

## Tabla de contenido

|   |      |
|---|------|
| Agradecimientos .....   | iii  |
| Índice de Tablas.....   | vi   |
| Índice de Figuras .....   | viii |
| 1. Introducción .....   | 1    |
| 1.1. Objetivos .....  | 2    |
| 1.1.1. Objetivo General .....   | 2    |
| 1.1.2. Objetivos Específicos .....  | 2    |
| 1.2. Organización del informe .....   | 2    |
| 2. Marco Teórico .....  | 3    |
| 2.1. Especiación y reactividad del arsénico.....  | 3    |
| 2.2. Normativa nacional e internacional.....  | 5    |
| 2.3. Tecnologías de tratamiento más comunes en la remoción de arsénico .....                      | 5    |
| 2.3.1. Oxidación, coagulación, floculación, sedimentación, filtración .....                       | 5    |
| 2.3.2. Adsorción .....  | 5    |
| 2.3.3. Intercambio iónico.....  | 6    |
| 2.3.4. Filtración a través de membranas .....   | 6    |
| 2.4. Principio de fotocatálisis heterogénea.....  | 6    |
| 2.5. Propiedades de los materiales .....  | 8    |
| 2.5.1. Energía de separación de banda .....   | 8    |
| 2.5.2. Fases cristalinas.....   | 9    |
| 2.5.3. Tamaño de las partículas .....   | 10   |
| 2.6. Influencia de parámetros físicos en la cinética de la reacción.....                          | 10   |
| 2.6.1. Masa del catalizador.....  | 11   |
| 2.6.2. Longitud de onda.....  | 11   |
| 2.6.3. Concentración inicial.....   | 11   |
| 2.6.4. Temperatura .....  | 11   |
| 2.6.5. Flujo radiante.....  | 11   |
| 2.6.6. Rendimiento cuántico.....  | 11   |
| 2.7. Colectores solares.....  | 12   |
| 3. Metodología .....  | 13   |
| 3.1. Caracterización del material bi-funcional, para foto-oxidación y adsorción de arsénico ..... | 13   |
| 3.1.1. Síntesis del dióxido de titanio .....  | 13   |
| 3.1.2. Propiedades del dióxido de titanio .....   | 14   |

|        |  |    |
|--------|--|----|
| 3.1.3. | Síntesis del carbón activado .....   | 14 |
| 3.1.4. | Propiedad del carbón activado .....  | 16 |
| 3.2.   | Pruebas de foto-oxidación de arsénico III.....   | 16 |
| 3.2.1. | Metodología para foto-oxidación de As(III) .....   | 16 |
| 3.2.2. | Metodología para determinación de As(V) por Colorimetría .....   | 20 |
| 3.3.   | Diseño y construcción de instalación para tratamiento de aguas .....   | 23 |
| 3.3.1. | Descripción del sistema.....   | 24 |
| 3.3.2. | Pérdida de carga.....  | 25 |
| 3.3.3. | Determinación de la bomba.....   | 27 |
| 3.3.4. | Determinación del caudal según la frecuencia .....   | 28 |
| 3.3.5. | Colector solar .....   | 29 |
| 4.     | Caracterización de los Nanomateriales .....  | 31 |
| 4.1.   | Caracterización del dióxido de titanio.....  | 31 |
| 4.1.1. | Energía de separación de banda de TiO <sub>2</sub> (4) .....   | 31 |
| 4.1.2. | Fases cristalinas de TiO <sub>2</sub> (4).....   | 32 |
| 4.1.3. | Tamaño de las partículas de TiO <sub>2</sub> (4) .....   | 32 |
| 4.2.   | Caracterización del carbón activado.....   | 33 |
| 4.2.1. | pH superficial de CAP-CO <sub>2</sub> -Fe .....  | 33 |
| 4.3.   | Proporción del mix TiO <sub>2</sub> /CAP-CO <sub>2</sub> -Fe .....   | 34 |
| 5.     | Pruebas de foto-oxidación de As(III) .....   | 35 |
| 5.1.   | Efecto del pH y de la modificación de TiO <sub>2</sub> (4) con CAP-CO <sub>2</sub> -Fe en la cinética de reacción..... | 35 |
| 5.2.   | Efecto de la potencia en la cinética de reacción .....   | 38 |
| 6.     | Diseño y construcción de SolArsenic.....   | 44 |
| 6.1.   | Diseño del sistema de iluminación.....   | 44 |
| 6.2.   | Colector solar .....   | 45 |
| 7.     | Conclusiones .....   | 47 |
| 8.     | Bibliografía .....   | 49 |
| 9.     | Anexos.....  | 51 |
| 9.1.   | Anexo 1 .....  | 51 |
| 9.2.   | Anexo 2 .....  | 63 |

