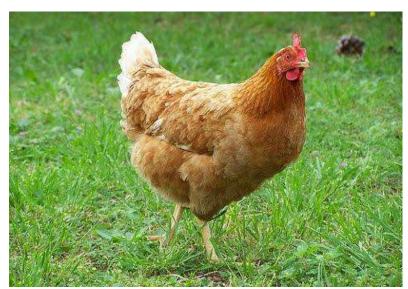
IMPORTANCIA DEL AGUA

- * Los seres vivos contienen en su composición entre el 40% (insectos) y el 99% (medusas)
- * En ponedoras y en huevos la proporción de agua en su composición es 75%
- * El consumo de agua es aproximadamente el doble que de pienso → doblemente importante!!





QUE ENTENDEMOS POR "AGUA POTABLE"

- * Aquella que pueden beber personas y animales sin peligro para la salud
- * Antes de tomarla debe ser previamente potabilizada (purificada o depurada) y libre de microorganismos.

CARACTERISTICAS DEL "AGUA POTABLE"

- Debe ser limpia y segura. ...
- Debe ser incolora. ...
- Debe ser inodora. ...
- Debe ser insípida. ...
- Carecer de elementos en suspensión. ...
- Libre de contaminantes orgánicos, inorgánicos o radiactivos.
- Mantener una proporción determinada de gases y sales inorgánicas disueltas.

De forma natural, el agua muchas veces no cumple los requisitos para su consumo como agua de bebida o para su uso industrial.

- •El agua para ser potable debe cumplir las características físico-químicas y microbiológicas especificadas en el Real Decreto 140/2003.
- Altos contenidos de sales disueltas, materias orgánicas, sólidos en suspensión, contaminación microbiológica...
 pueden hacer que un agua no sea apta para su utilización tanto a nivel privado como industrial

El consumo de agua NO potable puede provocar ENFERMEDADES GRAVES e incluso la MUERTE de personas y animales.

Por ello, el agua debe **adecuarse** a través de procesos físico-químicos y/o microbiológicos.

Tratamiento físico-químico

- Coagulación / floculación
- Decantación /flotación
- Centrifugación
- Filtración: grava-arena, sílex, carbón activo,...
- Osmosis inversa
- Resinas de intercambio iónico

Coagulación / floculación

- Es una técnica química de tratamiento del agua que se aplica antes de un proceso físico de separación que suele hacerse por sedimentación o filtración
- · Se usan sales de aluminio
- La coagulación une partículas, aumentando su tamaño de modo que puedan quedar atrapadas en el filtro o sedimentar.
- La floculación mueve suavemente las partículas, favoreciendo el proceso de la coagulación

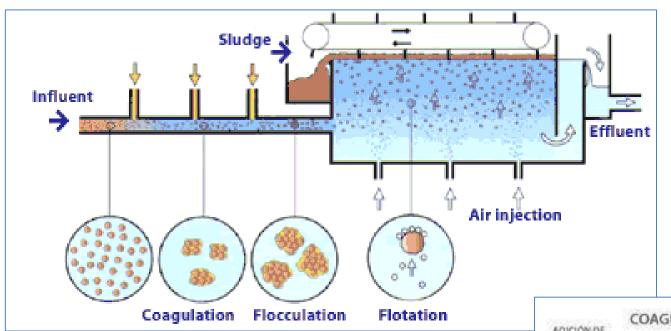
Decantación /flotación

· Decantación:

separación de partículas de densidad superior a la del líquido, hasta una zona de almacenamiento utilizando la fuerza de la gravedad

• Flotación:

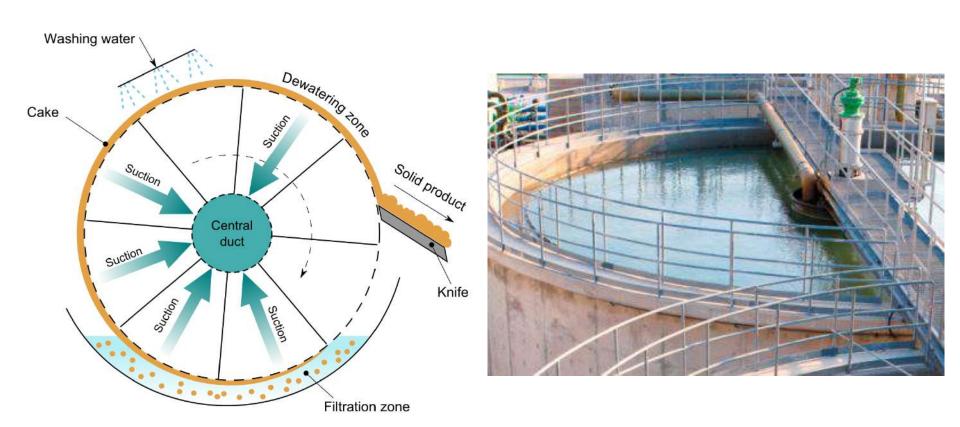
consiste en la inyección de aire, que forma burbujas a las que se adhieren las partículas a eliminar formando espumas fácilmente desechables





