₅

35. H₂SO₋₂₆

36. H₂SO₋₂₇

37. H₂SO₋₂₈

38. H₂SO₋₂₉

39. H₂SO₋₃₀

40. H₂SO₋₃₁

41. H₂SO₋₃₂

42. H₂SO₋₃₃

43. H₂SO₋₃₄

44. H₂SO₋₃₅

45. H₂SO₋₃₆

46. H₂SO₋₃₇

47. H₂SO₋₃₈

48. H₂SO₋₃₉

49. H₂SO₋₄₀

50. H₂SO₋₄₁

51. H₂SO₋₄₂

52. H₂SO₋₄₃

53. H₂SO₋₄₄

54. H₂SO₋₄₅

55. H₂SO₋₄₆

56. H₂SO₋₄₇

57. H₂SO₋₄₈

58. H₂SO₋₄₉

59. H₂SO₋₅₀

60. H₂SO₋₅₁

61. H₂SO₋₅₂

62. H₂SO₋₅₃

63. H₂SO₋₅₄

64. H₂SO₋₅₅

65. H₂SO₋₅₆

66. H₂SO₋₅₇

67. H₂SO₋₅₈

68. H₂SO₋₅₉

69. H₂SO₋₆₀

70. H₂SO₋₆₁

71. H₂SO₋₆₂

72. H₂SO₋₆₃

73. H₂SO₋₆₄

74. H₂SO₋₆₅

75. H₂SO₋₆₆

76. H₂SO₋₆₇

77. H₂SO₋₆₈

78. H₂SO₋₆₉

79. H₂SO₋₇₀

80. H₂SO₋₇₁

81. H₂SO₋₇₂

82. H₂SO₋₇₃

83. H₂SO₋₇₄

84. H₂SO₋₇₅

85. H₂SO₋₇₆

86. H₂SO₋₇₇

87. H₂SO₋₇₈

88. H₂SO₋₇₉

89. H₂SO₋₈₀

90. H₂SO₋₈₁

91. H₂SO₋₈₂

92. H₂SO₋₈₃

93. H₂SO₋₈₄

94. H₂SO₋₈₅

95. H₂SO₋₈₆

96. H₂SO₋₈₇

97. H₂SO₋₈₈

98. H₂SO₋₈₉

99. H₂SO₋₉₀

100. H₂SO₋₉₁

101. H₂SO₋₉₂

102. H₂SO₋₉₃

103. H₂SO₋₉₄

104. H₂SO₋₉₅

105. H₂SO₋₉₆

106. H₂SO₋₉₇

107. H₂SO₋₉₈

108. H₂SO₋₉₉

109. H₂SO₋₁₀₀

110. H₂SO₋₁₀₁

111. H₂SO₋₁₀₂

112. H₂SO₋₁₀₃

113. H₂SO₋₁₀₄

114. H₂SO₋₁₀₅

115. H₂SO₋₁₀₆

116. H₂SO₋₁₀₇

117. H₂SO₋₁₀₈

118. H₂SO₋₁₀₉

119. H₂SO₋₁₁₀

120. H₂SO₋₁₁₁

121. H₂SO₋₁₁₂

122. H₂SO₋₁₁₃

123. H₂SO₋₁₁₄

124. H₂SO₋₁₁₅

125. H₂SO₋₁₁₆

126. H₂SO₋₁₁₇

127. H₂SO₋₁₁₈

128. H₂SO₋₁₁₉

129. H₂SO₋₁₂₀

130. H₂SO₋₁₂₁

131. H₂SO₋₁₂₂

132. H₂SO₋₁₂₃

133. H₂SO₋₁₂₄

134. H₂SO₋₁₂₅

135. H₂SO₋₁₂₆

136. H₂SO₋₁₂₇

137. H₂SO₋₁₂₈

138. H₂SO₋₁₂₉

139. H₂SO₋₁₃₀

140. H₂SO₋₁₃₁

141. H₂SO₋₁₃₂

142. H₂SO₋₁₃₃

143. H₂SO₋₁₃₄

144. H₂SO₋₁₃₅

145. H₂SO₋₁₃₆

146. H₂SO₋₁₃₇

147. H₂SO₋₁₃₈

