



19



OFICINA ESPAÑOLA DE
PATENTES Y MARCAS

ESPAÑA

11 Número de publicación: **2 345 531**

51 Int. Cl.:
C02F 1/461 (2006.01)
C25B 1/24 (2006.01)
C02F 1/467 (2006.01)
C25B 1/26 (2006.01)

12

TRADUCCIÓN DE REIVINDICACIONES DE SOLICITUD
DE PATENTE EUROPEA

T1

- 96 Número de solicitud europea: **07719131 .0**
96 Fecha de presentación de la solicitud: **27.06.2007**
97 Número de publicación de la solicitud: **2046688**
97 Fecha de publicación de la solicitud: **15.04.2009**

30 Prioridad: **27.06.2006 AU 2006903451**
14.07.2006 AU 2006903807

43 Fecha de publicación de la mención BOPI:
27.09.2010

46 Fecha de publicación de la traducción de las
reivindicaciones: **27.09.2010**

71 Solicitante/s: **Poolrite Research Pty. Ltd.**
415 Creek Road
Mt. Gravatt, Queensland 4122, AU

72 Inventor/es: **Anderson, Stuart, Bruce;**
Holloway, Colin, John;
Palmer, Ross, Leslie y
Redmond, Colin, James

74 Agente: **Arias Sanz, Juan**

54 Título: **Método mejorado de tratamiento de agua.**

ES 2 345 531 T1

REIVINDICACIONES

- 5 1. Un método para el tratamiento de una masa de agua para eliminar o reducir los efectos de microorganismos, comprendiendo dicho método las etapas de formar, en una masa de agua, una solución de electrolitos que contiene de 1500 ppm a 9000 ppm de una sal soluble de haluro de magnesio;
- 10 tratar dicha solución de electrolitos en una celda electrolítica de halogenación para formar una solución acuosa de ácido hipohaloso; y,
- 10 devolver la solución de electrolitos tratada a dicha masa de agua.
- 15 2. Un método según la reivindicación 1 en donde dicha solución de electrolitos contiene de 2000 ppm a 6000 ppm de una sal soluble de haluro de magnesio.
3. Un método según la reivindicación 2 en donde dicha solución de electrolitos contiene de 2500 ppm a 3000 ppm de una sal soluble de haluro de magnesio.
- 20 4. Un método según la reivindicación 1 en donde dicha solución de electrolitos contiene de 500 ppm a 3000 ppm de una sal soluble de haluro de potasio.
5. Un método según la reivindicación 4 en donde dicha solución de electrolitos contiene de 600 ppm a 3000 ppm de una sal soluble de haluro de potasio.
- 25 6. Un método según la reivindicación 5 en donde dicha solución de electrolitos contiene de 1000 ppm a 2500 ppm de una sal soluble de haluro de potasio.
- 30 7. Un método según la reivindicación 6 en donde dicha solución de electrolitos contiene de 0 ppm a 600 ppm de una sal soluble de haluro de sodio.
8. Un método según la reivindicación 1 en donde dicha solución de electrolitos contiene de 0 ppm a 300 ppm de una sal soluble de haluro de metal alcalino seleccionada de LiBr, NaBr, CaBr₂, MgBr₂ o mezclas de las mismas.
- 35 9. Un método según la reivindicación 1 en donde dicha solución de electrolitos tratada contiene Mg(OH)₂.
10. Un método según la reivindicación 7 en donde las sales de haluro de magnesio, haluro de potasio y haluro de sodio son sales de cloruro.
- 40 11. Un método según la reivindicación 1 en donde dicha solución de electrolitos se filtra a través de un medio filtrante antes de regresar a dicha masa de agua.
12. Un método según la reivindicación 11 en donde dicho medio filtrante comprende una composición de sílice amorfa particulada.
- 45 13. Un método según la reivindicación 12 en donde dicho medio filtrante comprende partículas de vidrio trituradas o molidas.
14. Un método según la reivindicación 1 en donde dicha solución de electrolitos se dirige a dicha celda electrolítica de halogenación a través de un tanque de sedimentación para ayudar en la separación de los contaminantes particulados.
- 50 15. Un método según la reivindicación 1 en donde dicha solución de electrolitos se dirige, durante un ciclo de retrolavado, enjuague o desviación a un tanque de recogida.
- 55 16. Una composición de sal de electrolitos para uso con el método de la reivindicación 1 en donde la composición de la sal de electrolitos comprende:
- 60 MgCl₂ 100-30% en peso
- KCl 0-70% en peso
- NaCl 0-8% en peso.
- 65 17. Una sal de electrolitos según la reivindicación 16 en donde dicha composición de electrolitos incluye desde 0 hasta 10% en peso de una sal soluble en agua de bromuro seleccionada de NaBr, LiBr, KBr, CaBr₂, MgBr₂ o mezclas de las mismas.

ES 2 345 531 T1

18. Una sal de electrolitos según la reivindicación 16 en donde dicha composición de electrolitos comprende una solución acuosa concentrada.

5 19. Una sal de electrolitos según la reivindicación 16 en donde dicha composición de electrolitos comprende sólidos particulados.

20. Una sal de electrolitos según la reivindicación 16 en donde dicha composición de electrolitos puede derivar de o comprender agua amarga.

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

60

65