

موضوع:

رسوبات میکروفلور

نگارنده:

جواد مسعودي

فارغ التحصيل مهندسی منابع طبیعی- شیلات

از اداره شیلات شهرستان آمل

رسوبات و میکروفلور

رسوبات آب شیرین از چند نقطه نظر تحلیل می‌شوند. رسوبات ناحیه محلی دریاچه‌ها و آب‌های جاری بوسیله ذرات با حرکات آب درجه‌بندی می‌شود. شیبها در اندازه‌های ذره بستره با تغییرات در سرعت آب شکل می‌گیرد. اندازه ذره و رسوب آلی و غیرآلی، اهمیت اصلی را در توزیع و رشد بی‌مهرگان دارد. (ef. Cummins, 1962). بدلیل اهمیت متابولیسم میکروبی در معدنی شدن ماده آلی و در چرخه زیست زمین شناسی و به میزان مواد رسوب یافته بدون حس نمودن تنزل بیشتر در رسوبات دائمی و ترکیب آلی رسوبات در سیستم‌های دریاچه مورد مطالعه بیشتر قرار گرفته است.

ترکیب کلی

رسوبات شامل سه جز اولیه است: [a] مواد آلی در مراحل مختلف تجزیه؛ [b] مواد معدنی مخصوص که شامل گل رس، کربونات و سیلیکات‌های بدون گل رس [c] جزء غیرآلی مبدا بیوژنیک مانند فراستل دیاتوم و اشکال مشخص کربوتا کلسیم است. (Kelts and Hsu 1978; Jones and Bowser, 1978). در بسیاری از جوانب، رسوبات آلی دریاچه‌ها مشابه بالاترین A_0 خط افقی در خاک‌های زمینی می‌باشند [Hansen, 1959 a]. هوموس هتروجنوس در شکل مشخص می‌تواند به دو نوع اصلی، هوموس اسیدی و هوموس خنثی تقسیم شود (sapropel). از نقطه نظر شیمیایی کلونید، هوموس اسیدی به میزان زیادی اشباع نشده است که ذرات سطوحی با بار منفی دارند، زمانیکه هوموس خنثی به میزان زیادی ژلی است که آنیونها به سطوح ذرات هوموس جذب سطحی دارند. اسید هوموس در سیستم‌های گلاب کود گیاهی شایع است. تجزیه شدن مواد گیاهی کود مانند خزه‌های Sphagnum به شکل کلونیدهای هوموس اشباع نشده است (dopplerite). اجتماع سیاه، گلاتینوس در آب بسیار حساسند مگر اینکه خشک

باشند: در صورت خشك بودن ، آنها غير حلال مي‌شوند. محتوي نيتروژن اين مواد هوموس بسيار پائين است (0 تا 2 درصد).

DY AND GYTTJA

اين دو كلمه با مبدا اسكانيهاوي در سطح وسيعي در درياچه شناسي براي توصيف مشخصه كلي رسوبات آلي بكار برده مي‌شود. كلمات dy (بصورت بيني، با de تلفظ مي‌شود) و gyttja (بصورت Yit- ja تلفظ مي‌شود) در اواسط قرن ۱۹ بوسيله Von Post (Hansen, 1959a) معرفي شدند. Gyttja رسوبي است كه در همه مواد آلي مخصوص، نزولات آسماني غير آلي و مواد معدني باقي مي‌ماند. در حالت تازه gyttja بسيار نرم، نمناك با خاكستري مايل به سبز تيره به رنگ سياه است و هرگز قهوه‌اي نيست. در حالت خشك ، برخي از gyttja، سخت و سياه هستند در صورتيكه روشنتر هستند و بستگي به اجزاي اصلي دارد. محتوي كربن آلي gyttja كمتر از ۵۰ درصد است.

DY، gyttja مخلوط با كلوئيدهاي هوموس اشباع نشده است. Dy تازه، نرم، نمناك و به سنگ قهوه‌اي است. در شرايط خشك، dy بسيار سخت و قهوه‌اي تيره است. محتوي كربن آلي dy و كود گياهي بزرگتر از 50% است.

تحقيقات مقايسه‌اي زيادي از اجزاء آلي در رسوبات نشان مي‌دهد كه پروتئين و نيتروژن حاوي اسيد، پائين است. نسبت C:N در كود Sphagnum حدود ۳۵ است، بطوريكه dopplerite خاص از 46 تا 52 متفاوت است. Hansen نتيجه‌گيري نمود كه اگر C:N كمتر از 10 است، هوموس، هوموس خنثي است و رسوب gyttja است. اگر C:N بيش از 10 است، gyttja با اسيد هوموس مخلوط مي‌شود و رسوب dy است.