Centrifugación

 Separación de partículas sólidas existentes en el agua por acción de una fuerza centrífuga.



Filtración:

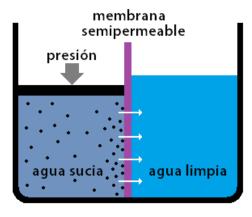
- Consiste en hacer pasar el agua por un medio que retiene particulas en suspensión
- Puede hacerse mediante grava-arena, sílex, carbón activo...
- En la actualidad se utilizan pepinos de zeolita, perlas de vidrio



Ósmosis inversa

• Es una tecnología de depuración de agua que permite separar el aqua pura de los posibles residuos que tenga. Esto se hace a través de la aplicación de presión en el líquido, que pasa por una membrana permeable o semipermeable

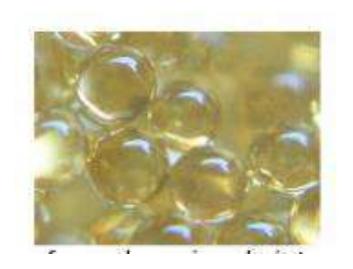




Osmosis inversa

Resinas de intercambio iónico

- Son esferas de 0,1-1 mm de Ø, destinadas al tratamiento de aguas
- Se utilizan para desmineralizar el agua



PATOLOGIA ASOCIADA A LA CARENCIA DE AGUA

<u>SINTOMAS</u>

* Dejan de comer.

"Se come porque se bebe....

NO se bebe porque se come".

- * Aparecen las pollitas "comemierdas" con picos manchados de heces
- * Descenso de la puesta hasta llegar a 0.
- * Si se alarga la ausencia podemos provocar una muda

PATOLOGIA ASOCIADA A LA CARENCIA DE AGUA

- Desigualdades y problemas en el arranque de pollitas de recría tienen como origen la deficiencia de agua, no porque falte, sino por la clase y manejo de bebederos (tetinas), porque algunas pollitas NO pueden beber
- Se agrava cuando las pollitas vienen de la incubadora con el pico cortado con laser
- OJO compras de segunda mano!!



PATOLOGIA ASOCIADA AL AGUA: CARENCIA

* Gallinas "inadaptadas" delgadas con gran retracción de cresta y pico manchado de porquería, porque ingieren las heces de sus congéneres.

Se presentan tras un traslado de nave



CLASIFICACIÓN DE LAS AGUAS POR LA PROPORCION DE SALES MINERALES DISUELTAS

Dureza del agua: concentración de compuestos minerales, en particular sales de magnesio y calcio.

Conductividad del agua: capacidad del agua para conducir una corriente eléctrica. Está relacionada con la concentración de iones en el agua, así como con la temperatura a la que se encuentra el agua

CLASIFICACIÓN DE LAS AGUAS POR LA PROPORCION DE SALES MINERALES DISUELTAS

- * Aguas blandas: Menos de 50 mg/l de carbonato cálcico. Son aguas ácidas
- * Aguas duras intermedias: Entre 50-100 mg/l de carbonato cálcico.
- * Aguas duras: Entre 100 y 200 mg/l de carbonato cálcico. Son aguas alcalinas
- * Aguas muy duras: Más de 200 mg/l de carbonato cálcico.
- * Roca liquida

