



Urbatajo

GESTIÓN INTEGRAL DE REDES DE AGUA

El verdadero problema de la cal radica en el agua de uso, el agua que usamos a diario para lavar la ropa, para calentar el agua de la ducha, el agua de la caldera, el agua de nuestras tuberías, el agua de la plancha, el agua para nuestros sanitarios, el agua para nuestros grifos, es decir el agua que usamos para todo... ¡incluso para fregar el suelo!

La **cal** se acumula de forma natural allá por donde pase el **agua**, causando el deterioro de superficies y grifería. Descubre qué es, de dónde procede y por qué.

¿De dónde viene la cal?

La cal es el residuo que deja el agua dura a su paso por superficies y tuberías. A su vez, el agua dura es el resultado de la transformación del agua de lluvia que corre por suelos calcáreos y arrastra sedimentos con ella, incorporándolos a su composición.

El agua dura

Originalmente, el agua de lluvia es "suave" y contiene muy pocas impurezas. Cuando cae a la tierra y discurre por rocas duras como el granito o la pizarra, su estado no se ve alterado, sin embargo, si el agua corre a través de rocas esponjosas y blandas, como la piedra caliza o la tiza, absorbe los minerales que hay presentes en ellas, como el calcio o el carbonato de magnesio. El resultado es que el agua se transforma en agua dura, con altos niveles de minerales disueltos presentes.

Grados de dureza

La dureza del agua está determinada por la cantidad de carbonato de calcio y magnesio disueltos presentes en cada litro. Desde el Centro de Estudios Hidrográficos del Centro de Estudios y Experimentación de Obras Públicas (CEDEX) han proporcionado una clasificación de la dureza del agua. Se mide en miligramos por litro (mg/l) de carbonato cálcico, o en grados franceses, que equivalen a 10 mg/l- con límites aproximados, "no estrictos". De forma que:

- **Aguas blandas** son las que muestran una concentración de menos de 50 mg/l de carbonato cálcico o 5 grados franceses.
- **Aguas ligeramente duras** son las que muestran una concentración de entre 50-100 mg/l de carbonato cálcico, entre 5 y 10 grados franceses
- **Aguas moderadamente duras** son las que muestran una concentración de entre 100 y 200 mg/l de carbonato cálcico, entre 10 y 20 grados franceses
- **Aguas muy duras** son las que muestran una concentración de más de 200 mg/l de carbonato cálcico, más de 20 grados franceses.

Si quieres saber en qué grado de dureza se encuentra tu agua, ¡no tienes más que preguntárselo a la compañía de suministro de agua de tu zona!

¿El problema de la cal afecta a una minoría o es un problema de todos?

En España, desgraciadamente el problema de la cal en el agua nos afecta a casi todos. Aproximadamente un 80% de la sociedad padece sus efectos, tanto en el ámbito personal como en el profesional. Y es que no son solo las molestias y problemas que causa en el día a día, sino también el elevado coste en que se traducen estas complicaciones: reparación, mantenimiento y renovación de electrodomésticos y sanitarios en general.

¿Por qué? Pues porque la cal del carbonato de Reducción del flujo del agua.

- Reducción en la eficiencia de los intercambiadores de calor.
- Aumento de los costes asociados a los sistemas operados con agua.

Ahora que ya sabes lo que es la cal y de dónde procede, tal vez te interese saber [qué problemas causa y qué consecuencias tiene](#) y [cómo puedes solucionar su presencia](#).

-

La cal es un problema que trae de cabeza a más del 80% de la población española, por eso hemos recopilado en este artículo las soluciones más eficaces que conocemos para combatirla, esperamos que te sean de utilidad, ¡toma nota!

Soluciones para la cal.

La cal puede combatirse de varias formas, pero hay que saber cómo, cuándo y con qué. Dependiendo del caso concreto que tengas en tu hogar, lo suyo es que valores los costes y que escojas la o las **soluciones** que mejor se adapten a la situación. ¡Lidia con ella de forma inteligente y disfruta de más tiempo para ti!

