

CÔNG NGHỆ ÔN THI CAO HỌC T 2/2018

MÔN: KỸ THUẬT MÔI TRƯỜNG

1. Tên môn học: Kỹ thuật môi trường
2. Thời gian: 6 buổi; thời gian: 13h15 – 17h15 ; 18h- 21h30
3. Giảng viên phụ trách: TS.NCS. Trần Thị Ngọc Diệu
4. Sách sử dụng

Tài liệu chính

- [1]. Hoàng Văn Huân, *Thoát nước-tập 2: Xử lý nước thải*, NXB Khoa học Kỹ thuật, 2002.
- [2]. Nguyễn Ngọc Dung – *Xử lý nước cống*, NXB Xây dựng, Hà Nội 2010.
- [3]. Cù Huy Lực, *Quản lý CTR ô thải*, NXB Xây dựng, 2010.
- [4]. Nguyễn Văn Phúc, Giáo trình quản lý và xử lý chất thải rắn, NXB Xây dựng 2008.

Tài liệu tham khảo

- [1]. Metcalf & Eddy, *Wastewater engineering- Treatment and Reuse*, McGraw Hill Inc., 2003.
- [2]. Trần Văn Nhât, Ngô Thị Nga, *Giáo trình công nghệ xử lý nước thải*, NXB Khoa học Kỹ thuật, 1999.
- [3]. Trần Xuân Lai, *Tính toán thiết kế các công trình trong hệ thống xử lý nước thải*, NXB Khoa học Kỹ thuật, 2008.

5. NỘI DUNG ÔN TẬP

PHẦN A. LÝ THUYẾT

TT	NỘI DUNG	BẢN ÔN	ÍNH KÈM
A. PHẦN: KẾ THUẬT XÂY LÝ NĂNG THIẾT I+N C C P			
1+2	<p>Chỉng 1 – Nguồn gốc, thành phần và tính chất của các chất i</p> <p>1.1. Nguồn gốc phát sinh và thành phần của các chất i</p> <p>1.2. Tính quan về các phương pháp xử lý</p> <p>Chỉng 2 – Xử lý nước thải bằng phương pháp hóa học</p> <p>2.1. Lý thuyết tách và Bùn ng</p> <p>2.2. Bùn hòa</p> <p>2.3. Lý thuyết tách và Bùn c</p> <p>Chỉng 3 – Xử lý nước thải bằng phương pháp sinh học</p> <p>3.1. Xử lý nước thải bằng quá trình sinh học hữu khí</p> <p>3.2. Xử lý nước thải bằng quá trình sinh học kỵ khí</p> <p>3.3. Xử lý nước thải bằng quá trình sinh học lai hợp, cộng sinh</p> <p>Chỉng 4 – Xử lý nước thải bằng phương pháp hóa lý</p> <p>4.1. Phương pháp tuyển nổi</p> <p>4.2. Phương pháp hấp ph</p> <p>4.3. Xử lý nước thải bằng phương pháp keo tách và ôngh t</p> <p>Chỉng 5 – Xử lý nước thải bằng phương pháp hóa học</p> <p>5.1. Xử lý nước thải bằng phương pháp oxy hóa – khử</p> <p>Chỉng 6 – Khí hấp thụ chât N, P trong nước thải</p> <p>6.1. Khí hấp thụ chât nit</p> <p>6.2. Khí hấp thụ photpho</p> <p>Chỉng 7 – Khí trùng</p>		Bài giảng ppt

	<p>7.1. Khí trùng bùn phèn pháp hóa học</p> <p>7.2. Khí trùng bùn phèn pháp vật lý</p> <p>7.2.1 Khí trùng bùn UV</p> <p>7.2.2 Khí trùng bùn nhiệt</p> <p>Chương 8 – Các công trình thuỷ điện, xí nghiệp cát</p> <p>8.1. N้ำ mặn</p> <p>8.2. N้ำ ngọt</p> <p>8.3. Khí sắt và Mangan</p> <p>8.4. Khí cát</p> <p>8.5. Lớc màng</p>		
B. KẾT THÚC LÝ KHÍ THIẾT			
3 + 4	<p>Chương 5: Xử lý khí thải bùn phèn pháp hóa phân</p> <p>5.1. Khái niệm và phân</p> <p>5.2. Các lý thuyết của quá trình phân</p> <p>5.3. Các loại thiab hàn phân</p> <p>Chương 6: Xử lý khí thải bùn phèn pháp phân</p> <p>6.1. Khái niệm và phân</p> <p>6.2. Các lý thuyết của quá trình phân</p> <p>6.3. Các loại thiab hàn phân</p>		Bài giảng ppt
C. KẾT THÚC LÝ CHẤT THẢI RƯA			
5	<p>Chương 1: Nguồn gốc, thành phần, và tính chất của CTR</p> <p>1.1. Nguồn gốc</p> <p>1.2. Nguồn gốc phát sinh chất thải rữa</p> <p>1.3. Thành phần CTR sinh hoạt</p> <p>1.4. Tính chất CTR</p> <p>Chương 2: Hình thức thu gom và lưu trữ CTR</p> <p>2.1. Thu gom, lưu trữ</p> <p>2.2. Hình thức thu gom</p> <p>2.3. Các yếu tố cần xem xét khi chọn tuy nhiên thu gom và vận chuyển</p> <p>Chương 3: Trung chuyển và vận chuyển CTR</p>		Bài giảng ppt
6	<p>Chương 4: Các phương pháp xử lý CTR</p> <p>4.1. Phương pháp chôn cất.</p> <p>4.2. Phương pháp nhiệt</p> <p>4.3. Phương pháp sinh học</p> <p>4.4. Phương pháp chôn lấp.</p>		Bài giảng ppt