Contaminación del agua

Universidad
de Cantabria

Javier Llorca
Medicina Preventiva y Salud Pública

Necesidades y calidad del agua

- » Biológica
 - » Doméstica
 - » Industrial
 - » Agrícola
 - » Recreativa
-
- Cantidad mínima diaria: 50 litros / persona
 - Cantidad mínima recomendada:
 - Zonas rurales: 90 l / persona
 - Zonas urbanas: 125 – 250 l / persona
 - Cantidad mínima legal en España: 100 l / persona

Abastecimiento de agua en Cantabria

Contaminación química del agua

- Metales pesados (plomo, hierro, mercurio,...)
 - Erosión del suelo.
 - Industrias.
 - Cañerías (plomo).
- Plaguicidas (insecticidas y herbicidas)
- Nitratos y nitritos
 - Fertilizantes.
- Detergentes
- PCBs (Policlorobifenilos)
 - Fabricación de plásticos, pinturas, aislantes,...
 - Muy persistentes en el ambiente.

Contaminación biológica del agua

- Características de los indicadores microbiológicos:
 - Están presentes a la vez que los patógenos.
 - Son más frecuentes y numerosos que los patógenos.
 - Presentan mayor resistencia a las condiciones del medio que los patógenos.
 - Son fáciles de aislar e identificar
- Indicadores microbiológicos de contaminación fecal:
 - Escherichia coli
 - Enterococo
 - Clostridium perfringens
 - Coliformes totales

Contaminación microbiológica en las playas de Santander

Contaminación microbiológica en las playas de Santander

Contaminación microbiológica en las playas de Santander

Origen de la contaminación microbiológica

- Coliformes fecales / Streptococos fecales:
 - > 4 : Origen humano.
 - $< 0,7$: Origen animal.
 - Entre 0,7 y 4: Origen mixto.

Características microbiológicas de las aguas de consumo público

Microorganismo	Nivel guía	CMA
Aerobios a 22°C	100 / 1 ml	
E. Coli	-	0 / 100 ml
Enterococo	-	0 / 100 ml
Cl. Perfringens	-	0 / 100 ml
Coliformes	-	0 / 100 ml
Patógenos	-	Ausencia

Otros indicadores de contaminación microbiológica

- Nitratos, nitritos, amoniaco:
 - Se originan en la descomposición de la materia orgánica.
- Demanda química de oxígeno (DQO):

Cantidad de oxígeno consumido por la oxidación de materias orgánicas o inorgánicas.
- Demanda biológica de oxígeno (DBO):

Cantidad de oxígeno consumido por la degradación de materia orgánica mediante procesos biológicos aerobios.
- DBO / DQO:
 - < 0,2 vertido inorgánico
 - > 0,6 vertido orgánico

Tratamiento del agua de abastecimiento

- Tratamiento preliminar
- Aireación
- Sedimentación primaria
- Clarificación
- Ablandamiento
- Ajuste de pH
- Desinfección

Tratamiento preliminar

- Eliminar sólidos grandes.
 - Maderas
 - Plásticos
 - Piedras
 - Hierbas
- Se realiza mediante rejas o mallas.

Aireación

- Aumenta el contenido de oxígeno disuelto.
- Elimina sustancias volátiles:
 - Sulfuro de hidrógeno.
 - Dióxido de carbono.
- Se realiza mediante surtidores, cascadas o difusores.

Sedimentación primaria

- Eliminación de sólidos pequeños:
 - Arena
 - Grava
 - Barro
- Reducción de microorganismos por radiación ultravioleta.
- Se realiza en tanques al aire libre; la sedimentación se hace por gravedad.

Clarificación

- Eliminación de partículas mayores de $10\mu\text{m}$.
- Fase I. Coagulación-floculación:
 - Se añaden sustancias químicas (sales de aluminio o de hierro) que hacen que las partículas se agrupen.
- Fase II. Decantación:
 - Se eliminan los flóculos por gravedad.
- Fase III. Filtración

Fuente: Wikipedia

Javier Llorca.
Medicina Preventiva y Salud Pública

Ablandamiento

- Reducción de la dureza del agua (contenido de calcio y magnesio).
- Se realiza por:
 - Precipitación química.
 - Resinas de intercambio de iones.
 - Ósmosis inversa.

Desinfección

- Cloro / Ozono / Bromo
- Cloro libre: ácido hipocloroso / ión hipoclorito.
- Fase I: Hay materia orgánica en el agua y añadimos cloro libre:
Materia orgánica + cloro libre $\Rightarrow$ cloraminas y compuestos organoclorados (cloro residual combinado).
- Fase II: Ya no queda materia orgánica, seguimos añadiendo cloro libre:
Cloro residual combinado + cloro libre $\Rightarrow$ Compuestos sencillos de C, N,... + Cl molecular.
- Fase III: No queda cloro residual combinado, seguimos añadiendo cloro libre: queda cloro libre que actúa de desinfectante.

