

تشخیص برخی از خصوصیات شیمیایی خاک

هدف کلی

تشخیص برخی از خصوصیات شیمیایی خاک

- هدفهای رفتاری: پس از پایان این پیمانه مهارتی از فراگیران انتظار می‌رود که:
- ۱- اسیدپته خاک را تعریف کرده و با روش‌های گوناگون آن را اندازه‌گیری کنند.
 - ۲- شوری و قلیایی بودن خاک را تعریف کرده و میزان آن را تعیین کنند.

زمان (ساعت)	
عملی	نظری
۳/۵	۲/۵

توجه:

برای درک بهتر این فصل هنرجویان بایستی بازدیدهایی از خاکهای شور، قلیا و شور و قلیا داشته باشند.

پیش آزمون

- ۱- ساده ترین تعریف خاک کشاورزی را بنویسید.
- ۲- مهم ترین عامل فیزیکی و مکانیکی تشکیل خاک را نام ببرید.
 - الف) حرارت، وزش باد
 - ب) یخبندان و باران
 - ج) یخچال ها
 - د) همه موارد
- ۳- باکتری جزء کدام دسته است؟
 - الف) حیوانات درشت
 - ب) حیوانات ریز
 - ج) گیاهان ریز
 - د) هیچکدام
- ۴- این لایه به نام لایه ذخیره و محل نفوذ ریشه اغلب گیاهان است.
 - الف) لایه A
 - ب) لایه B
 - ج) لایه C
 - د) لایه D
- ۵- مشخصات سطح الارض
 - الف) مجموع افق های A و B است.
 - ب) شخم و کوددهی و کاشت بذر در این سطح انجام می گیرد.
 - ج) ریشه گیاهان در آن رشد می کنند.
 - د) همه موارد
- ۶- اوگر وسیله ای است که :
 - الف) مسیر حرکت نمونه برداری را مشخص می کند.
 - ب) نمونه خاک تهیه می کند.
 - ج) یک لوله توخالی است.
 - د) موارد ب و ج صحیح است.
- ۷- بافت خاک از قسمت های زیر تشکیل شده است.
 - الف) هوموس، شن، رس
 - ب) شن، رس، سیلت
 - ج) سیلت، شن، هوموس
 - د) هوموس، هوا و رس
- ۸- چند درصد یک خاک خوب خلل و فرج است؟
 - الف) ۴۰٪
 - ب) ۵۰٪
 - ج) ۶۰٪
 - د) ۷۰٪
- ۹- تفاوت ساختمان و بافت خاک چیست؟
 - ۱۰- نفوذپذیری برای خاک های درشت بافت چقدر است؟
 - الف) ۶/۱۳ سانتیمتر در ساعت
 - ب) ۲۰-۱۵ سانتیمتر در ساعت
 - ج) ۳۰-۲۰ سانتیمتر در ساعت
 - د) هیچکدام
 - ۱۱- تفاوت وزن مخصوص ظاهری و حقیقی در چیست؟

مقدمه

شیمی خاک مشتمل بر دو شاخه است :

۱- شاخه آلی یا بیوشیمیایی (مشترک با میکروبیولوژی)

۲- شاخه غیرآلی : تفکیک مطلق واکنش‌های غیرآلی از بیوشیمیایی در خاک است.

خاک مخلوطی از جامدات غیر آلی و آلی، هوا، آب و میکروارگانیسمها است. تمام این اجزا بر یکدیگر اثر می‌گذارند. واکنش‌های مواد جامد بر کیفیت هوا و آب اثر گذاشته و میکروارگانیسمها تعدادی از واکنش‌های خاک را تسریع می‌کنند هرچند شیمی خاک تمام این واکنش‌ها را دربر می‌گیرد، اما تأکید آن بیشتر بر محلول خاک، یعنی بر غشای نازک محلول در اطراف ذرات خاک است.

هدف این علم عبارت از تهیه کردن و ساختن کلیه‌ی مایحتاج زندگی از راه تبدیل مواد خام موجود در طبیعت و یا از راه ترکیب مستقیم عناصر موجود در طبیعت است. این طریقه را به اصطلاح علمی، طریقه‌ی سنتز می‌نامند. و در این جا نیز لازم به تذکر و یادآوری است که علم شیمی یکی از مهم‌ترین علوم مادی است که مستقیماً در زندگانی بشر مورد احتیاج است. به طوری که می‌توان گفت هیچ مرحله‌ای از زندگی انسان وجود ندارد که علم شیمی در آن مورد استعمال نداشته باشد. برای مثال یکی از مهم‌ترین رشته‌های این علم که شیمی کشاورزی است و در قسمتهای مختلف زندگانی مورد نیاز است، نام می‌بریم و در مورد یکی از شاخص‌های مهم آن که شیمی خاک است، بحث خواهیم کرد.

۱-۲ خواص شیمیایی خاک

خواص شیمیایی خاک، مبحث گسترده‌ای به نام شیمی خاک را تشکیل می‌دهد و شامل کلیه فعل و انفعالات شیمیایی محیط خاک است.

از خواص شیمیایی خاک در این جا فقط pH خاک بررسی می‌شود. قبل از ورود به مبحث pH خاک، نحوه تهیه عصاره خاک شرح داده می‌شود. زیرا برای تعیین pH خاک ابتدا باید عصاره خاک تهیه شود.

۲-۲ روش‌های مختلف عصاره‌گیری

برای اندازه‌گیری عناصر محلول در خاک، محلول صاف و زلالی لازم است که در حقیقت شامل کلیه عناصر و مشخصات شیمیایی خاک باشد. این محلول باید تهیه شده و در آزمایشگاه مورد بررسی قرار گیرد.

به‌طور معمول، نسبت‌های مختلفی بین آب و خاک انتخاب می‌شود مانند اشباع، یک به یک، یک به پنج، یک به ده و هر نسبت برای موارد خاصی به کار می‌رود که از ذکر آن خودداری می‌شود.