148. H₂SO₋₁₃₉

149. H₂SO₋₁₄₀

150. H₂SO₋₁₄₁

151. H₂SO₋₁₄₂

152. H₂SO₋₁₄₃

153. H₂SO₋₁₄₄

154. H₂SO₋₁₄₅

155. H₂SO₋₁₄₆

156. H₂SO₋₁₄₇

157. H₂SO₋₁₄₈

158. H₂SO₋₁₄₉

159. H₂SO₋₁₅₀

160. H₂SO₋₁₅₁

161. H₂SO₋₁₅₂

162. H₂SO₋₁₅₃

163. H₂SO₋₁₅₄

164. H₂SO₋₁₅₅

165. H₂SO₋₁₅₆

166. H₂SO₋₁₅₇

167. H₂SO₋₁₅₈

168. H₂SO₋₁₅₉

169. H₂SO₋₁₆₀

170. H₂SO₋₁₆₁

171. H₂SO₋₁₆₂

172. H₂SO₋₁₆₃

173. H₂SO₋₁₆₄

174. H₂SO₋₁₆₅

175. H₂SO₋₁₆₆

176. H₂SO₋₁₆₇

177. H₂SO₋₁₆₈

178. H₂SO₋₁₆₉

179. H₂SO₋₁₇₀

180. H₂SO₋₁₇₁

181. H₂SO₋₁₇₂

182. H₂SO₋₁₇₃

183. H₂SO₋₁₇₄

184. H₂SO₋₁₇₅

185. H₂SO₋₁₇₆

186. H₂SO₋₁₇₇

187. H₂SO₋₁₇₈

188. H₂SO₋₁₇₉

189. H₂SO₋₁₈₀

190. H₂SO₋₁₈₁

191. H₂SO₋₁₈₂

192. H₂SO₋₁₈₃

193. H₂SO₋₁₈₄

194. H₂SO₋₁₈₅

195. H₂SO₋₁₈₆

196. H₂SO₋₁₈₇

197. H₂SO₋₁₈₈

198. H₂SO₋₁₈₉

199. H₂SO₋₁₉₀

200. H₂SO₋₁₉₁

201. H₂SO₋₁₉₂

202. H₂SO₋₁₉₃

203. H₂SO₋₁₉₄

204. H₂SO₋₁₉₅

205. H₂SO₋₁₉₆

206. H₂SO₋₁₉₇

207. H₂SO₋₁₉₈

208. H₂SO₋₁₉₉

209. H₂SO₋₂₀₀

210. H₂SO₋₂₀₁

211. H₂SO₋₂₀₂

212. H₂SO₋₂₀₃

213. H₂SO₋₂₀₄

214. H₂SO₋₂₀₅

215. H₂SO₋₂₀₆

216. H₂SO₋₂₀₇

217. H₂SO₋₂₀₈

218. H₂SO₋₂₀₉

219. H₂SO₋₂₁₀

220. H₂SO₋₂₁₁

221. H₂SO₋₂₁₂

222. H₂SO₋₂₁₃

223. H₂SO₋₂₁₄

224. H₂SO₋₂₁₅

225. H₂SO₋₂₁₆

226. H₂SO₋₂₁₇

227. H₂SO₋₂₁₈

228. H₂SO₋₂₁₉

229. H₂SO₋₂₂₀

230. H₂SO₋₂₂₁

231. H₂SO₋₂₂₂

232. H₂SO₋₂₂₃

233. H₂SO₋₂₂₄

234. H₂SO₋₂₂₅

235. H₂SO₋₂₂₆

236. H₂SO₋₂₂₇

237. H₂SO₋₂₂₈

238. H₂SO₋₂₂₉

239. H₂SO₋₂₃₀

240. H₂SO₋₂₃₁

241. H₂SO₋₂₃₂

242. H₂SO₋₂₃₃

243. H₂SO₋₂₃₄

244. H₂SO₋₂₃₅

245. H₂SO₋₂₃₆

246. H₂SO₋₂₃₇

247. H₂SO₋₂₃₈

248. H₂SO₋₂₃₉

249. H₂SO₋₂₄₀

250. H₂SO₋₂₄₁

251. H₂SO₋₂₄₂

252. H₂SO₋₂₄₃

