



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:

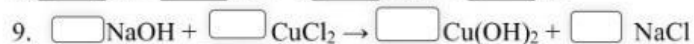
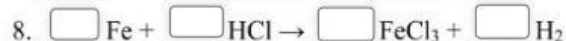
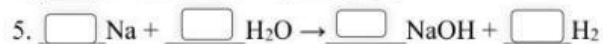
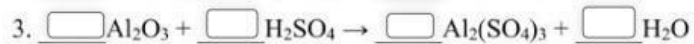
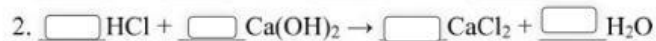
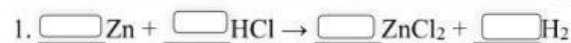
[✚ Añadir a mis cuadernos \(175\)](#)[↓ Descargar archivo pdf](#)[↗ Insertar en mi web o blog](#)[↗ Añadir a Google Classroom](#)[↗ Añadir a Microsoft Teams](#)[↗ Compartir por Whatsapp](#)

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

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. Fe_2O_3 Tipo de óxido:

Actividad 2: Ordena y nomenclatura:

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. Fe_2O_3 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: H, He, Li, Be, B, C, N, O, F, Ne, Na, Mg, Al, Si, P, S, Cl, Ar, K, Ca, Sc, Ti, V, Cr, Mn, Fe, Co, Ni, Cu, Zn, Ga, Ge, As, Se, Br, Kr, Rb, Sr, Y, Zr, Nb, Mo, Tc, Ru, Rh, Pd, Ag, Cd, In, Sn, Sb, Te, I, Xe, Ba, La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Lu, Hf, Ta, W, Re, Os, Ir, Pt, Au, Hg, Tl, Pb, Bi, Po, At, Rn, Fr, Ra, Ac, Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr.

Estructura de Lewis - Electrones de Valencia
por angelesrdz

Tipos de enlace

Por makkycarreon

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

Tipos de enlace
por makkycarreon

Disoluciones

Por CarolGuzman

1. Completa la siguiente información:

Las disoluciones son mezclas homogéneas, formadas por dos componentes: el y el . El es la sustancia que se disuelve y el es el medio disolvente. La cantidad de que se disuelve en una cantidad determinada de depende de la de la sustancia.

2. Ordena la siguiente imagen, responde:

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

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

Disoluciones
por CarolGuzman

NOMENCLATURA DE HIDRÓXIDOS

Por Rexmaverick

1. Marca la opción correcta:

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

Nomenclatura de hidróxidos
por Rexmaverick

Configuración electrónica

Por solecito54

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	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^4, 4s^2$
Sc	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^4$
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 nomenclatura 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
Mn_2O_7	SiO_2
PbO_2	SO_2
NiO	Cl_2O_7
FeO	SO_3
BaO	I_2O_5

Óxidos y anhídridos
por etorrez

CONVERSIONES DE TEMPERATURA

Por betsaida

Tabla de conversiones de temperatura:

TEMPERATURA	CENTIGRADO	FAHRENHEIT	TEMPERATURA
100 °C			212 °F
50 °C			122 °F
0 °C			32 °F
-10 °C			14 °F
-20 °C			4 °F
-30 °C			-22 °F
-40 °C			-40 °F
-50 °C			-58 °F
-60 °C			-76 °F
-70 °C			-94 °F
-80 °C			-112 °F
-90 °C			-130 °F
-100 °C			-148 °F