در نواحی کم غذای بزرگ همانند دریاچه‌های مردابی بزرگ بهروري فیتوپلانکتون غلبه می‌آید و ورودیهای هیومیک به رسوبات به نسبت کم خواهد شد.

رسوبات Gyttja در این دریاچه‌ها پیش‌بینی شده‌اند. رسوبات Dy در برخی دریاچه‌های کوچک یافت می‌شوند که بوسیله بهره‌وری ساحلی بخصوص تولید اسید خزه‌های Sphagnum یا ورودیهای آلوکتونوس مواد آلی هیومیک چیره می‌شود. تمامی رسوبات حاوی برخی مواد هیومیک است و انتقال گسترده‌ای بین gyttja و dy وجود دارد.

مواد آلی در داخل ستون آب تندتر است و در رسوبات مدفون می‌شود. در داخل رسوبات، تجزیه میزان مواد آلی در توالی عمومی دنبال می‌شود:
کربوهیدراتها - آمینو اسید شکر < ترکیبات هیومیک < لیپیدها.

(ارتباطات شخصی، Klug، 1979; Kemp and Johnston 1979; Kayama, 1973) سازماندهی ترکیبات هیومیک از زمینهای مرطوب و منطقه محلی محصولات بوسیله تنزل میکروبی شکل می‌گیرد که می‌تواند بعنوان ترکیبات هیومیک پلیمر ایز شود. (Flaig 1964; Larson and Hufnagel 1980; Wang 1980). در نتیجه، انتظار می‌رود که ماکروفیت‌های محلی و بخصوص میزان بالاتری از مناطق لیگنینی (چوبی) شده ضروری، منبع بزرگتری از ترکیبات هیومیک هستند. تحلیلهای موفق تنزل ماکروفلورا در محصولات تجزیه روشن بوده‌اند.

محتویات کربن و نیتروژن ناقص تازه [1] و مواد گیاهی زنده آلوئیدهای Stratiote با آنهایی که نیمه تجزیه شده بودند و مواد گیاهی مرده مقایسه می‌شد که بطور ریخت شناسی مجزا بود اما فازهای میانی تجزیه [3]. جوان را تحمل می‌کند و ساپرویل نازک بوسیله معدنی شدن بخشی شکل می‌گیرد و [4] ساپرویل ضخیم و قدیمی در نتیجه معدنی شدن کامل و خاک برگ شدگی است.

[Wchlova, 1970, 1971, 1976].

نتایج نشان می‌دهد که محتوی کربن و نیتروژن بصورت قابل ملاحظه‌ای با پیشرفت تجزیه به ساپروپلها کاهش می‌یابد زمانیکه تغییر کمی در نسبت C:N رخ می‌دهد. مواد هیومیک آزاد کاهش کربن را در فازهای ساپروپل تجزیه گسترش می‌دهند؛ این کاهش ابتدا در تنزل پیشرفت اسید فولیک رخ می‌دهد و دوباره میزان

اسید فولیک در جز اسید فولیک افزایش می‌یابد. میزان نیتروژن در مرحله نیمه تجزیه شده افزایش می‌یابد و کیفیت ساپروپل قدیمی در حد تجزیه هیومیک کاهش می‌یابد. بیشترین نیتروژن در تفکیک‌های اسید فولیک مواد هیومیک دیده می‌شود. این نتایج پیشنهاد می‌کند که هیومیک آزاد در مراحل اولیه تجزیه ظاهر می‌شود که بطور میکرو بیولوژیک بوده و به صورت مواد هیومیک محدود شیمیایی در مراحل بعدی تجزیه شکل می‌گیرد. در صورتیکه نیتروژن ترکیبات هیومیک بطور انتخابی جابجا می‌شود و نسبت‌های C:N بصورت قابل توجهی افزایش می‌یابد. نسبت‌های آهسته‌تر تنزل، هنگامیکه سطوح نیتروژن بصورت کافی کاهش می‌یابد، رخ می‌دهد زمانیکه برخی از تجمع مواد آلی شبکه در رسوبات بروز می‌کند.