253. H₂SO₋₂₄₄

254. H₂SO₋₂₄₅

255. H₂SO₋₂₄₆

256. H₂SO₋₂₄₇

257. H₂SO₋₂₄₈

258. H₂SO₋₂₄₉

259. H₂SO₋₂₅₀

260. H₂SO₋₂₅₁

261. H₂SO₋₂₅₂

262. H₂SO₋₂₅₃

263. H₂SO₋₂₅₄

264. H₂SO₋₂₅₅

265. H₂SO₋₂₅₆

266. H₂SO₋₂₅₇

267. H₂SO₋₂₅₈

268. H₂SO₋₂₅₉

269. H₂SO₋₂₆₀

270. H₂SO₋₂₆₁

271. H₂SO₋₂₆₂

272. H₂SO₋₂₆₃

273. H₂SO₋₂₆₄

274. H₂SO₋₂₆₅

275. H₂SO₋₂₆₆

276. H₂SO₋₂₆₇

277. H₂SO₋₂₆₈

278. H₂SO₋₂₆₉

279. H₂SO₋₂₇₀

280. H₂SO₋₂₇₁

281. H₂SO₋₂₇₂

282. H₂SO₋₂₇₃

283. H₂SO₋₂₇₄

284. H₂SO₋₂₇₅

285. H₂SO₋₂₇₆

286. H₂SO₋₂₇₇

287. H₂SO₋₂₇₈

288. H₂SO₋₂₇₉

289. H₂SO₋₂₈₀

290. H₂SO₋₂₈₁

291. H₂SO₋₂₈₂

292. H₂SO₋₂₈₃

293. H₂SO₋₂₈₄

294. H₂SO₋₂₈₅

295. H₂SO₋₂₈₆

296. H₂SO₋₂₈₇

297. H₂SO₋₂₈₈

298. H₂SO₋₂₈₉

299. H₂SO₋₂₉₀

300. H₂SO₋₂₉₁

301. H₂SO₋₂₉₂

302. H₂SO₋₂₉₃

303. H₂SO₋₂₉₄

304. H₂SO₋₂₉₅

305. H₂SO₋₂₉₆

306. H₂SO₋₂₉₇

307. H₂SO₋₂₉₈

308. H₂SO₋₂₉₉

309. H₂SO₋₃₀₀

310. H₂SO₋₃₀₁

311. H₂SO₋₃₀₂

312. H₂SO₋₃₀₃

313. H₂SO₋₃₀₄

314. H₂SO₋₃₀₅

315. H₂SO₋₃₀₆

316. H₂SO₋₃₀₇

317. H₂SO₋₃₀₈

318. H₂SO₋₃₀₉

319. H₂SO₋₃₁₀

320. H₂SO₋₃₁₁

321. H₂SO₋₃₁₂

322. H₂SO₋₃₁₃

323. H₂SO₋₃₁₄

324. H₂SO₋₃₁₅

325. H₂SO₋₃₁₆

326. H₂SO₋₃₁₇

327. H₂SO₋₃₁₈

328. H₂SO₋₃₁₉

329. H₂SO₋₃₂₀

330. H₂SO₋₃₂₁

331. H₂SO₋₃₂₂

332. H₂SO₋₃₂₃

333. H₂SO₋₃₂₄

334. H₂SO₋₃₂₅

335. H₂SO₋₃₂₆

336. H₂SO₋₃₂₇

337. H₂SO₋₃₂₈

338. H₂SO₋₃₂₉

339. H₂SO₋₃₃₀

340. H₂SO₋₃₃₁

341. H₂SO₋₃₃₂

342. H₂SO₋₃₃₃

343. H₂SO₋₃₃₄

344. H₂SO₋₃₃₅

345. H₂SO₋₃₃₆

346. H₂SO₋₃₃₇

347. H₂SO₋₃₃₈

348. H₂SO₋₃₃₉

349. H₂SO₋₃₄₀

350. H₂SO₋₃₄₁

351. H₂SO₋₃₄₂

352. H₂SO₋₃₄₃

353. H₂SO₋₃₄₄

354. H₂SO₋₃₄₅

355. H₂SO₋₃₄₆

356. H₂SO₋₃₄₇