## Índice de Tablas

|   |    |
|---|----|
| Tabla 2.1.- Comparación de regulación de arsénico en normativas. Fuente: Nch 409, Nch1333, EPA y FAO, 2016.....             | 5  |
| Tabla 3.1.-Características en proceso de síntesis de las 6 muestras de TiO <sub>2</sub> . .....                             | 14 |
| Tabla 3.2.- Caracterización de los precursores del carbón activado.....   | 15 |
| Tabla 3.3.- Análisis de cenizas en los precursores de carbón activado.....  | 15 |
| Tabla 3.4.- Rendimiento de los distintos procesos de síntesis. ....   | 15 |
| Tabla 3.5.- Pruebas de foto-oxidación de arsénico en simulador solar. ....  | 19 |
| Tabla 3.6.- Valores de curva de calibración de As(V).....   | 21 |
| Tabla 3.7.- Valores de curva de calibración de As(III). ....  | 22 |
| Tabla 3.8.- Dimensiones del estanque. ....  | 24 |
| Tabla 3.9.- Dimensiones del sistema.....  | 25 |
| Tabla 3.10.- Coeficientes de pérdida singular. Fuente: M. Vernal, 2016.....   | 27 |
| Tabla 3.11.- Pérdida de carga en el sistema, según el número de Reynolds.....   | 27 |
| Tabla 3.12.- Características de la bomba. Fuente: ProMinent Chile, 2016.....  | 28 |
| Tabla 3.13.- Número de Reynolds a partir de la frecuencia.....  | 28 |
| Tabla 5.1.- Adsorción de arsénico de TiO <sub>2</sub> (4) versus el mix, a un pH 4.....                                     | 37 |
| Tabla 5.2.- Adsorción de arsénico de TiO <sub>2</sub> (4) versus el mix, a un pH 7.....                                     | 38 |
| Tabla 5.3.- Distribución de luz y potencia, para cada combinación de lámparas. ....   | 39 |
| Tabla 5.4.- Potencia, foto-oxidación y adsorción de arsénico, según combinaciones de lámparas. ....                         | 42 |
| Tabla 6.1.- Dimensiones del caparazón para las lámparas. ....   | 44 |
| Tabla 9.1.- Concentración de As(V) en función del tiempo, para TiO <sub>2</sub> (4), a pH 4.....                            | 51 |
| Tabla 9.2.- Concentración de arsénico total en función del tiempo, para TiO <sub>2</sub> (4), a pH 4.....                   | 52 |
| Tabla 9.3.- Concentración de As(III) en función del tiempo, para TiO <sub>2</sub> (4), a pH 4.....                          | 53 |
| Tabla 9.4.- Concentración de As(V), en función del tiempo para el mix, a pH 4.....  | 54 |
| Tabla 9.5.- Concentración de arsénico total, en función del tiempo para el mix, a pH 4.....                                 | 55 |
| Tabla 9.6.- Concentración de As(III), en función del tiempo para el mix, a pH 4.....  | 56 |
| Tabla 9.7.- Concentración de As(V) en función del tiempo, para TiO <sub>2</sub> (4), a pH 7.....                            | 57 |
| Tabla 9.8.- Concentración de arsénico total en función del tiempo, para TiO <sub>2</sub> (4), a pH 7.....                   | 58 |
| Tabla 9.9.- Concentración de As(III) en función del tiempo, para TiO <sub>2</sub> (4), a pH 7.....                          | 59 |
| Tabla 9.10.- Concentración de As(V) en función del tiempo, para el mix, a pH 7.....   | 60 |
| Tabla 9.11.- Concentración de arsénico total en función del tiempo, para el mix, a pH 7.....                                | 61 |
| Tabla 9.12.- Concentración de As(III) en función del tiempo, para el mix, a pH 7.....                                       | 62 |
| Tabla 9.13.- Concentración de As(V) en función del tiempo, para 86 [%] de lámparas visibles y 14 [%] de UV-A.....           | 63 |
| Tabla 9.14.- Concentración de arsénico total en función del tiempo, para 86 [%] de lámparas visibles y 14 [%] de UV-A.....  | 64 |
| Tabla 9.15.- Concentración de As(III) en función del tiempo, para 86 [%] de lámparas visibles y 14 [%] de UV-A.....         | 65 |
| Tabla 9.16.- Concentración de As(V) en función del tiempo, para 86 [%] de lámparas visibles y 14 [%] de UV-C.....           | 66 |
| Tabla 9.17.- Concentración de arsénico total en función del tiempo, para 86 [%] de lámparas visibles y 14 [%] de UV-C. .... | 67 |
| Tabla 9.18.- Concentración de As(III) en función del tiempo, para 86 [%] de lámparas visibles y 14 [%] de UV-C. ....        | 68 |

|  |    |
|--|----|
| Tabla 9.19.- Concentración de As(V) en función del tiempo, para 100 [%] de lámparas visibles. ....       | 69 |
| Tabla 9.20.- Concentración de arsénico total en función del tiempo, para 100 [%] de lámparas visibles... | 70 |
| Tabla 9.21.- Concentración de As(III) en función del tiempo, para 100 [%] de lámparas visibles. ....     | 71 |
| Tabla 9.22.- Concentración de As(V) en función del tiempo, para 100 [%] de lámparas UV-C.....            | 72 |
| Tabla 9.23.- Concentración de arsénico total en función del tiempo, para 100 [%] de lámparas UV-C....    | 73 |
| Tabla 9.24.- Concentración de As(III) en función del tiempo, para 100 [%] de lámparas UV-C.....          | 74 |
| Tabla 9.25.- Concentración de As(V) en función del tiempo, para 100 [%] de lámparas UV-A.....            | 75 |
| Tabla 9.26.- Concentración de arsénico total en función del tiempo, para 100 [%] de lámparas UV-A....    | 76 |
| Tabla 9.27.- Concentración de As(III) en función del tiempo, para 100 [%] de lámparas UV-A.....          | 77 |