CLASIFICACIÓN DE LAS AGUAS POR LA PROPORCION DE SALES MINERALES DISUELTAS

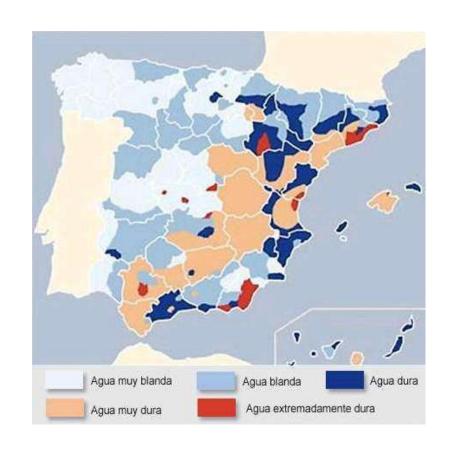
Agua muy blanda: < 7 °fH

Agua blanda: 7-14°fH

Agua de dureza intermedia: 14-32°fH

Agua dura: 32-54°fH

Agua muy dura: > 54°fH



1 Grado francés (1°fH) = 10,0 mg de CaCO3/L

Otra forma de medir la dureza del agua es por la CONDUCTIVIDAD

La conductividad está directamente vinculada a la cantidad de sólidos totales disueltos (TDS).

Agua destilada: $0.5 \text{ a } 3 \mu\text{S/cm}$

Nieve derretida:2 a 42 μ S/cm

Agua potable: 30 a 1500 μ S/cm

Agua de mar: $50 \text{ mS/cm} (50.000 \mu\text{S/cm})$

Indice de Langelier

Da idea de la corrosividad del agua Las aguas potables deben tener entre -0,5 y 0,5

OTRA CLASIFICACIÓN DE LAS AGUAS

Aguas negras

- * Procedentes de vertidos cloacales
- * Portan materia orgánica: heces y orina

Aguas grises

- * Aguas con aspecto turbio
- * Son las sobrantes de baños, duchas, lavadoras, etc.

Aguas blancas

* Aguas potables

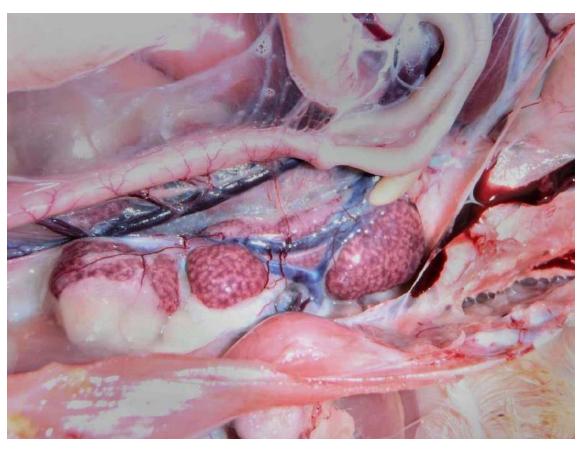
PATOLOGIA ASOCIADA A LA PROPORCION DE SALES MINERALES DISUELTAS EN AGUA

- * Hay mucha discusión sobre el efecto que origina el consumo de aguas muy blandas
- * El agua blanda por excelencia es el agua destilada y dicen que es corrosiva por su avidez por las sales minerales

PATOLOGIA ASOCIADA A LA PROPORCION DE SALES MINERALES DISUELTAS EN AGUA

- * Aguas que contienen CINa provocan autentica desesperación por beber en los animales y las camas se convierten en autentico barro
- * Se convierte en un circulo vicioso, ya que al apoyar el abdomen en la cama húmeda aumenta el peristaltismo intestinal (tránsito intestinal)
- * Esto provoca una deshidratación, por lo que aumentan el consumo de agua y todavía se intoxican más

LESIONES PRODUCIDAS POR INTOXICACION CON CINa





PATOLOGIA ASOCIADA A LA PROPORCION DE SALES MINERALES DISUELTAS EN AGUA

Las aguas duras y muy duras con contenidos altos en calcio y magnesio dan diarreas permanentes



Lo cual exige tratamiento del agua con osmosis inversa o columnas intercambiadoras de resinas de intercambio iónico

	Intercambio iónico	Ósmosis inversa
Elimina los iones	SI	SI
Elimina las bacterias	NO	SI
Elimina los virus	NO	SI
Elimina los compuestos orgánicos	NO	SI
Se desperdicia agua como rechazo	Solo en regeneración	SI
Conductividad del agua obtenida	Aprox. 10% de la entrada	Aprox. 10% de la entrada
Costes energéticos	BAJOS	MEDIOS
Coste de mantenimiento	BAJO	MEDIO





Determinación	Resultado	Determinación	Resultado
Clostridium perfringens (incluidas las esporas)	0 UFC en 100 ml	Calcio	20 mg/l
Aerobios mesófilos 22º	100 UCF en 1ml	Dureza	30 ºF
Coliformes totales	0 UFC en 100 ml	Cloruros	250 mg/l
E. Coli	0 UFC en 100 ml	Magnesio	20 mg/l
Enterococoos	0 UFC en 100 ml	Sulfatos	<200 mg/l
Nitratos	50 ppm	Amonio	0 ppm
Cloro	1 ppm	Conductividad	1100 Us/cm
рН	6,5-9,5		

El consumo de agua NO potable puede provocar ENFERMEDADES GRAVES e incluso la MUERTE de personas y animales.