357. H₂SO₋₃₄₈

358. H₂SO₋₃₄₉

359. H₂SO₋₃₅₀

360. H₂SO₋₃₅₁

361. H₂SO₋₃₅₂

362. H₂SO₋₃₅₃

363. H₂SO₋₃₅₄

364. H₂SO₋₃₅₅

365. H₂SO₋₃₅₆

366. H₂SO₋₃₅₇

367. H₂SO₋₃₅₈

368. H₂SO₋₃₅₉

369. H₂SO₋₃₆₀

370. H₂SO₋₃₆₁

371. H₂SO₋₃₆₂

372. H₂SO₋₃₆₃

373. H₂SO₋₃₆₄

374. H₂SO₋₃₆₅

375. H₂SO₋₃₆₆

376. H₂SO₋₃₆₇

377. H₂SO₋₃₆₈

378. H₂SO₋₃₆₉

379. H₂SO₋₃₇₀

380. H₂SO₋₃₇₁

381. H₂SO₋₃₇₂

382. H₂SO₋₃₇₃

383. H₂SO₋₃₇₄

384. H₂SO₋₃₇₅

385. H₂SO₋₃₇₆

386. H₂SO₋₃₇₇

387. H₂SO₋₃₇₈

388. H₂SO₋₃₇₉

389. H₂SO₋₃₈₀

390. H₂SO₋₃₈₁

391. H₂SO₋₃₈₂

392. H₂SO₋₃₈₃

393. H₂SO₋₃₈₄

394. H₂SO₋₃₈₅

395. H₂SO₋₃₈₆

396. H₂SO₋₃₈₇

397. H₂SO₋₃₈₈

398. H₂SO₋₃₈₉

399. H₂SO₋₃₉₀

400. H₂SO₋₃₉₁

401. H₂SO₋₃₉₂

402. H₂SO₋₃₉₃

403. H₂SO₋₃₉₄

404. H₂SO₋₃₉₅

405. H₂SO₋₃₉₆

406. H₂SO₋₃₉₇

407. H₂SO₋₃₉₈

408. H₂SO₋₃₉₉

409. H₂SO₋₄₀₀

410. H₂SO₋₄₀₁

411. H₂SO₋₄₀₂

412. H₂SO₋₄₀₃

413. H₂SO₋₄₀₄

414. H₂SO₋₄₀₅

415. H₂SO₋₄₀₆

416. H₂SO₋₄₀₇

417. H₂SO₋₄₀₈

418. H₂SO₋₄₀₉

419. H₂SO₋₄₁₀

420. H₂SO₋₄₁₁

421. H₂SO₋₄₁₂

422. H₂SO₋₄₁₃

423. H₂SO₋₄₁₄

424. H₂SO₋₄₁₅

425. H₂SO₋₄₁₆

426. H₂SO₋₄₁₇

427. H₂SO₋₄₁₈

428. H₂SO₋₄₁₉

429. H₂SO₋₄₂₀

430. H₂SO₋₄₂₁

431. H₂SO₋₄₂₂

432. H₂SO₋₄₂₃

433. H₂SO₋₄₂₄

434. H₂SO₋₄₂₅

435. H₂SO₋₄₂₆

436. H₂SO₋₄₂₇

437. H₂SO₋₄₂₈

438. H₂SO₋₄₂₉

439. H₂SO₋₄₃₀

440. H₂SO₋₄₃₁

441. H₂SO₋₄₃₂

442. H₂SO₋₄₃₃

443. H₂SO₋₄₃₄

444. H₂SO₋₄₃₅

445. H₂SO₋₄₃₆

446. H₂SO₋₄₃₇

447. H₂SO₋₄₃₈

448. H₂SO₋₄₃₉

449. H₂SO₋₄₄₀

450. H₂SO₋₄₄₁

451. H₂SO₋₄₄₂

452. H₂SO₋₄₄₃

453. H₂SO₋₄₄₄

454. H₂SO₋₄₄₅

455. H₂SO₋₄₄₆

456. H₂SO₋₄₄₇

457. H₂SO₋₄₄₈

458. H₂SO₋₄₄₉

459. H₂SO₋₄₅₀

460. H₂SO₋₄₅₁

461. H