رسوبات ریز گیاهان و نسبت‌های تجزیه

مشخصه بارز جمعیت‌های میکروبی در دریاچه‌ها، افزایش زیاد در تعداد انتقال از آب لایه بالایی به پخش و ناحیه بدون فشردگی رسوبات آن است. باکتری حدود ۳ تا ۵ ترتیب از آب به سطح رسوبات افزایش می‌یابد و به سرعت با افزایش عمق در رسوبات کاهش می‌یابد. فشردگی در تعداد هر گرم وزن خشک رسوب، جمعیت‌های باکتری در رسوبات ۶ به ۷ برابر بیشتر در وزن معادل آب لایه بالایی می‌رسد. باکتری ساپروفیتیک با سرعت سریعتری نسبت به کل باکتری با افزایش عمق به زیر واسط رسوب آب کاهش می‌یابد که تخلیه سریع مواد آلی زیر واسط پیشنهاد می‌شود. باکتری داخل سطح رسوبات به بالایی حوضه دریاچه توزیع می‌شود (Henrici and McCoy, 1938, Steinberg, 1980a) زمانیکه ناحیه کرانه‌ای با جوامع ماکروفیت پوشیده می‌شود، تعداد باکتری‌های رسوبات بالاتر هستند از آنهایی که در رسوبات عمیق آب نواحی آب شیرین یافت می‌شوند. تعداد باکتری‌ها در سواحل کرانه‌ای شنی و دارای موج کمتر از رسوبات عمیق آب هستند (Jones, 1980). تحلیل بیشتر جزئیات جمعیت باکتری در رسوبات داخل نواحی کرانه‌ای پوشیده از سبزه با رسوبات عاری از سبزی، نسبت‌های مشابهی را نشان

می‌دهد و اما بطور فصلی جابجایی نسبت رشد سبزه موجود است. ثابت بودن نیتروژن باکتریهای ازت و کلستریدیوم بی‌موازی محدودتر از رسوبات با سبزی زیاد در رسوبات بدون سبزه یا رسوبات بالایی لایه بودند. مشابه این نسبتها بین جمعیت‌های هیدروکربن و باکتری هیدروژن - اکسایش باکتری سلولز و اکتینومسیتها و یا قارچها یافت می‌شود.

تعداد کثیری از باکتریهای شکل دهنده متان و کاهنده سولفات تحت شرایط بی‌هوازی در رسوبات حاوی کیفیت‌های زیادی از محصولات تجزیه گیاهان آبی توسعه یافته‌اند.

تعداد باکتریها و فعالیت‌های متابولیک رسوبات آب‌های عمیق پاسخ به حاصلخیزی و بهره‌وری دریاچه‌ها را نشان می‌دهد تعداد باکتریها در آب‌های صاف به سوی نوسانات سریع و زیاد متمایل است و در نتیجه به حاصلخیزی دریاچه مربوط می‌شود در دریاچه‌های بی‌نهایت کم‌گرا، تعداد کل باکتری رسوبات می‌تواند کمتر از مجموع انباشتگی کل آب‌های بالایی لایه باشند که نشان می‌دهد در این دریاچه‌ها، اکثریت مواد آلی قابل تجزیه قبل از بقایای مشخص رسوبات پردازش می‌شود

(Mothes, 1981; Bengtsson, 1977)

فعالیت باکتریایی رسوبات

نسبت افزایش یافته جمعیت‌های باکتری و فعالیت متابولیک به مواد آلی بزرگتر در رسوبات ممکن است بوضوح آشکار شود اما بطور تخمین اندازه‌گیریها بسیار کم هستند. همبستگی مهم ($P=0.01$; $p=0.93$) بین فعالیت هیدروژناز و میزان مواد آلی رسوبات سطح در انبار هوپرور یافت شده است.

(Lenhard, 1962).

هر چند این همبستگی‌ها برای نگهداشتن رسوبات غنی از مواد آلی مورد انتظار نیستند و در شرایط دیگر همانند اسیدیته، فعالیت میکروبی ضعیف می‌شود.

اطلاعات و داده‌ها در مصرف اکسیژن بوسیله جوامع باکتری، جلبک، میکرو و ماکرو فونای کف زی، بصیرت و آگاهی را در میزان تنفس رسوب پیشنهاد می‌کند که استفاده اکسیژن غیر آلی تصحیح گردد (Bowman & Delfino, 1980). تحت شرایط موازی Marion Lake ($\bar{z} = 2.4m$) کانادا مصرف تنفس اکسیژن بوسیله رسوب باکتری به دوره سالانه در ابتدا با درجه حرارت یافت می‌شود. (شکل ۱; Graneli, 1978).

قسمت بندی تنفس جوامع از تنفس باکتری با توجه به فصل متفاوت است (شکل ۱) و تنفس به مقدار ماکزیمم در طول تابستان در دوره بالاترین درجه حرارت، کمترین است.

این درصد بطور مسلم تحت شرایط دیگر بین دریاچه‌ها و در رسوبات آبهای عمیق افزایش می‌یابد که برای مثال همه متابولیسم، میکروبی است.

ریزه آلی مخصوص به دامنه‌ای به اندازه ۳ بیش از اکسیژن در هر واحد از وزن خشک مصرف می‌شود (Hargrave, 1972). برگیری میزانها بطور معکوس به اندازه ذره مربوط می‌شود و بطور مستقیم به میزان آلی کربن و نیتروژن مربوط می‌شود.