Conversión de temperatura
por betsaida

Química

Enlace Químico

Actividad 1

1. Escucha en el espacio indicado la letra de la opción que se corresponde con la respuesta correcta.

A. Analiza el comportamiento de los siguientes elementos.

Elemento

1. 2. 3. 4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. 17. 18. 19. 20. 21. 22. 23. 24. 25. 26. 27. 28. 29. 30. 31. 32. 33. 34. 35. 36. 37. 38. 39. 40. 41. 42. 43. 44. 45. 46. 47. 48. 49. 50. 51. 52. 53. 54. 55. 56. 57. 58. 59. 60. 61. 62. 63. 64. 65. 66. 67. 68. 69. 70. 71. 72. 73. 74. 75. 76. 77. 78. 79. 80. 81. 82. 83. 84. 85. 86. 87. 88. 89. 90. 91. 92. 93. 94. 95. 96. 97. 98. 99. 100. 101. 102. 103. 104. 105. 106. 107. 108. 109. 110. 111. 112. 113. 114. 115. 116. 117. 118. 119. 120. 121. 122. 123. 124. 125. 126. 127. 128. 129. 130. 131. 132. 133. 134. 135. 136. 137. 138. 139. 140. 141. 142. 143. 144. 145. 146. 147. 148. 149. 150. 151. 152. 153. 154. 155. 156. 157. 158. 159. 160. 161. 162. 163. 164. 165. 166. 167. 168. 169. 170. 171. 172. 173. 174. 175. 176. 177. 178. 179. 180. 181. 182. 183. 184. 185. 186. 187. 188. 189. 190. 191. 192. 193. 194. 195. 196. 197. 198. 199. 200. 201. 202. 203. 204. 205. 206. 207. 208. 209. 210. 211. 212. 213. 214. 215. 216. 217. 218. 219. 220. 221. 222. 223. 224. 225. 226. 227. 228. 229. 230. 231. 232. 233. 234. 235. 236. 237. 238. 239. 240. 241. 242. 243. 244. 245. 246. 247. 248. 249. 250. 251. 252. 253. 254. 255. 256. 257. 258. 259. 260. 261. 262. 263. 264. 265. 266. 267. 268. 269. 270. 271. 272. 273. 274. 275. 276. 277. 278. 279. 280. 281. 282. 283. 284. 285. 286. 287. 288. 289. 290. 291. 292. 293. 294. 295. 296. 297. 298. 299. 300. 301. 302. 303. 304. 305. 306. 307. 308. 309. 310. 311. 312. 313. 314. 315. 316. 317. 318. 319. 320. 321. 322. 323. 324. 325. 326. 327. 328. 329. 330. 331. 332. 333. 334. 335. 336. 337. 338. 339. 340. 341. 342. 343. 344. 345. 346. 347. 348. 349. 350. 351. 352. 353. 354. 355. 356. 357. 358. 359. 360. 361. 362. 363. 364. 365. 366. 367. 368. 369. 370. 371. 372. 373. 374. 375. 376. 377. 378. 379. 380. 381. 382. 383. 384. 385. 386. 387. 388. 389. 390. 391. 392. 393. 394. 395. 396. 397. 398. 399. 400. 401. 402. 403. 404. 405. 406. 407. 408. 409. 410. 411. 412. 413. 414. 415. 416. 417. 418. 419. 420. 421. 422. 423. 424. 425. 426. 427. 428. 429. 430. 431. 432. 433. 434. 435. 436. 437. 438. 439. 440. 441. 442. 443. 444. 445. 446. 447. 448. 449. 450. 451. 452. 453. 454. 455. 456. 457. 458. 459. 460. 461. 462. 463. 464. 465. 466. 467. 468. 469. 470. 471. 472. 473. 474. 475. 476. 477. 478. 479. 480. 481. 482. 483. 484. 485. 486. 487. 488. 489. 490. 491. 492. 493. 494. 495. 496. 497. 498. 499. 500. 501. 502. 503. 504. 505. 506. 507. 508. 509. 510. 511. 512. 513. 514. 515. 516. 517. 518. 519. 520. 521. 522. 523. 524. 525. 526. 527. 528. 529. 530. 531. 532. 533. 534. 535. 536. 537. 538. 539. 540. 541. 542. 543. 544. 545. 546. 547. 548. 549. 