۱-۲ تهیه عصاره اشباع

آزمایش شماره ۱۴

وسایل و مواد مورد نیاز:

کاغذ صافی

سطل پلاستیکی

کاردک

آب فشان

بشر ۱۰۰ cc سانتیمتر مکعب

ترازوی دقیق

بهم‌زن شیشه‌ای

قیف بوخزر و لوازم مربوط به آن (پمپ خلأ)

آزمایش

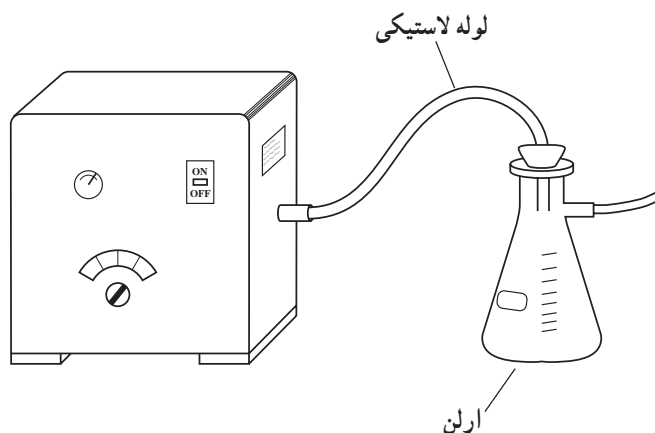
۱- برای تهیه عصاره اشباع حدود ۱۵۰-۱۰۰ گرم خاک

نرم موردنظر را از الک ۲ میلیمتری بگذرانید.

۲- خاک فوق را در یک سطل پلاستیکی کوچک بریزید.

۳- سپس به تدریج بر روی آن آب مقطر اضافه کنید و در

همین حال، مخلوط آب و خاک را با کاردک تمیزی به هم بزنید تا



شکل ۲-۲ پمپ خلأ



شکل ۱-۲ وسایل عصاره‌گیری

۳-۲-۲ طرز تهیه عصاره یک به پنج

۱- ۵۰ گرم خاک مورد آزمایش را وزن کنید.

۲- بر روی آن ۲۵۰ سانتیمتر مکعب آب مقطر اضافه

کنید.

۳- بقیه مراحل شبیه طرز تهیه عصاره یک به یک

است.

۳-۲ مفهوم pH

همان طور که می دانید یون H^+ عامل اسیدی و یون OH^-

یک عامل بازی است. چنانچه این دو یون باهم ترکیب شوند، آب

به دست می آید که خاصیت هیچکدام را ندارد. یعنی خنثی است

شاید خودتان هم در آزمایشگاه دیده باشید که وقتی اسید و باز را

مطابق دستور کار روی هم بریزیم، همدیگر را خنثی می کنند.

علت خنثی شدن این است که تعداد یونهای H^+ و OH^- در

محلول به حالت تعادل درآمده است. اگر به هر علت، میزان H^+

و OH^- تغییر کند، وضعیت محلول از نظر خاصیت اسیدی یا

قلیایی نیز تغییر خواهد کرد. چون وقتی که در یک محلول، یکی

از دو یون به صورت آزاد بیشتر باشد، به معنی کم بودن یا فعالیت

کم یون دیگر است. عملاً تنها مقدار یکی از آنها یعنی H^+ را

تحت عنوان pH می سنجند و روی اسیدی و قلیایی بودن محلول

قضاوت می کنند.

pH محلول از صفر تا ۱۴ متغیر است. امروزه

اندازه گیری pH خاک یکی از ضروریات شناسایی وضعیت

خاک است.

به صورت گل یا خمیر درآید. اگر با کاردک مقداری از آن را بردارید و کاردک را برگردانید به راحتی از آن جدا می شود و گل به کاردک نمی چسبد.

۴- پس از آماده شدن خمیر اگر با کاردک شیاری در گل

ایجاد کنیم، چنانچه این شیار به آرامی به هم بچسبد، خمیر اشباع

آماده شده است.

۵- سطح خمیر براق است.

۶- خمیر آماده را در قیف بوختری که در آن کاغذ صافی

قرار دارد، بریزید.

۷- سپس قیف را در روی ارلنی که به پمپ خلأ متصل

است قرار دهید.

۸- با روشن شدن پمپ عصاره قطره قطره داخل

لوله آزمایش کوچکی که در زیر قیف و داخل ارلن است،

می ریزد.

۳-۲-۲ طرز تهیه عصاره یک به یک

۱- ۲۰۰ گرم خاک مورد آزمایش را وزن کنید.

۲- ۲۰۰ سانتیمتر مکعب آب مقطر بر روی خاک

بریزید.

۳- مدت نیم ساعت مخلوط را توسط بهم زن الکتریکی

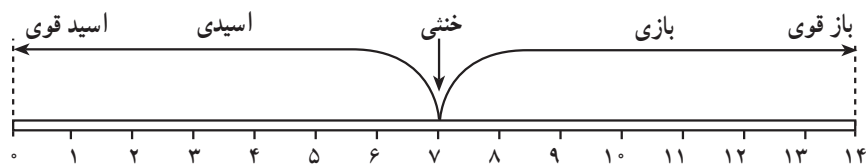
به هم بریزید.

۴- مخلوط حاصل را داخل قیف شیشه ای که درون آن

کاغذ صافی قرار داده اید بریزید و آن را بر روی ارلن قرار دهید تا

به تدریج محلول صاف که حاوی عصاره خاک است، جمع آوری

شود.



شکل ۳-۲ حدود تغییرات pH

جدول ۱ - ۲ pH خاک‌های مختلف

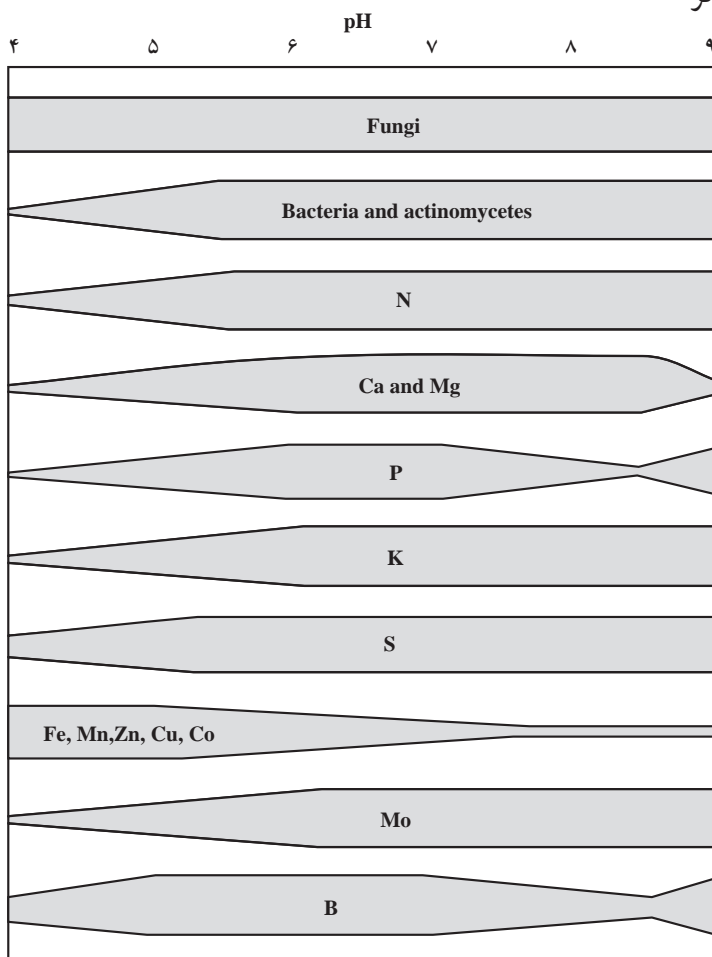
pH مناسب	نوع خاک
حدود ۷	خاک‌های رسی سنگین، خاک‌های لومی رسی
حدود ۶/۵	خاک‌های لومی شنی
حدود ۶	خاک‌های شنی لومی
حدود ۵/۵-۶	خاک‌های شنی با هوموس کم
حدود ۵/۵-۴	خاک‌های شنی با بیش از ۱۰ درصد هوموس
حدود ۶-۵/۵	خاک‌های لومی با بیش از ۱۰ درصد هوموس
حدود ۴/۵-۴	خاک‌های هوموسی با بیش از ۳۰ درصد هوموس