در دریاچه‌های سطحی، تلورانس آب می‌تواند بصورت متوالی توزیع شود و با رسوبات به عمق‌های مطلوب مخلوط شود (به ۱۰ سانتیمتر، Viner, 1975). اگر به طور مختصر اکسیژن سازی بوسیله تلاطم یا فعالیت‌های حیوانات کف‌زی، تنفس کلونی و میزان بالای مصرف اکسیژن رسوبات آلی به سرعت به مقادیر مشابه (ساعت در چند روز) و به آنهایی که رسوبات توزیع شده آلی مشابه و ترکیب برگشت می‌کنند (Viner 1975; Hargrave, 1975).

مقالات فعالیت هتروتروفیک میکرو ارگانیس‌م‌های کف‌زی رسوبات آب بوسیله جذب گلوکز، استات و گلیسن نشان می‌دهد که بزرگترین فعالیت‌ها در ماه‌های تابستان رخ می‌دهد زمانیکه درجه حرارت آب به $10^{\circ}C$ افزایش می‌یابد

[K].Hall ,1972;Toerien and cavari , 1982] فراهم بودن مواد و میزان انتشار آهسته، برخی از کنترلها را برای جذب و استفاده ترکیبات ارگانیک حل شده آب بینا بینی بکار می‌برد. جدائی بستره همانند c_2^0 با ترکیب متفاوت است و بالاترین (میانگین ۶۳ درصد) گلیسین در مقایسه با گلوکز (۲۲ درصد) و استات (۱۳ درصد) بود. بیشترین فعالیت هتروفیک در لایه‌های رسوب بالایی و بلندترین جاهای باکتریها در رسوب رخ می‌دهد.

میزان جذب گلوکز بوسیله باکتری رسوبات کوچک و آلی هوپرور در نواحی کناره‌ای بیشتر از رسوبات عمیق است (Steinberg , 1978 b). نتایج مشابه در دریاچه هیپرتروفیک جنوب میشیگان (King and Klug 1982) یافت می‌شود. زمانهای بازیافت [Tt] در ابعاد بی هوا سریعتر (0.3 تا ۴ ساعت) در ستون آب (۲۰ تا ۴۰ ساعت) بوده است. حدود ۴۰ درصد متان کربن تولید شده در رسوبات از گلوکز می‌باشد. میزان بازیافت در رسوبات کرانه‌ای نسبت به رسوبات عمیق سریعتر است .

تعدادی از مطالعات گسترش رشد باکتری را در رسوبات در درجه حرارت بیشتر نشان می‌دهد که در رسوبات دریاچه‌ها رخ می‌دهد

(Lnniss and Mgyfield , 1978a ,1978b, 1979; Tison and pope 1980)

سازش قابل قبول نسبت به درجه هوای سرد بوضوح بوسیله باکتری و تلورانس فیزیولوژیکی درجه حرارت رخ می‌دهد که بوسیله گونه‌های فردی تغییر می‌کند .

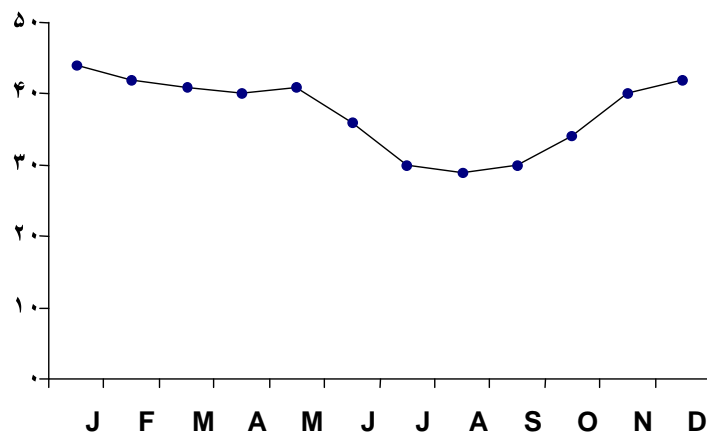
(Boylen and Brock 1973; Leduc and Ferron:1979) .

تجزیه غیر هوازی در رسوبات

اکسیژن بعنوان پذیرشگر (پذیرا) هیدروژن جهانی برای عکس العملهای بیوشیمی میکروبها تحت شرایط هوازی بکار گرفته می‌شود. هر چند تحت شرایط غیر موازی، نسبتها پیچیده‌تر هستند و برای مواد مختلف دیگر ترکیبات ارگانیک

متابوليك پذيرشگر هيدروژن مي شوند. اغلب همين تركيب مي تواند بعنوان پذيرا يا دمنده بكار گرفته شود كه بستگي به شرايط محيط دارد.

شكل (۱) نسبت درجه حرارت و تنفس باكتري :



This document was created with Win2PDF available at <http://www.daneprairie.com>.
The unregistered version of Win2PDF is for evaluation or non-commercial use only.