

كرنه په مالگينو اوبو كې



د مال گنې اوبو کړنې لپاره بنسټیز لارښود

د اوبو تعریف: اوبه یو غیر عضوی مرکب دی چې کیمیاوي فورمول یې H_2O دی. دا کیمیاوي مواد شفاف، بې خوند، بې بویه، او تقریباً بې رنګه دي.

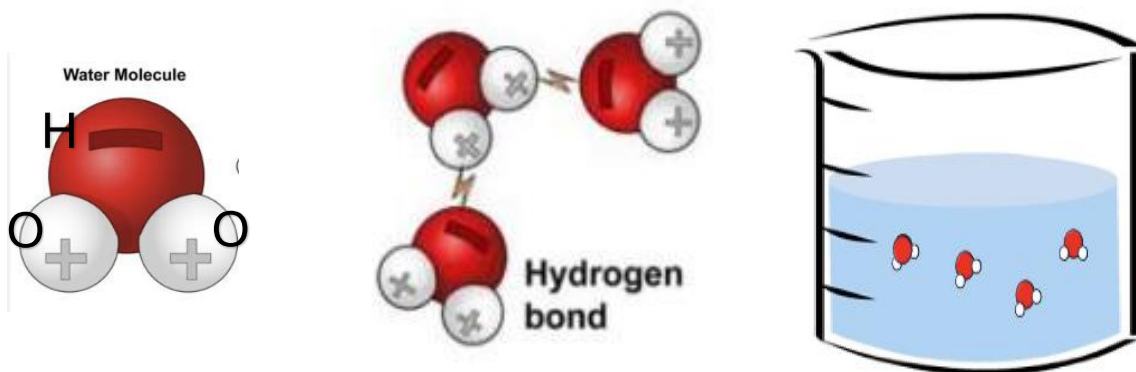
اوبه د ځمکې د هایدروسفر اصلي عنصر دی او د ټولو ژونديو موجوداتو د بدن جوړښت مایع دی.

اوبه مغذي انرژي يا عضوي مواد نه برابروي، خو د دې شتون د ژوند په ټولو ټولنو کې ضروري دی. د اوبو (H_2O) کیمیاوي فورمول وایی چې د اوبو هر مالیکول له یوه اکسیجن اټوم او دوه هایدروجن اټومونو څخه جوړ شوی دی.

پوښتنه: آیا تاسو تازه اوبه تشریح کولی شئ؟

ځواب: تازه اوبه ممکن خوړې یا بې خونده وي، روښانه رنګ ولري، او کيدای شي د باران اوبو يا ويلې شوي واوري څخه راشي.

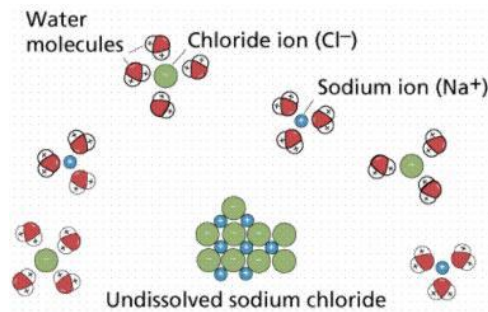
ډيگرام/انځور ۱: اوبه، او مالیکولونه یې H_2O



مال گینې اوبه: د اوبو مال گین کیدنه د مختلفو مال گینو شتون له امله رامنځته کیږي، چې د کاتیونونو (مثبت چارج لرونکي آیونونه، لکه سوډیم Na^+)، کلسیم (Ca^{2+}) او مگنیزیم (Mg^{2+}) او انیونونه (منفي چارج لرونکي آیونونه، لکه کلوراید Cl^-)، بایکاربونیټ (HCO_3^-) او کاربونیټ (CO_3^{2-}) څخه جوړ شوی دی.