550. 551. 552. 553. 554. 555. 556. 557. 558. 559. 560. 561. 562. 563. 564. 565. 566. 567. 568. 569. 570. 571. 572. 573. 574. 575. 576. 577. 578. 579. 580. 581. 582. 583. 584. 585. 586. 587. 588. 589. 590. 591. 592. 593. 594. 595. 596. 597. 598. 599. 600. 601. 602. 603. 604. 605. 606. 607. 608. 609. 610. 611. 612. 613. 614. 615. 616. 617. 618. 619. 620. 621. 622. 623. 624. 625. 626. 627. 628. 629. 630. 631. 632. 633. 634. 635. 636. 637. 638. 639. 640. 641. 642. 643. 644. 645. 646. 647. 648. 649. 650. 651. 652. 653. 654. 655. 656. 657. 658. 659. 660. 661. 662. 663. 664. 665. 666. 667. 668. 669. 670. 671. 672. 673. 674. 675. 676. 677. 678. 679. 680. 681. 682. 683. 684. 685. 686. 687. 688. 689. 690. 691. 692. 693. 694. 695. 696. 697. 698. 699. 700. 701. 702. 703. 704. 705. 706. 707. 708. 709. 710. 711. 712. 713. 714. 715. 716. 717. 718. 719. 720. 721. 722. 723. 724. 725. 726. 727. 728. 729. 730. 731. 732. 733. 734. 735. 736. 737. 738. 739. 740. 741. 742. 743. 744. 745. 746. 747. 748. 749. 750. 751. 752. 753. 754. 755. 756. 757. 758. 759. 760. 761. 762. 763. 764. 765. 766. 767. 768. 769. 770. 771. 772. 773. 774. 775. 776. 777. 778. 779. 780. 781. 782. 783. 784. 785. 786. 787. 788. 789. 790. 791. 792. 793. 794. 795. 796. 797. 798. 799. 800. 801. 802. 803. 804. 805. 806. 807. 808. 809. 810. 811. 812. 813. 814. 815. 816. 817. 818. 819. 820. 821. 822. 823. 824. 825. 826. 827. 828. 829. 830. 831. 832. 833. 834. 835. 836. 837. 838. 839. 840. 841. 842. 843. 844. 845. 846. 847. 848. 849. 850. 851. 852. 853. 854. 855. 856. 857. 858. 859. 860. 861. 862. 863. 864. 865. 866. 867. 868. 869. 870. 871. 872. 873. 874. 875. 876. 877. 878. 879. 880. 881. 882. 883. 884. 885. 886. 887. 888. 889. 890. 891. 892. 893. 894. 895. 896. 897. 898. 899. 900. 901. 902. 903. 904. 905. 906. 907. 908. 909. 910. 911. 912. 913. 914. 915. 916. 917. 918. 919. 920. 921. 922. 923. 924. 925. 926. 927. 928. 929. 930. 931. 932. 933. 934. 935. 936. 937. 938. 939. 940. 941. 942. 943. 944. 945. 946. 947. 948. 949. 950. 951. 952. 953. 954. 955. 956. 957. 958. 959. 960. 961. 962. 963. 964. 965. 966. 967. 968. 969. 970. 971. 972. 973. 974. 975. 976. 977. 978. 979. 980. 981. 982. 983. 984. 985. 986. 987. 988. 989. 990. 991. 992. 993. 994. 995. 996. 997. 998. 999. 1000. 1001. 1002. 1003. 1004. 1005. 1006. 1007. 1008. 1009. 1010. 1011. 1012. 1013. 1014. 1015. 1016. 1017. 1018. 1019. 1020. 1021. 1022. 1023. 1024. 1025. 1026. 1027. 1028. 1029. 1030. 1031. 1032. 1033. 1034. 1035. 1036. 1037. 1038. 1039. 1040. 1041. 1042. 1043. 1044. 1045. 1046. 1047. 1048. 1049. 1050. 1051. 1052. 1053. 1054. 1055. 1056. 1057. 1058. 1059. 1060. 1061. 1062. 1063. 1064. 1065. 1066. 1067. 1068. 1069. 1070. 1071. 1072. 1073. 1074. 1075. 1076. 1077. 1078. 1079. 1080. 1081. 1082. 1083. 1084. 1085. 1086. 1087. 1088. 1089. 1090. 1091. 1092. 1093. 1094. 1095. 1096. 1097. 1098. 1099. 1100. 1101. 1102. 1103. 1104. 1105. 1106. 1107