۱-۳-۲ دامنه تغییرات pH خاک‌ها: در خاک‌های

معدنی، تغییرات pH خاک حدوداً بین ۳/۵ تا ۱۰/۵ است. در خاک‌های آلی ممکن است به کمتر از ۳ هم برسد. همچنین در خاک‌های قلیایی تا نزدیک ۱۱ می‌رسد ولی این حداقل و حداکثرها استثنایی است. pH معمولی خاک‌ها در مناطق مرطوب ۷-۵ و در مناطق خشک ۹-۷ است.

۲-۳-۲ اهمیت pH خاک: مهم‌ترین تأثیر pH از نظر

تغذیه گیاه است. زیرا pH تأثیر زیادی روی قابلیت جذب مواد غذایی مورد نیاز گیاه دارد. بعضی از عناصر مخصوصاً عناصر کم مصرف با کم شدن pH قابلیت جذب بیشتری پیدا می‌کنند. و با افزایش آن، کمتر جذب می‌شوند. در حالی که بعضی عناصر دیگر حالت عکس دارند.



بعضی از موجودات ذره‌بینی ساکن خاک مثل باکتری‌ها در محیط اسیدی فعالیت کمتری دارند در حالی که قارچ‌ها در محدوده وسیعی از pH قادر به فعالیت هستند. به‌طور کلی می‌توان گفت که pH بین ۶ تا ۷ مناسبترین محدوده از نظر فعالیت موجودات زنده خاک و عناصر قابل جذب گیاه است.

شکل ۲-۴ رابطه بین pH، مواد غذایی و فعالیت موجودات زنده خاک و قابل جذب بودن عناصر غذایی^۱

۱- قطر نوارها در این شکل کمیت قابل جذب بودن عنصر غذایی یا درجه فعالیت موجودات ذره‌بینی را نشان می‌دهد.

۳-۲ عوامل مؤثر در ایجاد pH خاک

الف- عامل اسیدی: عامل اصلی ایجادکننده حالت اسیدی یونهای H^+ و Al^{+++} است که در کنار هم می‌توانند خاک را به شدت اسیدی کنند. در خاک‌های نیمه‌اسیدی H^+ همراه با $Al(OH)^+$ و $Al(OH)^{++}$ عمل می‌کنند.

ب- عامل بازی: وقتی کاتیون‌های بازی در خاک زیاد باشد، با خارج شدن یا غیرفعال شدن H^+ و Al^{+++} از محلول خاک، مقدار کاتیون‌های بازی کاهش یافته و طبیعتاً مقدار OH^- افزایش می‌یابد.

به‌طور خلاصه زیادی H^+ و Al^{+++} خاک را اسیدی و زیادی کاتیون‌های قلیایی آن را قلیایی می‌کند.

۴-۲ عوامل مؤثر در تغییر pH خاک

۱- عوامل عمده: عوامل عمده تغییردهنده pH خاک را می‌توان به دو گروه تقسیم کرد:

الف- عوامل اسیدزا: در اثر تجزیه مواد آلی در خاک ترکیبات گوناگونی به وجود می‌آید که به عنوان نمونه می‌توان از اسیدهای آلی و معدنی نام برد. یک نمونه معمولی از اسیدهای خاک، اسیدکربنیک است که از ترکیب آب و گازکربنیک به وجود می‌آید. با وجودی که این اسید به علت ضعیف بودن به تنهایی در pH خاک اثر چندانی ندارد ولی در درازمدت باعث حل کردن و شستشوی مقدار قابل توجهی از کاتیون‌های قلیایی شده و pH خاک را کاهش می‌دهد.

اسیدهای معدنی قوی مانند اسیدسولفوریک و اسید نیتریک که هم از طریق تجزیه مواد آلی حاصل شده و هم از اثر موجودات ذره‌بینی روی بعضی کودهای شیمیایی حاصل می‌شود، می‌توانند در خاک شرایط اسیدی ایجاد کنند. آبشویی خاک نیز باعث تغییر pH آن می‌شود زیرا کاتیون‌های بازی را شستشو داده و از خاک خارج می‌کند.

بنابر مطالب فوق اثر عوامل اسیدزا از جمله رطوبت زیاد،

شستشوی خاک، مواد آلی و ترشحات اسیدی ریشه، عمدتاً در مناطق مرطوب دیده می‌شود.

ب- عوامل قلیایی‌زا: هر واکنش یا عملی که مقدار کاتیون‌های بازی مثل $(Ca)_{++}$ ، $(Mg)_{++}$ ، K_+ و Na_+ را در خاک افزایش دهد، باعث بالا رفتن pH می‌شود. مثلاً تجزیه و تخریب سنگ‌های مادری و مواد معدنی بازی و عدم شستشوی آنها، همچنین اضافه کردن آهک و آبیاری با آب‌هایی که دارای مواد بازی هستند، نمونه‌هایی از عوامل قلیایی‌زا در خاکند.

عوامل قلیایی‌زا در مناطق خشک که میزان تبخیر بیش از میزان بارندگی است بیشتر به چشم می‌خورد. زیرا شستشوی مواد قلیایی کم است. به علاوه شرایط اسیدی ناشی از فراوانی مواد آلی و فعالیت بیولوژیکی کم است.