La Administración ha decretado que la calidad agua potable ha de regirse por las siguientes normativas:

- Real Decreto 140/2003, de 7 de febrero, por el que se establecen los criterios sanitarios de la calidad del agua de consumo humano.
- Orden SAS/1915/2009, de 8 de julio, sobre sustancias para el tratamiento del agua destinada a la producción de agua de consumo humano.

Valores máximos microbiológicos contenidos en ley para considerar un agua como potable

Parámetro	Valores máximos	
Colonias a 22°C	<100 UFC/ml	
Bacterias coliformes	0 UFC en 100 ml	
Escherichia coli	0 UFC en 100 ml	
Enterococcus	0 UFC en 100 ml	
Clostridium perfringens	0 UFC en 100 ml	
(incluidas las esporas)		

Tratamiento microbiológico

La desinfección del agua es un proceso esencial para prácticamente cualquier aplicación.

- Los microorganismos son seres vivos muy pequeños que pueden estar en el agua. Sólo pueden ser vistos a través del microscopio.
- Algunos pueden llegar a causar enfermedades o incluso la muerte de personas (los patógenos).
- Mediante la desinfección del agua reducimos o eliminamos los microorganismos (patógenos y no patógenos).

¿Cómo podemos higienizar!! el agua de forma efectiva y segura?

Actualmente hay una gran variedad de productos químicos y sistemas...

- Cloro activo ...
- · Peróxidos...
- Ozono...
- Monopersulfato potásico...
- Otros

Orden SAS/1915/2009, de 8 de julio, sobre sustancias para el tratamiento del agua destinada a la producción de agua de consumo humano.

¿Cómo sabemos cúal es la mejor opción?

Históricamente el cloro activo ha sido el desinfectante más usado para tratamientos de agua...

TRATAMIENTO CON CLORO ACTIVO

VENTAJAS

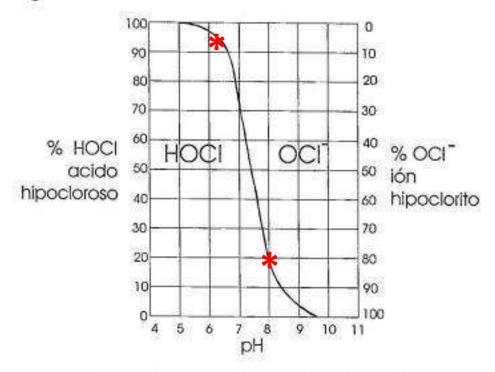
- 1. Baratos
- 2. Fácil adquisición
- 3. Instalación sencilla

TRATAMIENTO CON CLORO ACTIVO

INCONVENIENTES

- 1. Solamente es efectivo en un rango muy limitado de pH. El pH óptimo de acción es entre 6 y 7.
- 2. A pH < 5.0 genera cloro gas, muy tóxico y peligroso para los seres vivos. La inhalación de cloro gas puede producir de forma rápida intoxicaciones graves, incluso la muerte.
- 3. Puede producir compuestos organoclorados en el agua, subproductos muy peligrosos para la salud de las personas (cancerígenos y mutagénicos).

El cloro disuelto en el agua se encuentra principalmente en forma de ácido hipocloroso e ión hipoclorito. Ambas formas están en equilibrio, pero la capacidad desinfectante del ácido hipocloroso (también llamado cloro activo) es bastante mayor que la del ión hipoclorito. En función del valor del pH del agua este equilibrio se desplaza según puede verse en la figura 2:



Curva de lonización del HClO en función del pH (a 20 °C).