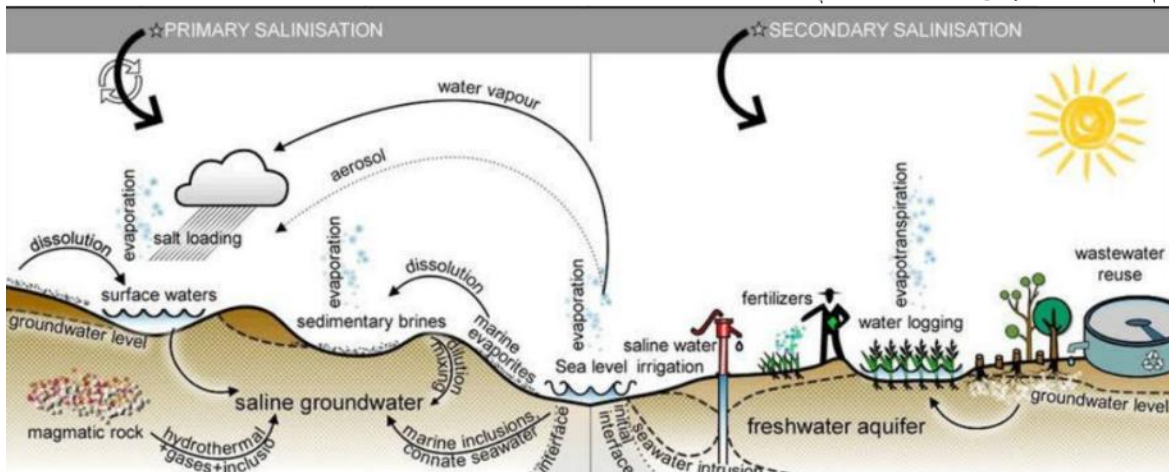
' Water - Wikipedia

ډياگرام/عکس ۲: آب (H_2O) د مالګې له ماليکولونو سره. ($NaCl$)



د اوبو مالګينه کيدنه د طبيعي سرچينو له مهمو ستونزو څخه ده. د دې زيان رسوونکي اغېزو کې د کرنيزو توليداتو کمښت، د اوبو د لارو مالګينوالی، بنسټيزو بنسټونو او چاپيريال ته زيان رسول شامل دي.

ډياگرام/عکس ۳: لومړنۍ او ثانوي مالګيني تمایلونه



په عمومي ډول، د مالګينې دوه اصلي ډولونه شته:

۱. لومړنۍ مالګينه: دا په طبيعي ډول په خاورو او اوبو سرچينو کې موندل کېږي.
۲. دويمه مالګينه: دا د انسان له فعاليتونو لکه د ځمکې پراختيا او کرنې څخه رامنځته کېږي.

د ثانوي مالګينې عامې بڼې په لاندې ډول دي:

- په اوبو کې مالګينه: دا معمولا په اوبو کې د اوبو لوړوالي (د زياتې اوبه ورکولو له امله) يا د ټيټې کيفيت اوبو د کارونې له امله رامنځته کېږي.
- په وچو ځمکو کې مالګينه: دا زياتره په هغو سيمو کې رامنځته کېږي چې ځمکې ته اوبه نه ورکولې کېږي، همدا شان د نباتاتو د پرې کولو او د کرنيزو ځمکو د مختلفې کارونې له امله.
- د نقطه یي سرچينې مالګينه: دا ډول مالګينه هغه وخت رامنځته کېږي کله چې د مالګې لويه اندازه د شديدې کرنې يا صنعتي فاضله اوبو له لارې چاپېريال ته داخلېږي، چې مالګه لري.

'Types of salinity | Environment, land and water | Queensland Government

په افغانستان کې، کرڼه په دودیز ټول للمی ده او تازه بارانی اوبه د اوبو ل ګولو لپاره کارول کېږي.

په زراعتي اوبو کې، د کانالونو د ابیاری اوبه معمولاً په پیل کې نسبتاً تازه او ښه کیفیت لري، څکه چې دا د باران او ویلې شوی واورې له لارې برابريږي. خو کله چې دا د اوبو ل ګولو کانالونو او کرنیزو ځمکو له لارې تیریږي، ورو ورو مال ګینې کېږي، څکه چې کیمیاوی سرې او مال ګه په خاوره کې حل کېږي.

په دې وروستیو کې، بزګران د خپلو ځمکو د اوبه کولو لپاره له لمړیزو تختو او پمپونو څخه استفاده کوي. د دې ځاګانو او پمپونو اوبه مختلف کیفیت لري او کېدای شي تازه، مال ګینه، یا حتی د درنو فلزاتو سره ګډې وي.

له همدې امله، دا ډېره مهمه ده چې د دې اوبو کیفیت د کارولو مخکې وازمویل شي. که دا ونه ازمویل شي، کېدای شي د خاورې مال ګي زیاتوالی او د خاورې کیمیاوی زهرجن کېدو لامل شي. په اوږدمهال کې، دا به د ځمکې کرنیزه بقا کمه کړي.

د مال ګینې نېټې:

د ځمکې په سطح کې بدلونونه:



- سطح زمین به شکل دایمی یا موسمی، مخصوصاً بعد از بارندگی های مداوم، مرطوب می ماند.
- موسمی جریانونه ډیر وخت دوام کوي.
- د هغو سیمو شتون چې خالی خاوره لري: په شدیدو حالاتو کې، د خاورې پر سطحه مال ګي کرسټالونه لیدل کېږي.
- په یوه سیمه کې د مال ګینې زغملو بوټو زیاتول.
- د ځمکې لاندې اوبو یا سطحې اوبو کیفیت کمول.
- موسمی جریانونه ډیر وخت دوام کوي.
- د هغو سیمو شتون چې خالی خاوره لري: په شدیدو حالاتو کې، د خاورې پر سطحه مال ګي کرسټالونه لیدل کېږي.
- په یوه سیمه کې د مال ګینې زغملو بوټو زیاتول.
- د ځمکې لاندې اوبو یا سطحې اوبو کیفیت کمول.