Desinfección

Concentración de cloro en el agua de bebida

pH del agua	Cloro residual libre (mg / l)
6,5 – 8,0	0,2
8,0 – 9,0	0,4
9,0 – 9,5	0,8

Eliminación de residuos

- Agua residual
- Residuos sólidos
- Residuos sanitarios

Clasificación de los residuos

- Aguas residuales
 - Urbanas
 - Industriales
 - Agrícolas
- Residuos sólidos
 - Urbanos
 - Industriales
 - Sanitarios
 - Agrícolas y ganaderos

Aguas residuales

- Tratamiento primario

Objetivo: Reducir la DBO en un 20% y los sólidos en suspensión en un 50%.

- Tratamiento preliminar:

- Desbaste (rejas de 10 cm)
- Tamizado (mallas de 5 mm)
- Trituración
- Desarenado (por decantación)

- Sedimentación primaria

- Tanques de decantación: Eliminación de fangos.

Aguas residuales

- Tratamiento secundario (biológico)

Objetivo: Eliminar el 70-90% de la materia orgánica.

- Fangos activados:

- Consumo de la materia orgánica por microorganismos presentes en el fango
- Decantación

- Filtros biológicos:

- Se pasa el agua por un filtro con microorganismos
- Decantación

Aguas residuales

- Tratamiento terciario:
 - Objetivo: Reducir el contenido iónico.
 - Es caro y frecuentemente no se lleva a cabo.

Agua residual en Cantabria

Fuente: INE

Residuos sólidos urbanos: Composición

Materia orgánica	44,1%
Papel y cartón	21,2%
Plásticos	10,6%
Vidrio	6,9%
Metales de hierro	3,4%
Metales sin hierro	0,7%
Maderas	1,0%
Textiles	4,8%
Gomas y caucho	1,0%
Pilas y baterías	0,2%
Varios	6,1%

Residuos sólidos urbanos: Tratamiento

- Vertido controlado
 - Inconvenientes:
 - Contaminación de aguas (lixiviados)
 - Formación de gases (metano y CO₂)
 - Incendios
 - Mal olor
 - Vectores de enfermedad (roedores e insectos)
 - Estética

Edificio Dakin Brisbane, California

Residuos sólidos urbanos: Tratamiento

- Incineración:
 - Coste elevado
 - Las cenizas y gases deben ser tratados
 - Las cenizas y escorias pueden ser aprovechadas
- Compostaje:
 - Degradación biológica (por fermentación) a 65°C
 - Producción de abono
 - Inconvenientes:
 - Olor
 - Vectores
 - Lixiviados

Compostaje

Fuente: Wikipedia

Digestión anaeróbica

Javier Llorca.
Medicina Preventiva y Salud Pública

Residuos sólidos urbanos: Tratamiento

- Valorización de residuos sólidos:
 - Reutilización: Uso para los mismos fines.
 - Reciclaje: Transformación (mismo fin u otros).
 - Vidrio
 - Papel y cartón
 - Metales

Efectos ambientales del reciclado		
Material	Ahorro energético	Ahorro de polución aérea
Aluminio	95%	95%
Cartón	24%	—
Cristal	5-30%	20%
Papel	40%	73%
Plástico	70%	—
Acero	60%	—

Residuos sólidos urbanos: Tratamiento en España

Sistema de tratamiento	Residuos tratados (millones de TM/año)	%
Vertido incontrolado	2,1	12,2
Vertido controlado	10,0	58,2
Reciclaje (no compost)	2,0	11,6
Compostaje	2,4	13,9
Incineración	0,7	4,1
Total	17,2	100,0

Recogida de residuos en Cantabria

Residuos sanitarios

- Residuos urbanos
- Residuos químicos
- Residuos radiactivos
- Restos anatómicos
- Residuos biológicos
 - Asimilables a urbanos
 - Biológicos especiales

1.75 Kg/cama-día

**Incineración
Autoclavado**

- ✓ **Infecciones no endémicas muy virulentas.**
- ✓ **Infecciones de transmisión feco-oral no endémicas.**
- ✓ **Secreciones respiratorias de pacientes con enf. de transmisión aérea.**
- ✓ **Filtros de diálisis.**
- ✓ **Restos punzantes o cortantes.**
- ✓ **Cultivos y reservas de agentes infecciosos.**
- ✓ **Restos de animales infecciosos.**