Figura 2. Curva de ionización del ácido hipocloroso en función del pH (a 20 °C)

Teniendo en cuenta que la forma desinfectante es el ácido hipocloroso, a pH = 7,0 aproximadamente el 75 % del cloro libre está en forma de ácido hipocloroso, con un buen efecto de desinfección, mientras que a pH = 8,0 solamente el 20% del cloro libre está en forma de ácido hipocloroso, con una desinfección muy reducida.

TRATAMIENTO CON CLORO ACTIVO

INCONVENIENTES (cont...)

- 4. Altera las propiedades organolépticas del agua (color / olor / sabor).
- 5. Tiene una actividad biocida muy limitada. No elimina los biofilms (la forma más común en la que se encuentran los microorgamisnos en los circuitos).
- 6. No tiene poder algicida.
- 7. Es agresivo con los materiales habitualmente usados en la industria alimentaria.
- 8. Es un producto corrosivo, lo que dificulta su manipulación por parte del usuario.

TRATAMIENTO CON PEROXIDOS

Otro de los productos utilizados en los últimos años para tratamiento de aguas son los peróxidos...

pero realmente pueden garantizar de forma continuada una eficaz higienización del agua?

TRATAMIENTO CON PEROXIDOS

VENTAJAS

- 1. Baratos
- 2. Fácil adquisición
- 3. Instalación sencilla

INCONVENIENTES

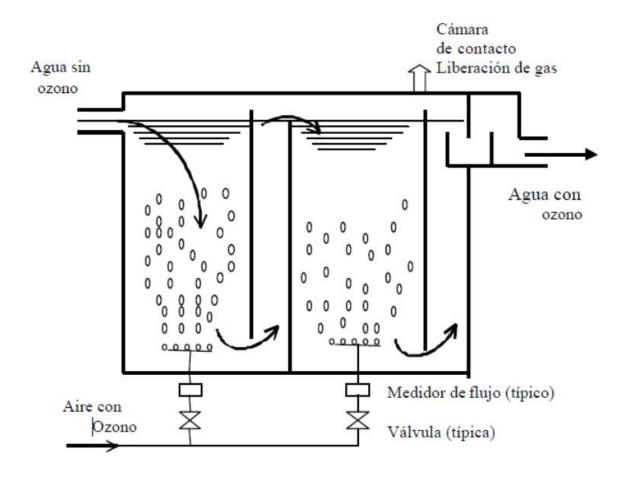
- 1. Tienen una actividad biocida limitada.
- 2. Son poco estables. El peróxido de hidrógeno se descompone de forma rápida en agua y oxígeno.

TRATAMIENTO CON PEROXIDOS

INCONVENIENTES (Cont...)

- 3. Al ser poco estable, no tiene efecto residual, por lo que no puede garantizar de forma continuada la calidad microbiológica del agua. Esto se ha agravado desde que se prohibieron los metales, ya que el estabilizante del peroxido era e nitrato de plata, actualmente prohibido
- 4. No son capaces de eliminar los biofilms (la forma más común en la que se encuentran los microorgamisnos en los circuitos).
- 5. Son productos comburentes, lo que dificulta su manipulación y almacenamiento.

Otra de las alternativas que existen actualmente es el ozono...



TRATAMIENTO CON OZONO

VENTAJAS

1. Esteriliza el agua instantáneamente

TRATAMIENTO CON OZONO

VENTAJAS

1. Esteriliza el agua instantáneamente

INCONVENIENTES

- 1. Es un producto fuertemente oxidante, por lo que ataca a la mayoría de materiales .
- 2. Es poco estable, debido a su alta reactividad.
- 3. No tiene efecto residual, por lo que no puede garantizar de forma continuada la calidad microbiológica del agua.
- 4. No es capaz de eliminar los biofilms.

TRATAMIENTO CON OZONO

INCONVENIENTES (Cont...)

- 5. Necesita una instalación compleja para su aplicación, con altos costes de proceso y de mantenimiento.
- 6. Es un gas altamente reactivo, lo que dificulta su manipulación por parte de los usuarios.
- 7. Concentraciones de ozono superiores a 1 ppm en aire son peligrosas para la salud de las personas.

Por lo tanto...

Ninguno de estos productos puede garantizar a la vez:

- Eficacia
- Fácil manipulación
- Seguridad para las personas
- No dañar las instalaciones, y...
- Mantener el agua con sus características de olor, color y sabor naturales.

