



Sergio Sanz Environmental Products Territory Manager







INDICE

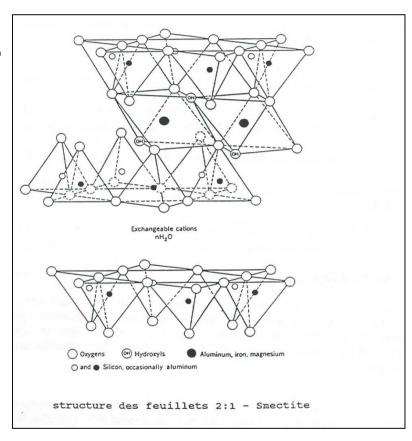
- 1. BENTONITA. Definición y conceptos básicos.
- 2. Comportamiento de la BENTONITA: Hinchamiento e Intercambio Catiónico.
- 3. Geocompuestos de BENTONITA (GBR-C)
- 4. Nueva tecnología aplicada a Geocompuestos de bentonita.
- 5. Diseño y aplicación.





BENTONITA

- Arcilla natural. Esmectitas.
- Gran contenido en Montmorillonita.
- Estructura en laminillas microscópicas, cargadas negativamente en su superficie.
- Presencia de cationes compensando cargas:
 - Predominio de catión monovalente (NA+) → Gran capacidad de expansión.
 - Cationes divalentes → Menor capacidad de expansión.
- Capacidad de Intercambio Catiónico (CEC).

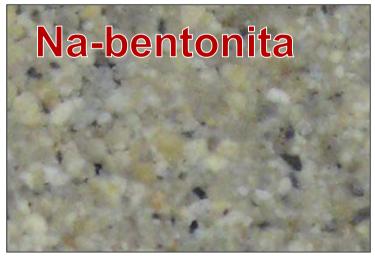








Hidratación por Cristalización = Sencillo recorrido de flujo: Intergranular (tipo arena)



Hidratación por Cristalización +
Hidratación por Osmosis =
Estrecho y tortuoso recorrido de
flujo

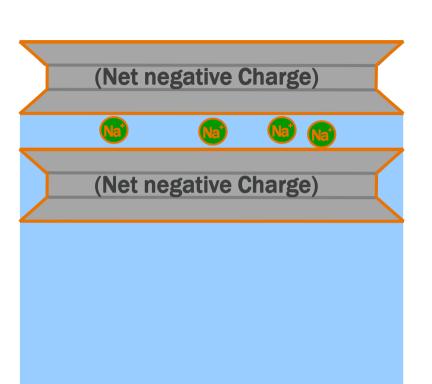






HINCHAMIENTO

- Hinchamiento por Cristalización:
 - Primer agua en entrar en la estructura e hidrata los iones
 - Ocurre independiente del tipo de catión
- Hinchamiento por Osmosis:
 - Sigue a la hidratación por cristalización
 - Ocurre solo cuando hay presencia de cationes monovalentes en los espacios de intercambio



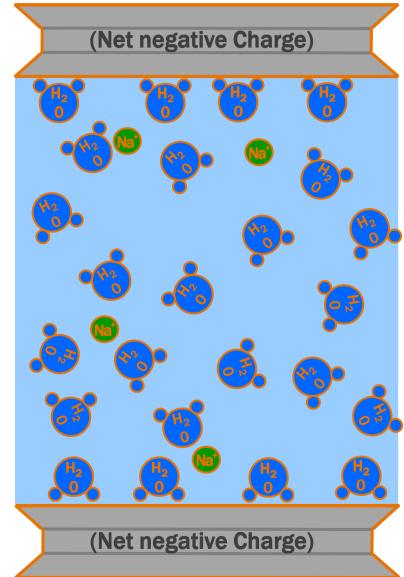




INTERCAMBIO CATION"

- CAPACIDAD DE INTERCAMBIO CATIÓNICO (CIC):
 - Capacidad de absorber una cantidad determinada de cationes y retenerlos en un estado INTERCAMBIABLE
- INTERCAMBIO CATIONICO:
 Absorción de cationes divalentes
 (Ca ²⁺) y pérdida de cationes
 monovalentes (Na +):
 - Cambio de propiedades
 - Reducción de capacidad de expansión.







