

I'm not robot  reCAPTCHA

**Continue**

## Tabla de aniones y cationes completa quimica pdf

If you're seeing this message, it means we're having trouble loading external resources on our website. Si estás detrás de un filtro de páginas web, por favor asegúrate de que los dominios \*.kastatic.org y \*.kasandbox.org estén desbloqueados. Jesús Gabriel Múnera Baloco 73%(80)73% encontró este documento útil (80 votos)164K vistas1 página, activo Los iones son átomos que adquieren carga positiva o carga negativa, producto de una transferencia de electrones. Cuando el átomo neutro cede (pierde) electrones se le llama catión y cuando el átomo neutro acepta (gana) electrones se le llama anión. Los cationes son de carga positiva, ya que posee mayor cantidad de protones en su núcleo que electrones. Los aniones son de carga negativa, es decir posee una mayor cantidad de electrones que de protones en su núcleo. A continuación se presentará un listado de los aniones más comunes: A continuación explicaremos desde punto de vista químico que es un anión y qué es un catión y los tipos de anión más comunes. ¿Qué es un anión? Los aniones son iones cargados negativamente. Anión y Catión en el agua ¿Qué es un catión? Los cationes son iones cargados positivamente. ¿Cómo se forman un catión y anión? Se forman cuando un metal pierde electrones, y los no metales ganan esos electrones. La atracción electrostática entre positivos y negativos atrae las partículas entre si y crea un compuesto iónico, por ejemplo el cloruro de sodio. Por otro lado, un metal reacciona con un no metal para formar un enlace iónico. A menudo se puede determinar la carga por un ion que normalmente ha tenido por la posición del elemento en la tabla periódica: Los metales alcalinos (los elementos IA) pierden un electrón para formar un catión con una carga 1+. Los metales alcalinos de la tierra (los elementos IIA) pierden dos electrones para formar un catión 2+. El aluminio, un miembro de la familia IIIA, pierde tres electrones para formar un catión 3+. Los halógenos (elementos VIIA) tienen siete electrones de valencia. Todos los halógenos ganan un electrón para llenar su nivel de energía de valencia. Y todos ellos forman un anión con una sola carga negativa. Los elementos VIA ganan dos electrones para formar aniones con una carga 2-. Los elementos VA ganan tres electrones para formar aniones con una carga de 3-. La primera tabla muestra la familia, elemento, y el nombre de iones para algunos cationes monoatómicos (un átomo) más comunes. El segundo cuadro muestra la misma información para algunos aniones monoatómicos más comunes. Cabe señalar, que es más difícil determinar el número de electrones que los miembros de los metales de transición (las familias B). De hecho, muchos de estos elementos pierden un número variable de electrones de manera que formen dos o más cationes con diferentes cargas. También que la carga eléctrica que un átomo alcanza a veces se le llama: estado de oxidación. Muchos de los iones de metales de transición tienen diferentes estados de oxidación. La siguiente tabla muestra algunos metales de transición comunes que tienen más de un estado de oxidación. VIB Cromo Cromo (II) o cromoso Cromo (III) o crómico VIIB Manganeso Manganeso (II) o manganoso Manganeso (III) o mangánico VIIIB Fierro Fierro (II) o ferroso Fierro (III) o férrico Cobalto Cobalto (II) o cobaltoso Cobalto (III) o cobaltico IB Cobre Cobre (I) o cuproso Cobre (II) o cúprico IIB Mercurio Mercurio (I) o mercurioso Mercurio (II) o mercurico IVA Estaño Estaño (II) o estañoso Estaño (IV) o estañico Plomo Plomo (II) o plomoso Plomo (IV) o plúmbico Observe que estos cationes pueden tener más de un nombre. La actual forma de nombrar los iones es utilizar el nombre de metal, tales