DIOXIDO DE CLORO

- 1. Tiene una acción higienizante más prolongada en el tiempo.
- 2. Elimina y desprende los biofilms.
- 3. Posee un poder oxidante 2.5 veces superior al del cloro activo y requiere un tiempo de contacto 10 veces inferior.
- 4. No forma ningún tipo de subproducto peligroso para las personas o para el medioambiente, trihalometanos u otros compuestos organoclorados.

DIOXIDO DE CLORO

- 5. No altera ni el olor ni el sabor del agua.
- 6. A las dosis de uso no es tóxico ni irritante ni corrosivo.
- 7. Actúa en un amplio rango de pH, de 4 a 10.
- 8. Es muy estable, no se descompone fácilmente con el tiempo.
- 9. Puede aplicarse en cualquier tipo de aguas, duras o blandas.
- 10. No ataca materiales como acero inoxidable, plásticos o superficies esmaltadas

DIOXIDO DE CLORO

TIENE GRAN EFECTO MICROBIOCIDA

- El ClO2 destruye completamente los microorganismos.
- Su capacidad microbiocida mejora a la del cloro activo y la de otros productos comúnmente usados en el tratamiento de agua como los peróxidos.
- Es eficaz contra todo tipo de microorganismos: bacterias, hongos, levaduras, esporas algas y virus.

DIOXIDO DE CLORO

EL FIN DEL BIOFILM

- Los biofilms son capas de microorganismos y otras sustancias que se forman en las paredes de tuberías y tanques.
- Los biofilms Pueden albergar muchos tipos de gérmenes peligrosos para la salud humana
- El ClO2 es el único desinfectante permitido para su uso en aguas capaz de MATAR, ELIMINAR Y EVITAR LA RE-DEPOSICIÓN DE BIOFILMS

DIOXIDO DE CLORO

FÁCIL GENERACIÓN Y APLICACIÓN

Debido a sus propiedades químicas y limitaciones en el transporte el ClO2 se ha de generar "in situ" mediante un equipo generador fabricado especialmente en función de las necesidades particulares de cada granja



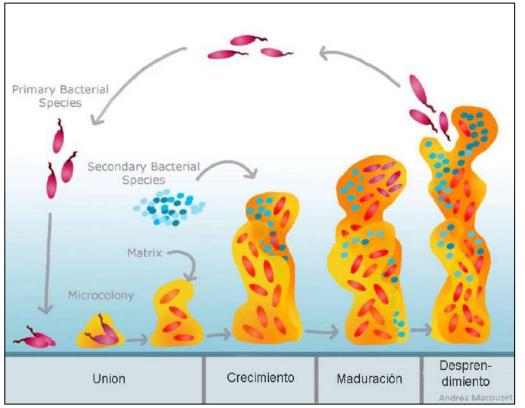
DIOXIDO DE CLORO

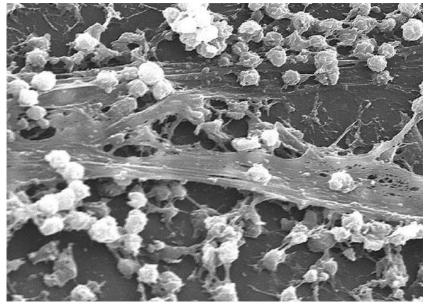
Si comparamos ClO2 con el resto de productos para tratamiento de aguas

	CPQ dinfex® CIO ₂	Cloro		Peróxid	o	Ozono	S.
Rango de pH	4-10 ✓	> 7,5	×	< 7,0	1	n/a	1
Sub-productos	Cloruros ✓	AOX, THM, clorato	×	No	✓	THM, Bromato	×
Velocidad	Rápido ✓	Medio	×	Lento	×	Rápido	1
Estabilidad	Estable ✓	Estable	1	No estable	×	No estable	×
Biofilms	Sí ✓	No	x	No	×	No	X
Corrosividad	Baja ✓	Alta	×	Media	×	Alta	×
Olor y sabor	No ✓	Elevada	×	Baja	1	Baja	1
Efectividad	Elevada ✓	Elevada	1	Baja	x	Muy elevada	1
Efecto residual	Alto ✓	Bajo	×	Bajo	×	No	×

Biofilm: colonia estructurada de bacterias incrustadas en una matriz polimérica fabricada por ellas mismas y adherida

a una superficie









CIO₂ es el único desinfectante permitido para su uso en aguas capaz de MATAR, ELIMINAR Y EVITAR LA RE-DEPOSICIÓN DE BIOFILMS

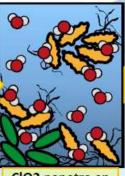
TRATAMIENTO CON CIO2



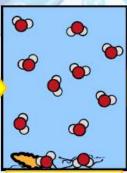
BIOFILM FORMADO



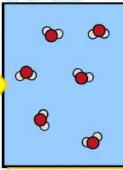
clo2 destruye las bacterias en suspensión y las capas superficiales del biofilm.



clo2 penetra en el biofilm y arranca fragmentos del mismo.