Solución “desde dentro”

Si lo que te preocupan son las tuberías, los electrodomésticos y la dureza del agua en relación a la limpieza del hogar, la colada y el cuidado higiénico diario personal, la opción más popular suelen ser los descalcificadores, porque el agua que proporcionan es mejor para estos usos. Sin embargo, ten en cuenta que el agua que producen no es la mejor para el consumo humano.

Hay diferentes tipos, químicos, mecánicos o electrónicos, y su función es acabar con las incrustaciones de cal, si ya las hay y prevenir su reaparición. Son todo un mundo a descubrir, pero hay que saber también que es la solución más cara y que habrías de consultar con un especialista para que os aconseje el mejor descalcificador para cada caso, ya que no todos son aptos para lo mismo (no es lo mismo su uso para descalcificar el agua para beber que para los electrodomésticos, o para ambos).

Limpieza y brillo para las superficies

¿No estás cansada de limpiar una y otra vez las superficies del baño y la cocina sin obtener los resultados que buscas? Plántale cara a la cal con las mejores soluciones, ¡los grandes males hay que combatirlos con grandes remedios!

Para este uso, lo mejor es contar con un producto especializado antical, que ofrezca una solución rápida y duradera para combatir la cal en el hogar y lograr una limpieza y un correcto funcionamiento de los aparatos. **Nosotros confiamos en el producto que ha demostrado ser el especialista en este campo, Viakal.** Es el mejor para eliminar y erradicar la cal de todas tus superficies, tanto en la cocina como en el baño, porque

- Está comprobado que protege contra la cal 3X más tiempo que otros anticales.
- Elimina de una pasada los restos de cal y es implacable con las manchas a la vez que suave con tus superficies más delicadas.
- Disuelve la cal y elimina completamente el efecto opaco que produce, dejando un brillo excepcional.
- ¡Sus ingredientes tensioactivos son los más eficaces en el suelo del baño!
- Su Sistema de Polímeros exclusivo con efecto brillo, integrado en la fórmula, previene la acumulación de cal, ya que dispersa literalmente las gotas de agua mientras se secan, lo cual reduce la posibilidad de que se formen depósitos de cal.
- Protege las superficies del deterioro y las mantiene limpias y brillantes durante más tiempo.
- Deja a su paso un aroma fresco y agradable.

Consejos de limpieza caseros

En los baños con cerámica, porcelana, esmaltes, plástico vidrio o acero inoxidable, vaporiza Viakal en spray sobre las superficies y déjalo actuar un par de minutos. Después pasa suavemente un trapo seco y rugoso para retirar los restos de cal. ¡No vuelvas a echar agua!

En la cocina, repite el proceso con Viakal en grifos y fregaderos, incluso en las baldosas de cerámica y madera laminada. Es importante que dejes actuar el producto un par de minutos, así la limpieza será más fácil y efectiva.

Con la plancha desenchufada y fría, desatasca los agujeros con un punzón y un cepillo. Llena el depósito con una mezcla de agua, sal y vinagre, enchúfala y deja salir el vapor. Si lo prefieres en lugar de vinagre puedes usar el zumo natural de un limón recién exprimido y además darás buen olor a tu casa.

Para limpiar **la lavadora** pon una colada de mantenimiento sin ropa, en el programa de algodón y en frío. Añade al cajetín una taza de bicarbonato sódico. Una vez limpia, para evitar su vuelta lo mejor es realizar un lavado con agua caliente y 3 litros de vinagre cada mes, ¡sin ropa por supuesto!

Para limpiar **el lavavajillas** hay limpia-máquinas específicos que combaten la cal, nosotros te recomendamos el de Fairy, ¡es el mejor!

Para eliminarla de **la alcachofa de la ducha**, desenroscad el cabezal, aplicar Viakal y meter en un cazo con agua hirviendo, dejar actuar unos minutos.