INTERCAMBIO CATIONICO VARIABLES

• Fuerza lónica (l or l_c)

$$| \text{I or } |_{c} = \frac{1}{2} \sum_{B=1}^{n} c_{B} z_{B}^{2}$$

$$| \text{cB} = \text{concentración de ion o cation B (M)}|$$

$$| \text{zB} = \text{valencia de ion B}|$$

Ratio entre cationes monovalentes y divalentes (RMD)

$$RMD = \frac{M_m}{\sqrt{M_d}}$$

Mm = Molaridad total cationes monovalentes

Md = Molaridad total cationes polivalentes

pH

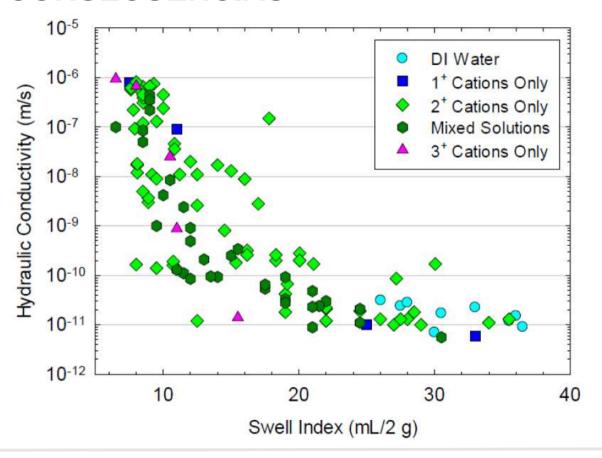
$$pH = \frac{1}{\left\lceil H^+ \right\rceil}$$

Agua disociada en [H+] y [OH-] [H+] = concentración de protones





INTERCAMBIO CATIONICO CONSECUENCIAS



Aumento cationes polivalentes

Menor Indice de Hinchamiento

Aumento de Permeabilidad (K)



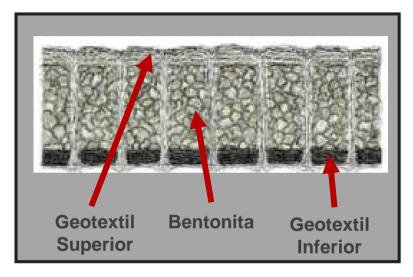


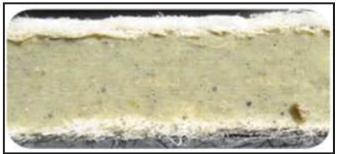
GEOCOMPUESTOS DE BENTONITA (GBR-C)

Barrera Geosintética Bentonítica

Tipología estructural:

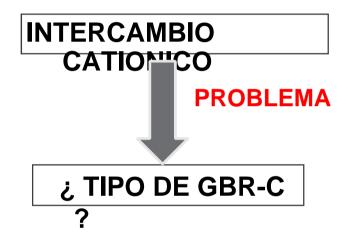
- AGUJADO: formado por bentonita de sodio entre dos geotextiles.
- AGUJADO + LAMINADO: formado por bentonita de sodio entre dos geotextiles Y presentan un geomembrana de polietileno adherida en una de sus caras.













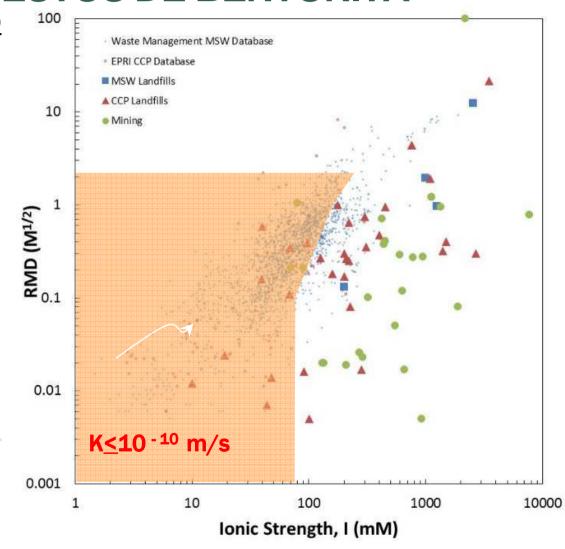


GBR-C (Na-Bentonita)