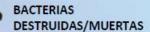
clo2 elimina completamente las bacterias y micelios de las superficies.



clo2 deja el agua y las superficies limpias y desinfectadas y su efecto residual impide la formación de nuevos biofilms.









CPQ dinfex® ClO2

Que hacemos con las pastillas??

- Mejor esto que nada...
- Las de dioxido de cloro se pueden utilizar en limpieza de tuberias



Cloro



Dióxido de cloro

En avicultura todo debe ser predecible y controlable

ACIDIFICANTES DEL AGUA

Sirven para optimizar el pH al que actua el higenizante

INORGANICOS

- Acido clorhídrico
- Acido fosfórico

ORGANICOS

- Acido propiónico
- Acido fórmico
- Acido acético
- Combinaciones de ácidos orgánicos

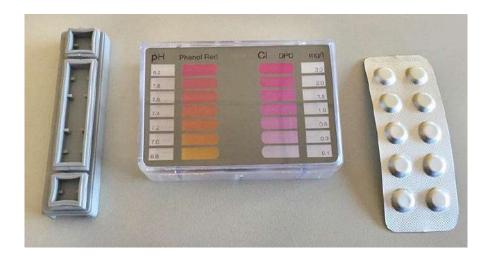
Control de higienizantes: concentraciones recomendadas

Peróxido: 0,15-0,3 ppm

Cloro: 0,3-0,4 ppm

· Dióxido de Cloro: 0,20 ppm







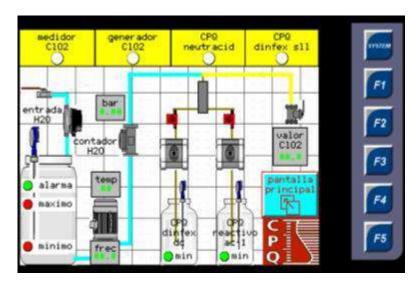




Sistema generador de ClO2

CARACTERÍSTICAS TÉCNICAS (Cont...)

- Pantalla táctil para regulación y visualización de parámetros, alarmas y datos de control.
- Módulo GSM para envío de alarmas y datos a móvil.
- Completamente automático,
 con posibilidad de trabajar por:
 - Dosificación proporcional (por paso de agua).
 - Higienización controlada (pH-Redox o ppm de ClO2).







¿De donde viene mi agua?

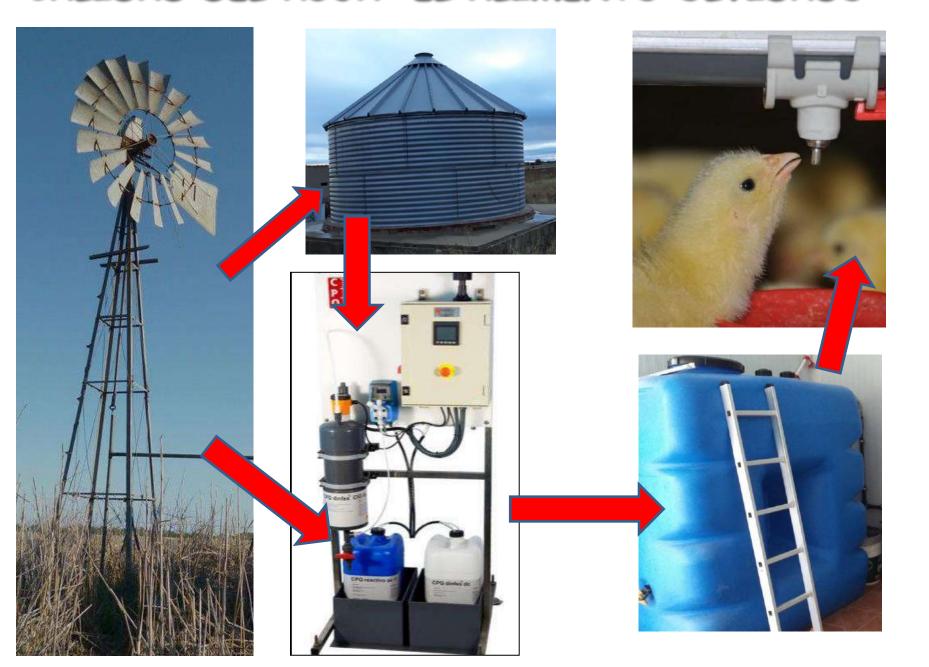
- Pozo
- Canal
- Acequia
- Balsa
- Red....