## Índice de Figuras

|  |    |
|--|----|
| Figura 2.1.- Especiación del arsénico. Fuente: Kowalski, 2014 .....  | 4  |
| Figura 2.2.- Reactividad del arsénico. Fuente: Kowalski, 2014.....   | 4  |
| Figura 2.3.- Mecanismo del proceso de fotocatálisis heterogénea. Fuente: Spasiano, 2014.....   | 7  |
| Figura 2.4.- Región UV de fotoactividad de TiO <sub>2</sub> . Fuente: Daghrir et al, 2013. ....  | 8  |
| Figura 2.5.- Esquema de foto-oxidación con TiO <sub>2</sub> de As(III). Fuente: Guan et al, 2012.  | 9  |
| Figura 2.6.- Esquema de anatasa (a), rutilo (b) y brookita (c) TiO <sub>2</sub> . Fuente: Zhang et al, 2014. ....                                | 9  |
| Figura 2.7.- Influencia de parámetros en la cinética de la reacción. Fuente: Herrmann, 2005. ....  | 10 |
| Figura 2.8.- Reflexión sobre un reactor CPC. Fuente: Gálvez, 2005.....   | 12 |
| Figura 3.1.- Fotoreactor para proceso de foto-oxidación de As(III).....  | 17 |
| Figura 3.2.- Centrífuga.....   | 17 |
| Figura 3.3.- Filtros para separar material sólido de la solución. ....   | 18 |
| Figura 3.4.- Muestras de solución para ser analizadas. ....  | 18 |
| Figura 3.5.- Espectro solar. Fuente: Biernat et al., 2013.....   | 19 |
| Figura 3.6.- Curva de calibración de As(V). ....   | 21 |
| Figura 3.7.- Curva de calibración de As(III).....  | 22 |
| Figura 3.8.- Esquema de sistema de remoción de arsénico en el agua. Fuente: A. García, 2016. ....  | 24 |
| Figura 3.9.- Gráfico del caudal medido y el caudal promedio en función de la frecuencia.....   | 29 |
| Figura 3.10.- Obtención de la curva de un captador CPC. Fuente: Gálvez, 2005.....  | 29 |
| Figura 4.1.- Espectros de reflectancia difusa para TiO <sub>2</sub> (4). ....  | 31 |
| Figura 4.2.- Gráfico intensidad en función del ángulo para TiO <sub>2</sub> (4). ....  | 32 |
| Figura 4.3.- Imágenes de microscopía de transmisión para TiO <sub>2</sub> (4).....   | 33 |
| Figura 4.4.- pH superficial de CAP-CO <sub>2</sub> -Fe. ....   | 33 |
| Figura 5.1.- Concentración de arsénico en función del tiempo, utilizando TiO <sub>2</sub> (4), a pH 4.....                                       | 35 |
| Figura 5.2.- Concentración de arsénico en función del tiempo, utilizando el mix, a pH 4. ....  | 36 |
| Figura 5.3.- Concentración de arsénico en función del tiempo, utilizando TiO <sub>2</sub> (4), a pH 7. ....                                      | 36 |
| Figura 5.4.- Concentración de arsénico en función del tiempo, utilizando el mix, a pH 7. ....  | 37 |
| Figura 5.5.- Intensidad de la radiación en función de la disposición de lámparas en el fotoreactor. ....   | 39 |
| Figura 5.6.- Concentración de arsénico en función del tiempo, para 86 [%] lámparas visibles y 14 [%] UV-A a pH=4, con TiO <sub>2</sub> (4).....  | 40 |
| Figura 5.7.- Concentración de arsénico en función del tiempo, para 86 [%] lámparas visibles y 14 [%] UV-C, a pH=4, con TiO <sub>2</sub> (4)..... | 40 |
| Figura 5.8.- Concentración de arsénico en función del tiempo, para 100 [%] lámparas visibles, a pH=4, con TiO <sub>2</sub> (4).....              | 41 |
| Figura 5.9.- Concentración de arsénico en función del tiempo, para 100 [%] lámparas UV-C, a pH=4, con TiO <sub>2</sub> (4) .....                 | 41 |
| Figura 5.10.- Concentración de arsénico en función del tiempo, para 100 [%] lámparas UV-A, a pH=4, con TiO <sub>2</sub> (4).....                 | 42 |
| Figura 6.1.- Diseño de lámparas en SolArsenic. ....  | 44 |
| Figura 6.2.- Capuchón de lámparas en SolArsenic. ....  | 45 |
| Figura 6.3.- Diseño colector solar.....  | 45 |
| Figura 6.4.- Colector solar instalado en SolArsenic.....   | 46 |
| Figura 6.5.- SolArsenic.....   | 46 |