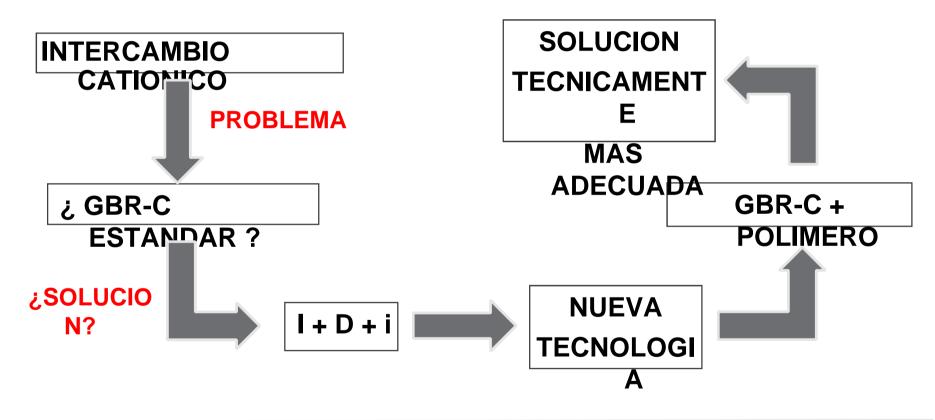
 Elevado porcentaje de casos sin alteraciones en la permeabilidad.

 Casos reducidos y definidos con alteraciones de permeabilidad provocado por Intercambio













CASOS CON POTENCIAL INTERCAMBIO CATIONICO

- Presencia de cationes (Ca⁺², Mg⁺²)
- Suelos cálcicos
- Aguas extremadamente duras
- Lixiviados de lodos estabilizados con cal
- Soluciones salinas o agua salada.
 OTROS POSIBLES PROBLEMAS
- pH bajo (<3): Soluciones ácidas o corrosivas.
- pH elevado (>10): Soluciones básicas o caústicas.





TIPOS DE PROYECTOS CON LIXIVIADOS A TENER EN CUENTA

- Vertederos de Cenizas procedentes de Plantas de Combustión de Carbón (CENTRALES TÉRMICAS).
- Vertederos de Cenizas procedentes de Incineradoras.
- Procesos Mineros (Lodos rojos)
- Vertederos Industria Papelera (Pulpa)
- Otros procesos industriales con generación de lixiviados no

convencionales.









PASO 1

- Casos con posibles problemas de INTERCAMBIO CATIONICO.
- Proyectos con lixiviados potencialmente problemáticos.
- DUDAS respecto a la composición química de lixiviado.







PASO 2

Toma de MUESTRA
 REPRESENTATIVA LIXIVIADO (5
 litros) o TERRENO (3 kg)



COMPOSICION QUIMICA detallada
 → LIXIVIADO SINTETICO









PASO 3

- EVALUACION DE LA COMPATIBILIDAD QUIMICA
 - I. Comparativa de lixiviado frente a amplia base de datos de pruebas de compatibilidad realizadas (>1600 tests). Lixiviados "patrón".
 - II. Ensayos de Perdida por filtrado e Indice de Hinchamiento (ASTM D6141 Standard Guide for screening clay portion and flux index of GCL from chemical compatibility liquids)

 Análisis pH, Conductividad Eléctrica, etc.
- Rápido y fácil proceso para identificar los casos problemáticos más evidentes. Base para

 VESCICCIÓN de futura composición de BRICIIII (MTD) en vertederos, suelos contaminados y gestión de residuos'









PASO 4

- EVALUACION DE LA COMPATIBILIDAD QUIMICA (III)
 - III. Ensayos de Conductividad Hidraúlica (ASTM D6766, Standard Test Method for Evaluation of Hydraulic Properties of GCLs Permeated with Potentially Incompatible Fluids. (Modified version of D5887 and D5084)
- Comportamiento a largo plazo: Larga duración (meses) con el GBR-C en contacto con el lixiviado hasta conseguir equilibrio químico (ECin ~ Ecout)







PASO 5

- Obtención de resultados
- Composición específica de GBR-C en base a bentonita sódica + polímeros específicos (tipo y dosificación)





Redacción de informe para especificación en proyecto.







CONCLUSIONES

- La mayoría de los lixiviados no producen grandes cambios en la permeabilidad K de un GBR-C de bentonita sódica de calidad.
- En casos con potencial Intercambio Catiónico, es necesario realizar una Evaluación de la compatibilidad química del GBR-C para cada proyecto.
- En base a los resultados obtenidos será necesario la incorporación o no de un GBR-C de bentonita sódica modificado con polímeros específicos.
- Limitaciones actuales para uso de GBR-C modificado con polímeros:

Entre neutros y básicos (3 < pH < 12)

Concentraciones salinas (3,000 < TDS < 40,000 mg/L)