۲- تغییرات جزئی pH خاک: صرف نظر از عوامل فوق

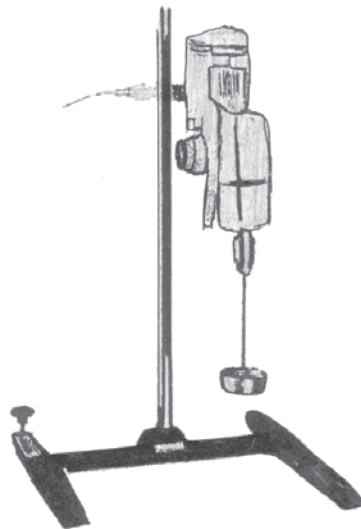
که باعث تغییرات زیاد و سریع pH هستند، در خاک، تغییرات جزئی pH نیز صورت می‌گیرد. در خاک‌های معدنی، مخصوصاً اگر در تابستان زیرکشت باشند، به علت فعالیت موجودات ذره‌بینی و ترشحات ریشه گیاهان، pH نسبت به زمستان کاهش می‌یابد.

۳-۲ اندازه‌گیری pH: pH خاک را معمولاً به دو

روش تعیین می‌کنند:

۱- روش کالریمتری (رنگ‌سنجی): با توجه به این که معرف‌ها در pH‌های مختلف تغییر رنگ می‌دهند، از این خاصیت برای سنجش pH استفاده می‌شود.

۲- روش الکترومتری: این روش، دقیق‌ترین روش اندازه‌گیری pH است. پس از تنظیم دستگاه، عصاره خاک را به آن داده و عدد pH را از روی صفحه pH متر می‌خوانند.



شکل ۵-۲ بهمزن الکتریکی (اُزیتاتور)



شکل ۶-۲ یک نوع دستگاه بهمزن الکتریکی

آزمایش: تعیین pH چند نوع خاک به روش رنگ‌سنجی
(کالریمتری) در آزمایشگاه و مزرعه با استفاده از کاغذ یونیورسال

آزمایش شماره ۱۵

وسایل و مواد مورد نیاز:

ارلن یا بشر

بهمزن الکتریکی

کاغذ یونیورسال

شرح:

۱- مقداری خاک را با آب مقطر به نسبت $\frac{1}{2/5}$ در لوله

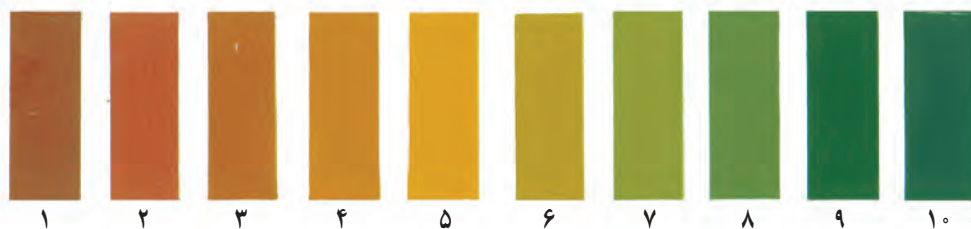
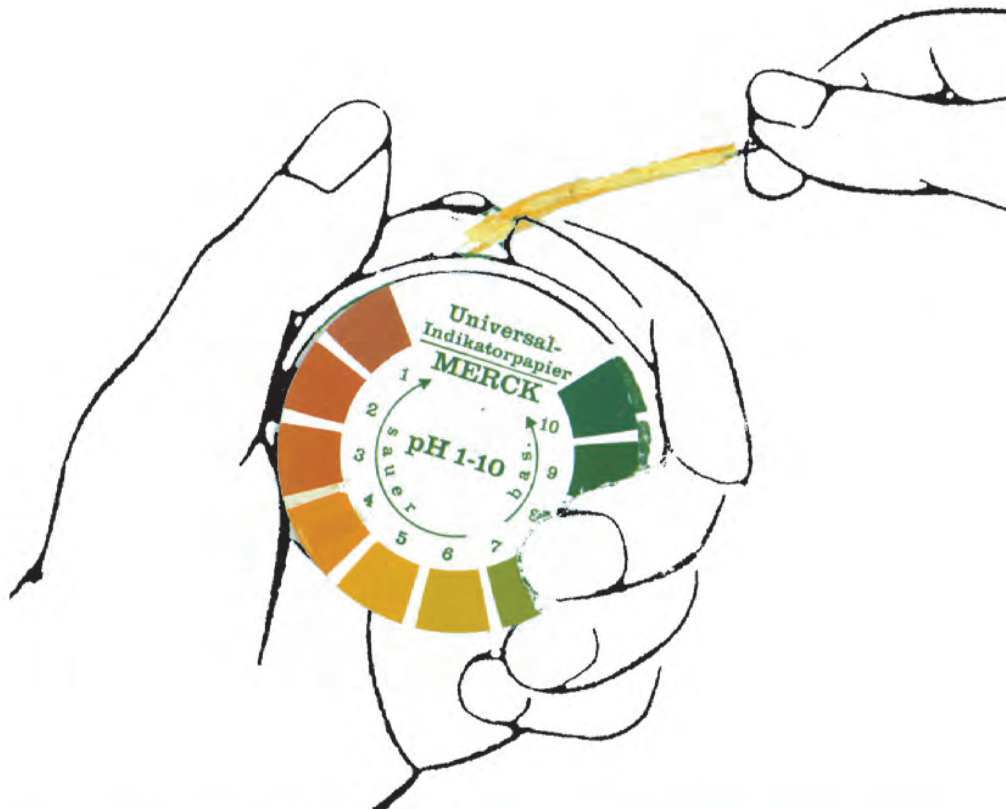
آزمایش بریزید. یعنی ۱ گرم خاک با $2/5$ cc آب مقطر

۲- چند دقیقه بشدت آن را تکان دهید.

۳- پس از ته نشین شدن ذرات، ۲ cc از مایع رویی را بردارید (از کاغذ صافی عبور دهید یا از طریق ساترفیوژ به دست آورید).

۴- کاغذ یونیورسال (pH) را در داخل محلول قرار دهید.

۵- رنگ حاصل را با رنگ‌های شاهد داخل جلد کاغذ مقایسه کنید و pH نمونه خاک را تعیین کنید.



شکل ۷-۲

طرز کار دستگاه pH متر

برای اندازه‌گیری غلظت یون H^+ در محلول‌ها از دستگاهی به نام pH متر استفاده می‌شود. هر دستگاه شامل دو قسمت است:

شکل صفحه بعد شمای دستگاه را نشان می‌دهد. دستگاه

دارای سه پیچ اصلی است. پیچ شماره یک پیچ تنظیم دما، پیچ شماره ۲ پیچ تنظیم صفر دستگاه و پیچ شماره ۳ پیچ تنظیم انحراف عقربه است. قبل از استفاده از الکتروود، اعمال زیر را انجام دهید.