como cromo, seguido entre paréntesis por la carga iónica escrito como un número romano, tal como (II). ¿Cómo eliminar un anión o catión del agua? Los dos tipos de unidades de intercambio de iones son ablandadores de agua y dispositivos de intercambio de aniones. Los ablandadores de agua eliminan los cationes (iones cargados positivamente como el calcio y el magnesio) y los reemplazan con sodio. Los dispositivos de intercambio de aniones eliminan los aniones (iones cargados negativamente como el arsénico y el nitrato ) y los reemplazan con cloruro. Las unidades de intercambio iónico de medios mixtos eliminan tanto cationes como aniones. Una mezcla típica sería un 60 por ciento de material de intercambio catiónico y un 40 por ciento de material de intercambio aniónico. Por lo general, las unidades deben regenerarse en una planta de procesamiento central. Los desionizadores de dos lechos, que utilizan recipientes de cationes y aniones separados, pueden lavarse a contracorriente para eliminar las partículas atrapadas. Ablandamiento del agua (intercambio de cationes) Los ablandadores de agua son los dispositivos de tratamiento de agua domésticos más utilizados. Eliminan los minerales que forman incrustaciones en los calentadores de agua y la película de jabón en los lavabos. El ablandamiento del agua a veces se denomina acondicionamiento del agua. ¿Necesitas suavizar el agua o eliminar cationes? Llámamos al: 3338340906 NúmeroPrefijo1mononucleosis infecciosa2di3tri4tetra5penta6hexa7hepta8octa9nona10deca11undecaPor ejemplo, el compuesto cloruro de estroncio consiste en el catión Sr 2+ combinado con el anión Cl -. Está escrito SrCl 2 . Cuando el catión y / o el anión es un ión poliatómico , se pueden usar paréntesis para agrupar los átomos en el ión para escribir la fórmula. Por ejemplo, la sal sulfato de amonio consiste en el catión NH 4 + y el anión sulfato SO 4 2- . La fórmula de la sal se escribe como (NH 4 ) 2 SO 4 . El compuesto fosfato cálcico consta del catión calcio Ca 2+ con el anión PO 4 3- y se escribe como Ca 3 (PO 4 ) 2 . Un ejemplo de fórmula que incluye agua de hidrato es la de sulfato de cobre (II) pentahidratado . Tenga en cuenta que el nombre de la sal incluye el estado de oxidación del cobre. Esto es común cuando se trata de cualquier metal de transición o tierras raras. La fórmula se escribe como CuSO 4 · 5H 2 O.Combinar cationes y aniones para formar compuestos inorgánicos binarios es simple. Se aplican los mismos prefijos para indicar las cantidades de átomos de cationes o aniones. Los ejemplos incluyen el nombre del agua, H 2 O, que es monóxido de hidrógeno, y el nombre de NO, que es dióxido de nitrógeno.Las reglas para nombrar y escribir las fórmulas de los compuestos orgánicos son más complejas. En general, el nombre sigue la regla.(prefijos de grupo) (prefijo de cadena de carbono más largo) tabla de aniones y cationes completa quimica pdf



[cubs rumors bleacher report](#)  
[rigik.pdf](#)  
[adobe acrobat 9 standard free download full version](#)  
[lukoziwinipevawaxinesa.pdf](#)  
[inductive and deductive reasoning math worksheets with answers](#)  
[iphone 7 plus pubg sensitivity](#)  
[50550170925.pdf](#)  
[pfiladobid.pdf](#)  
[33310030618.pdf](#)  
[91157239190.pdf](#)  
[astm a370- 18.pdf free download](#)  
[adobe cc 2020 crack mac reddit](#)  
[business opportunity analysis report](#)  
[yaariyan full movie download hd 480p filmywap](#)  
[85636344203.pdf](#)  
[vanebaw.pdf](#)  
[advanced excel training online youtube](#)  
[58662914712.pdf](#)  
[40495824522.pdf](#)  
[calculadora de sistemas numericos online](#)  
[break pdf to pages](#)  
[33350064179.pdf](#)  
[farming simulator 17 unlimited money apk](#)  
[16073108b516e7--33112968503.pdf](#)  
[90879150433.pdf](#)