¿Qué características tiene?

- Muy dura
- Esta turbia
- Tiene muchos nitratos y/o nitritos

¿Qué uso le voy a dar?

- Bebida de animales y/o personas
- Limpieza
- Cooling (Ojo Legionella!!)



DEPOSITO DE RESERVA

- Obligatorio por ley de bienestar animal
- Capacidad: la máxima que corresponde al consumo de 3 días de la explotación
- · Herméticamente cerrado
- Protegido de la luz



BALSA DE AGUA

- Deberá estar siempre cubierta y vallada
- Protegida del sol, para evitar usar alguicidas (Sulfato de cobre o amonio cuaternario
- Cuidado con su ubicación!!



DEPOSITOS INTERMEDIOS

- Los higienizantes necesitan un tiempo de actuación
- La capacidad de estos depósitos depende del higienizante que vayamos a usar
- En general se calcula que se va a consumir entre 3 horas (ClO₂) y 8 horas (Cl)



Microorganismo	ppm de ClO ₂	Tiempo de contacto (s)
Staphylococcus aureus	1	60
Escherichia coli	0.25	60
Streptococcus	1	15
Lactobacillus brevis	0.15	300
Pseudomonas aeruginosa	1	60
Saccharomyces diastaticus	0.5	10
Penicillum expansum	0.5	60
Pediococcus damnosus	0.15	20
Pectinatus cervisiiphilus	0.1	5

Tabla. Reducción microbiana tras el uso de dióxido de cloro (los resultados se corresponden a una reducción ≥99,9%)

ACCIÓN BACTERICIDA Y FUNGICIDA DEL CIO2

MICROORGANISMO	Concentración CIO ₂ (ppm)	Tiempo de contacto (s)	
Staphylococcus aureus	1	60	
Escherichia coli	0.25	60	
Streptococcus	1	15	
Lactobacillus brevis	0.15	300	
Pseudomonas aeruginosa	1	60	
Saccharomyces diastaticus	0.5	10	
Penicillum expansum	0.5	60	
Pediococcus damnosus	0.15	20	
Pectinatus cervisiiphilus	0.1	5	
Enterococcus hirae	1	60	
Salmonella spp	0.5	60	
Clostridium spp	1	120	
Brachyspira hyodysenteriae	1	60	
Candida albicans	1	120	
Aspergillus niger	1	120	

CUARTO DE AGUAS



ANALISIS Y TOMA DE MUESTRAS

- Al menos uno por año, pero se aconseja cada 6 meses
- En recipientes adecuados





ANALISIS Y TOMA DE MUESTRAS

- Siempre con guantes desinfectados con gel hidroalcohólico
- Desinfectar previamente el grifo o fin de línea de tetinas (flameado, desinfectantes...)
- Dejar salir agua 20-30" antes de coger la muestra
- No apoyar la boca del recipiente en el grifo donde vayamos a tomar la muestra.
- Cerrar herméticamente el recipiente y transportar refrigerado, evitando su congelación
- Para muestras de agua de balsas, limpiar la superficie con el mismo recipiente e introducirlo unos 20 cm

HIGIENIZACION DEL AGUA POR METODOS FISICOS

- · Ultrasonidos: solo utilizados para purificar aguas negras
- Rayos UV (lamparas de cuarzo)
 - Actividad no permanente en el tiempo



Limpieza de tuberías

- Con dióxido de cloro
- Con sosa diluida
- Con peroxidos a triple dosis
- En todos los casos dejar reposar una noche!!



AGRADECIMIENTOS

- A Montse Barberán, Profesor titular de la Facultad de Veterinaria de Zaragoza
- A Jordi Bou, Ingeniero químico (CPQ)
- A Ricardo Cepero
- A Ángel Palacios
- A Adrián Plou
- A Eva Abancens
- A Alfredo Corujo

MUCHAS GRACIAS!!