۱- سرپوش لاستیکی آن را جدا کنید.

۲- در صورتی که حباب هوا داخل محلول الکترولیت الکتروود باشد آن را با تکان دادن مانند پایین آوردن جیوه دماسنج طبی از بین ببرید.

۳- داخل الکتروود باید از محلول کلرید پتاسیم ۳/۵ تا ۴ مولار پر باشد در غیر این صورت، آن را پر کنید. پر کردن به طریق مخصوص که روی شکل نشان داده شده، صورت می‌گیرد. تنظیم (استاندارد) کردن pH متر: قبل از استفاده از pH متر برای اندازه‌گیری pH محلولها، باید آن را کاملاً تنظیم (استاندارد) کرد. این عمل به ترتیب زیر انجام می‌گیرد.

۱- الکتروود آماده‌شده را توسط سیم رابط مخصوص به دستگاه pH متر وصل کرده آن را روی گیره مخصوص قرار دهید.

۲- الکتروود را با آب مقطر بشویید و با کاغذ صافی

خشک کنید.

۳- سطح داخل بشر ۱۰۰ میلی لیتری را با آب مقطر بشویید و با کاغذ صافی خشک کنید.

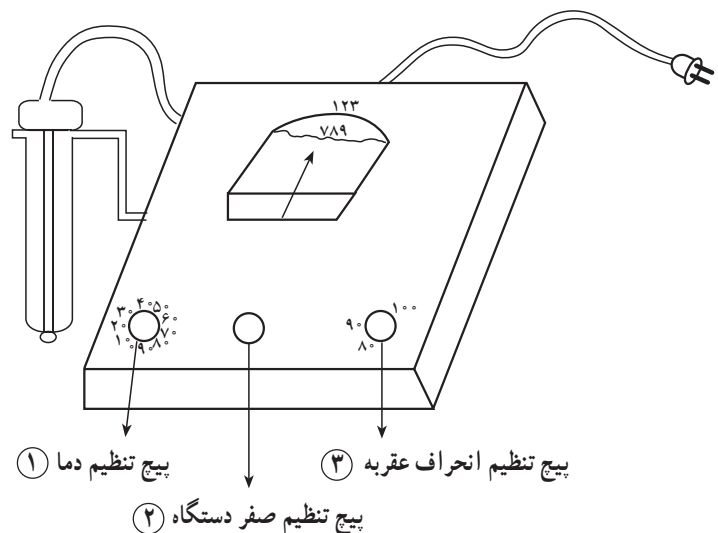
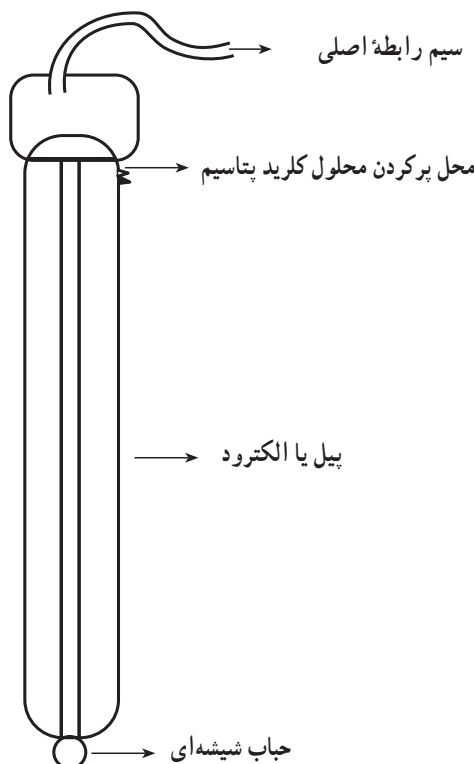
۴- ۳۰ تا ۴۰ میلی لیتر از محلول بافر $pH = 7$ را داخل بشر بریزید.

۵- درجه حرارت محلول بافر را توسط دماسنج اندازه بگیرید.

۶- درجه حرارت pH متر را توسط پیچ تنظیم شماره ۱ روی درجه حرارت محلول بافر تنظیم کنید.

توجه: سعی کنید درجه حرارت محلولها همیشه بین ۲۰ تا ۴۰ درجه سانتی‌گراد باشد در بیشتر از این درجه حرارت، الکتروود آسیب می‌بیند.

۷- الکتروود را در حالی که با گیره متصل است، داخل محلول بشر بافر $pH = 7$ فرو ببرید.



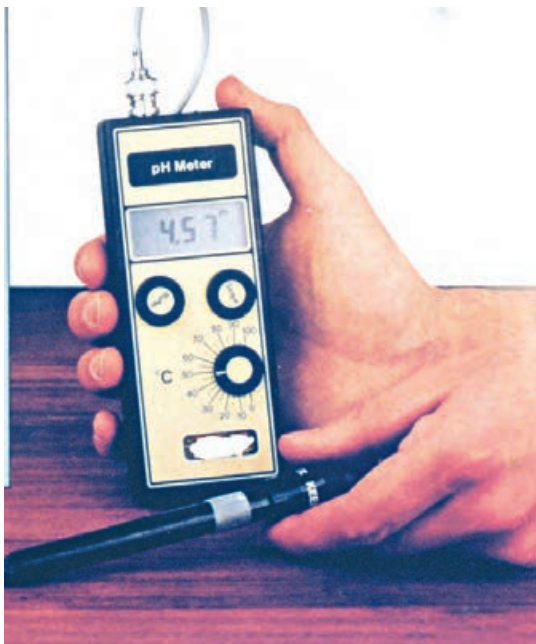
شکل ۸- ۲

۱۵- pH را بخوانید در صورتی که عقربه pH متر روی درجه ۱۰ قرار نگرفت، عقربه را با استفاده از پیچ شماره ۳ (پیچ تنظیم انحراف عقربه) روی درجه ۱۰ قرار دهید.
۱۶- الکتروود را از داخل محلول بافر خارج کرده با آب مقطر بشوید و داخل بشر محتوی آب مقطر به صورت معلق نگه دارید.

روش اندازه گیری pH

۱- الکتروود را از محلول خارج کرده با آب مقطر بشوید و خشک کنید.
۲- الکتروود را داخل محلول مورد آزمایش قرار دهید و درجه pH را مستقیماً روی دستگاه بخوانید.
توجه: درجه حرارت محلول مورد آزمایش باید برابر درجه حرارت محلول بافری باشد که در قسمت استاندارد کردن استفاده شده است.

۸- با پیچ تنظیم شماره ۲ عقربه را روی درجه ۷ قرار دهید. (در این حالت پتانسیل صفر است)
۹- الکتروود را خارج کرده با آب مقطر بشوید و خشک کنید.
۱۰- محلول بافر بشر را خالی کنید و آن را با آب مقطر شسته و خشک کنید.
۱۱- ۳۰ تا ۴۰ میلی لیتر از محلول بافر $pH=10$ را داخل بشر بریزید.
۱۲- درجه حرارت محلول بافر را توسط دماسنج اندازه بگیرید.
۱۳- درجه حرارت pH متر را توسط پیچ تنظیم شماره ۱ روی درجه حرارت محلول بافر تنظیم کنید.
۱۴- الکتروود را در حالی که به گیره متصل است، در داخل بشر حاوی محلول بافر $pH=10$ فرو ببرید.



شکل ۹- ۲ pH متر



شکل ۱۰- ۲ pH متر الکتریکی

آزمایش: تعیین pH خاک به روش رنگ‌سنجی

(کالریمتری) با استفاده از معرف‌ها

آزمایش شماره ۱۶

وسایل و مواد مورد نیاز:

ارلن یا بشر

بهم‌زن الکتریکی یا دستی

معرف‌های فنل‌فتالتین، تورنسل، متیل‌اورانژ

(هلیانتین)

شرح:

۱- مقداری خاک را با آب مقطر به نسبت $\frac{1}{2/5}$ مخلوط

کنید.

۲- چند دقیقه آن را به شدت تکان دهید.

۳- پس از ته‌نشین شدن ذرات، ۲cc از مایع رویی را بردارید.

۴- ۱cc معرف روی آن بریزید.

۵- با استفاده از جدول زیر pH نمونه خاک را به طور

تقریبی تعیین کنید.

جدول ۲- ۲ معرف‌های شیمیایی

ملاحظات	قلیایی	خنثی	اسیدی	معرف محیط
	آبی	بنفش	قرمز	تورنسل
	زرد	نارنجی	قرمز گلی	هلیانتین
	قرمز ارغوانی	صورتی کم‌رنگ	بیرنگ	فنل‌فتالتین

توجه: در هنگامی که از دستگاه استفاده نمی‌شود الکتروود بایستی پس از شستشو داخل بشر حاوی آب مقطر قرار گیرد. توضیح: چون pH مترهای الکتریکی دارای انواع مختلف هستند لذا دستور تنظیم‌های مختلفی دارند و مقدور نیست که طرز کار همه آنها را در کتاب آورد. اما صرف‌نظر از مدل‌ها و قالب‌های مختلف همه از یک تنظیم کلی برخوردار هستند.

۲-۳-۶ اهمیت دانستن pH خاک: بردباری نباتات در برابر pH خاک، متفاوت است و همه آنها به یک نسبت به pH خاک و نوسان آن حساس نیستند. بعضی از آنها به تغییر جزئی اسیدیته حساس و برخی دیگر در درجات مختلف pH از خود بردباری نشان می‌دهند. اصولاً اگر میزان pH از حدود ماکزیمم و مینیمم تجاوز کند، زندگی گیاه به خطر می‌افتد. هر چند نبات در فاصله ماکزیمم و مینیمم به خوبی رشد می‌کند ولی دارای اپتیمی است. اپتیمم pH مناسب خاک برای رشد بعضی از نباتات زراعی، از این قرار است.

گندم و جو ۶-۷	یونجه ۷-۸
ذرت و نخودفرنگی ۶-۷	گوجه‌فرنگی ۵-۶
اسفناج و کاهو ۶/۵ - ۷/۵	سیب‌زمینی ۵-۶

۲-۴ خاک‌های شور

خاک‌هایی را که در این بخش درباره آن صحبت می‌کنیم، دارای خصوصیتی هستند که آنها را از سایر خاک‌ها جدا می‌کند. مقدار املاح محلول در این خاک‌ها به حدی است که به گیاه کشت شده در آنها آسیب می‌رساند. این خاک‌ها بیشتر در نواحی خشک و نیمه خشک که میزان تبخیر از سطح خاک بیش از میزان بارندگی است، تشکیل می‌شوند. گاهی اوقات مقدار املاح تجمع یافته در حدی است که سطح خاک را لایه نازک سفیدی از نمک می‌پوشاند. سطح اراضی شور در کشور ما نیز زیاد است و اراضی شور به‌ویژه در استان‌های خوزستان، هرمزگان، سیستان و بلوچستان و بعضی از

آزمایش: تعیین pH خاک با استفاده از دستگاه pH متر

آزمایش شماره ۱۷

وسایل و مواد مورد نیاز:

دستگاه pH متر

بهم‌زن

بشر

ترازو

محلول تامپون (۱۰ و ۷)

کاغذ صافی

دماسنج

خاک خشک

آب مقطر

مکان آموزش: آزمایشگاه یا مزرعه

وسایل کمک آموزشی: بازدید از آزمایشگاه‌های دیگری

که در محل می‌باشد.

زمان: ۴۰ دقیقه

شرح:

- ۱- محلول خاک به نسبت $\frac{1}{2/5}$ تهیه کنید.
- ۲- محلول را از کاغذ صافی عبور داده و عصاره حاصل را در یک بشر ۲۵cc جمع‌آوری کنید.
- ۳- الکتروود دستگاه pH متر را پس از تنظیم وارد بشر محتوی نمونه مورد آزمایش سازید.
- ۴- کلید دستگاه را روی pH بگذارید.
- ۵- بشر محتوی نمونه مورد آزمایش را کمی تکان دهید.
- ۶- پس از چند ثانیه که عقربه دستگاه ثابت شد، pH نمونه را یادداشت کنید.
- ۷- کلید دستگاه را روی دکمه stand by قرار دهید.
- ۸- الکتروود را به آرامی از درون نمونه خارج کرده و با آب مقطر شسته و با دستمال کاغذی خشک کنید.
- ۹- کلیه موارد فوق را با نسبت‌های دیگر نیز انجام دهید.

نواحی مرکزی کشور دیده می‌شوند.

۱-۴-۲ علل شور شدن خاک‌ها: در نواحی خشک و نیمه خشک، آب‌های زیرزمینی معمولاً دارای مقدار زیادی املاح محلول هستند، هنگامی که سطح آب‌های زیرزمینی در نزدیکی سطح خاک باشد، به تدریج آب در اثر صعود شعریه (کاپیلاری) به سطح خاک می‌آید و املاح محلول در آن پس از تبخیر در سطح خاک باقی می‌مانند، از آنجایی که مقدار بارندگی در این نواحی کم است، املاح موجود در سطح خاک تجمع یافته و منجر به شوری خاک می‌شود. علت دیگر شوری خاک‌ها، آبیاری با آب‌های شور است، پس از هر آبیاری و به دنبال خشک شدن خاک، املاح محلول موجود

در آب در خاک باقی مانده و به تدریج سبب شوری خاک می‌شود. منشأ دیگر شوری خاک، کانی‌های محلول در مواد مادری خاک است، در نتیجه خاک تشکیل شده از این مواد شور خواهد بود.

در نواحی ساحلی، جزر و مد مداوم دریا نیز می‌تواند منجر به شوری خاک مناطق حاصلخیز شود.

درجه تحمل برخی از گیاهان زراعی نسبت به شوری

خاک:

گیاهان را برحسب تحمل به شوری خاک به چهار دسته تقسیم می‌کنند.

جدول ۳-۲ حساسیت نسبی برخی از گیاهان زراعی نسبت به شوری

۱	خیلی حساس	لویا، نخود، شبدر سفید، شبدر قرمز، کرفس
۲	حساس	یونجه، ذرت، یولاف، برنج، سودان گراس، هویج، کاهو، کلم
۳	نیمه پایدار	چاودار، گندم، شبدر شیرین، گوجه‌فرنگی، پنبه
۴	پایدار	جو، چغندر قند، اسفناج، خرما

گیاهانی که تا حدودی رفتار هالوفیتی از خود نشان می‌دهند عبارتند از: چغندر قند، خرما، اسفناج و جو.

از نقطه نظر طبقه‌بندی، خاک‌هایی که هدایت الکتریکی عصاره اشباع آنها بیش از ۴ میلی‌موس بر سانتیمتر است، جزء خاک‌های شور به حساب می‌آیند.

گیاهان شورپسند: گیاهانی که املاح محلول را به مقدار زیاد در خود انباشته می‌کنند، هالوفیت نام دارند. هالوفیت‌ها در بین علوفه‌های مقاوم به شوری، گیاهان و بوته‌های کویری نواحی ساحلی و باتلاق‌های شور یافت می‌شوند. این گیاهان زمین‌ها را در برابر فرسایش محافظت کرده و دام‌ها و زندگی وحش را تغذیه می‌کنند. تعداد کمی از آنها نیز جزء گونه‌های زراعی هستند.

۱- Capillary

لوله‌های شعریه (کاپیلاریته)

برای حرکت آب از پایین به بالا، نیروی به نام نیروی کاپیلار (نیروی شعریه) لازم است. از به هم پیوستن فضاهای خالی کوچک خاک، لوله‌های بسیار باریکی به وجود می‌آید که آنها را لوله‌های موئین می‌نامند و آب در داخل آنها به کندی به طرف بالا حرکت می‌کند. این آب، آب غیر آزاد است. چون فشار آب غیر آزاد کمتر از فشار اتمسفر است از لوله‌های موئینی بالا می‌رود. نیروی کاپیلار، حاصل جمع دو نیروی زیر است:

۱- نیروی جاذبه بین مولکول‌های مایع نسبت به یکدیگر (آب) کوهژن (Cohesion)

۲- نیروی جاذبه بین مولکول‌های مایع و جدار داخلی ظرف (خاک) آدهژن (Adhesion) که جمع این دو نیرو باعث می‌شود که، نیروی ثقل خنثی شده از پایین رفتن آب جلوگیری کند. هر چه ذرات خاک ریزتر باشد، فضای بین آنها کوچک‌تر و ارتفاع آب بالا رفته در خاک زیادتر خواهد بود.

هدایت الکتریکی

عصاره خاک

کمتر از ۴

شیرین

۴-۸

کمی شور

۸-۱۶

شوری متوسط

۱۶-۳۲

خیلی شور

بیشتر از ۳۲

خیلی زیاد شور

حدود هدایت الکتریکی

قابل رویش برای اکثر گیاهان

کاهش محصول گیاهان حساس به شوری

کاهش زیاد محصول اکثر گیاهان

فقط گیاهان مقاوم به شوری رشد نرمال دارند.

اغلب گیاهان مزوفیت در این شوری کاهش محصول دارند.

گیاهان مقاوم به خشکی Xerophytes

گیاهان آبی Hydrophytes

جدول ۴-۲ مقاومت نسبی برخی از نباتات در برابر شوری

مقاومت خوب	مقاومت متوسط	مقاومت ضعیف
درخت خرما	انار	گللابی
	انجیر	سیب
	زیتون	گوجه
	انگور	بادام
جو	چاودار	تریچه
چغندر قند	گوجه فرنگی	کرفس
پنبه	برنج	حبوبات
	یونجه	
	هویج	
	ذرت	
	پیاز	

آزمایش: درک مفهوم شوری خاک

آزمایش شماره ۱۸

وسایل و مواد مورد نیاز:

۱- حدود ۵۰۰ گرم خاک

۲- ظرف پلاستیکی برای تهیه گل اشباع

۳- کاردک

۴- ارلن تخلیه (خلأ)

۵- قیف بوختر

۶- کاغذ صافی

۷- دستگاه هدایت سنج الکتریکی (EC متر)

۸- پیست (آب فشان)

۹- آب مقطر



شکل ۱۱-۲ دستگاه تعیین هدایت الکتریکی

شرح:

۱- حدود ۵۰۰ گرم خاک را در ظرف پلاستیکی مخصوص بریزید و کم کم به آن آب مقطر اضافه کرده دائماً با کاردک به هم بزنید تا گل اشباع تهیه شود.

۲- پس از تهیه گل اشباع، آن را داخل قیف بوختر که در آن یک کاغذ صافی قرار داده شده بریزید و آن را بر روی ارلن خلاً سوار کنید. دقت شود که قیف به خوبی با درپوش پلاستیکی ارلن در تماس باشد. به طوری که درموقع ایجاد خلاً هوا از اطراف قیف وارد ارلن نشود.

۳- لوله (شیلنگ) دستگاه خلاً را به ارلن متصل و دستگاه را روشن کنید. پس از چند لحظه آب از انتهای قیف وارد ارلن می شود. چرا؟

۴- محلول جمع شده داخل ارلن چیست؟

۵- محلول جمع شده در داخل ارلن را در یک بشر کوچک ریخته و الکتروود دستگاه EC متر را پس از تنظیم دستگاه در آن قرار دهید.

۶- هدایت الکتریکی محلول را از روی دستگاه قرائت کنید.



شکل ۱۳- ۲ دستگاه EC متر

اندازه گیری: آب خالص (مقطر) جریان الکتریسیته را به مقدار خیلی کم از خود عبور می دهد، ولی هنگامی که مقداری نمک در آب حل شود، مانند یک سیم فلزی جریان را از خود عبور می دهد. هر چه مقدار نمک حل شده در آب بیشتر باشد، جریان الکتریسیته را بهتر هدایت می کند. بنابراین، بین مقدار نمک حل شده در آب و هدایت الکتریکی آن رابطه مستقیمی وجود دارد. از این خاصیت برای تعیین شوری خاک استفاده کرده اند، به این ترتیب که خاک را از آب اشباع کرده و بعد آب خاک را به وسیله مکش از آن خارج کنیم. آب خارج شده از خاک در حالت اشباع را عصاره اشباع خاک می نامند. واحد اندازه گیری شوری خاک میلی موس بر سانتیمتر یا میلی زمینس بر سانتیمتر است. مرز بین خاک شور و نیمه شور حدود ۴ میلی موس بر سانتیمتر است. پس اگر هدایت الکتریکی خاکی بیش از ۴ میلی موس بر سانتیمتر در ۲۵ درجه سانتیگراد باشد، خاک شور و در صورتی که کمتر از ۴ باشد، خاک غیر شور محسوب می شود.



شکل ۱۲- ۲

آزمایش: مشاهده اثر شوری در رشد گیاه

آزمایش شماره ۱۹

وسایل و مواد مورد نیاز:

گلدان با گنجایش حدود ۲ کیلوگرم خاک ۵ عدد

نمک طعام

بذر لوبیا

ظرف شیشه‌ای برای تهیه محلول ۵ عدد (۱ لیتری)

شرح:

۱- پنج گلدان را از خاک باغچه یا مزرعه پر کنید.

۲- در هر گلدان ۳ عدد بذر لوبیا کشت کنید.

۳- ظروف شیشه‌ای را شماره گذاری کنید.

۴- در ظرف شماره ۱، آب معمولی بریزید. (یک لیتر آب)

۵- در ظرف شماره ۲، ۵/۰ گرم نمک در یک لیتر آب

حل کنید.

۶- در ظرف شماره ۳، ۲ گرم نمک در یک لیتر آب حل

کنید.

۷- در ظرف شماره ۴، ۴ گرم نمک در یک لیتر آب حل

کنید.

۸- در ظرف شماره ۵، ۸ گرم نمک در یک لیتر آب حل

کنید.

۹- گلدان‌ها را شماره گذاری کنید.

۱۰- گلدان‌ها را یک روز در میان با ۱۰۰ میلی لیتر آب

داخل ظرف شیشه‌ای مربوطه آبیاری کنید.

۱۱- پس از اتمام محلول‌ها را دوباره تهیه کنید.

۱۲- کلیه مشاهدات را در مورد هر یک از گلدان‌ها

یادداشت کنید.

۵-۲ خاک‌های قلیا (سدیمی)

سدیم یکی از عناصری است که وقتی مقدار آن در خاک

بیشتر از حد معینی باشد، باعث تخریب و از بین رفتن ساختمان

خاک شده، نفوذپذیری خاک را کاهش می‌دهد، pH خاک را

بالا می‌برد و سبب مسمومیت در گیاه می‌شود. به این خاک‌ها

یعنی خاک‌هایی که میزان سدیم آنها در حد آسیب برای گیاه باشد،

خاک‌های سدیمی یا قلیا می‌گویند. pH این خاکها بیش از ۸/۵

است و مقدار املاح آنها می‌تواند کم یا زیاد باشد. چنانچه املاح

محلول آنها زیاد باشد یعنی دارای هدایت الکتریکی (EC) بیش از

۴ میلی موس باشند، به آنها خاک شور سدیمی یا شور قلیا گفته

می‌شود و در صورتی که هدایت الکتریکی کمتر از ۴ داشته باشند

خاک‌های سدیمی یا قلیا نامیده می‌شوند.

رابطه pH و E.C با بعضی سایر خصوصیات خاک

جدول ۱- ۳ (برای مطالعه)

خاک شور و قلیایی	خاک قلیایی	خاک شور
pH کمتر از ۸/۵ دارند. هدایت الکتریکی بیشتر از ۴ دارند. سدیم به صورت محلول و جذب شده وجود دارد. نفوذپذیری خاک در طول فصل تغییر می کند. در سطح خاک آثار واضحی ایجاد نمی کنند.	pH بیشتر از ۸/۵ دارند. هدایت الکتریکی کمتر از ۴ دارند. سدیم بیشتری نسبت به سایر کاتیون‌ها جذب ذرات خاک شده است. نفوذپذیری خاک سطحی کاهش می یابد. در سطح خاک لکه‌های سیاه به وجود می آید.	pH کمتر از ۸/۵ دارند. هدایت الکتریکی بیشتر از ۴ دارند. سدیم بیشتر به صورت محلول است. نفوذپذیری خاک تغییر نمی کند. املاح در سطح خاک تجمع یافته پوسته سفیدی به وجود می آورند.

آزمون نهایی

- ۱- عصاره‌گیری از خاک به چه منظورهایی انجام می‌شود؟
 - ۲- عصاره یک به ده چیست؟
 - ۳- اهمیت pH خاک در چیست؟
 - ۴- اندازه‌گیری pH خاک به چند روش انجام می‌شود؟
 - ۵- محلول‌های تامپون چه کاربردی دارند؟
 - ۶- علل شور شدن خاک‌ها را نام ببرید.
 - ۷- pH خاک مزرعه هنرستان را تعیین کنید.
 - ۸- تعیین pH به کمک کاغذ یونیورسال دقیق‌تر است یا با استفاده از دستگاه pH متر؟ چرا؟
 - ۹- عنصر سدیم باعث و می‌شود.
- الف - افزایش نفوذپذیری و کاهش pH
 ب - افزایش مواد غذایی و کاهش آب
 ج - افزایش pH و کاهش نفوذپذیری
 د - تخریب بافت خاک و کاهش pH
- ۱۰- عامل اصلی ایجادکننده حالت اسیدی در خاک هستند.
- الف - یونهای OH^+ و $\text{Al}(\text{OH})^{++}$
 ب - یونهای $\text{Al}(\text{OH})^+$ و $\text{Al}(\text{OH})^{++}$
 ج - یونهای Al^- و Al^{3+}H^+
 د - یونهای OH^- و H^+

منابع

- آب و خاک (۲) رشته زراعی و باغی شاخه آموزش فنی و حرفه‌ای
 علوم خاک‌شناسی: منوچهر زرین کفش
 حفاظت آب و خاک: آلبرت. ب فوستر و آدریان ترجمه و تنظیم محمدحسین شیرازی
 فیزیک خاک، محمدبای‌بردی
 جزوه حاصلخیزی مهندس علی‌رضا افتخار، استاد دانشکده کشاورزی شهید چمران اهواز