نځور ۱: د اوبو د کانالونو ترمنځ پر ځمکه د مال ګي کرسټالونه



- کورنی حیوانات د اوبو څښلو څخه ډډه کوی.
- کورنی حیوانات د اوبو څښلو څخه ډډه کوی.
- د سرکونو او کانکریټی ودانیو خرابیدنه.

د نباتاتو د پوښښ بدلونونه:

۱. غیر مال‌گینې مقاومت لرونکي بوټي د مال‌گي ضد بوټو سره بدلول.
۲. وچ بوټي په ټيټو او ډوبو سیمو کې.
۳. د نباتاتو د ودې نشتوالی.
۴. د څرخ‌ایونو ترکیب بدلول او د نباتاتو تنوع کموی، د مال‌گي زغم لرونکو بوټو د واکمنۍ له امله.

د کرنیزو بوټو د ودې نن‌ګونونه:

د اوبو د مال‌گینې له امله د اغ‌ی‌زمن نباتاتو نښې عبارت دی له:

- کمه وده یا د نباتاتو کمزوری وده.
- د نبات پانې آبی یا تیاره شین رن‌ګ‌لری.
- د مړو پانو سوځیدنې او د زړو پانو په څن‌ډو کې نسجونه.
- نوي پانې ژيړې ښکاری.
- بوټي داسې ښکاری چې حتی کله چې کافی اوبه ولری، وچ شی.



ان‌ځور ۳: د مال‌گي اغ‌ی‌زه پر پانو



ان‌ځور ۴: د مال‌گي اوبو اغ‌ی‌ز پر رومي بانجان بوټي.

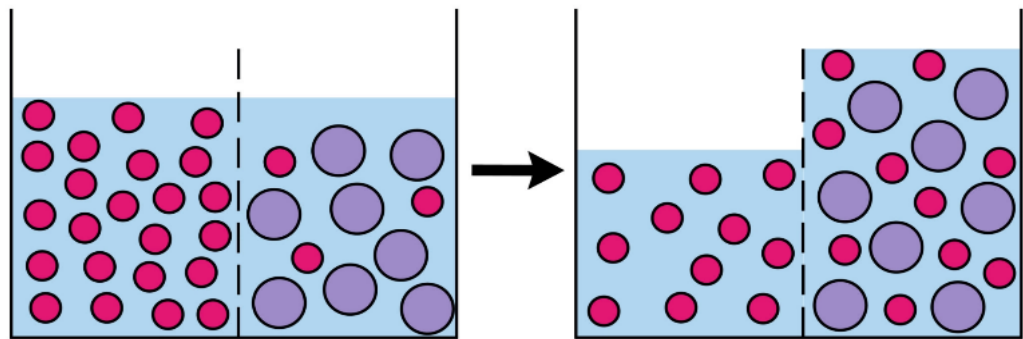
ولې مال‌گینه د نباتاتو لپاره ستونزه ده؟

د آیون زهرجنوالی: ځینې آیونونه (په ځانګړې ډول کلورایډ) نباتاتو ته زهرجن دي، او کله چې د دوی غلظت زیات شي، بوټي زهرجن کوي او وژني یې. د سوډیم (Na^+) او کلورایډ (Cl^-) آیونونه لږ مقدار نباتاتو ته مهم دي، خو لوړ مقدار نباتاتو ته زیان رسوي. سوډیم کولی شي د انزایمونو فعالیت ګډوډ کړي او د نورو مهمو مغذیو لکه پوتاشیم (K^+) جذب مخه ونیسي. کلورایډ هم کولی شي په پاڼو کې راتلونکي شي او زهرجن یې کړي. په پای کې، دا د پاڼو سوځېدنه، د نسجونو له لاسه ورکولو (نیکروسس)، او د پاڼو د وخت نه مخکې له لاسه ورکولو لامل کیږي.

د نایتروجن د جذب کمېدل: مالګینه لاهم د حاصلاتو، څرخایونو او ونو تولید باندې منفي اغېزه کوي، ځکه چې دا د نبات لخوا د نایتروجن او نورو مغذي موادو جذب مخه نیسي او په پای کې د هغوی وده او تولید مخه نیسي.

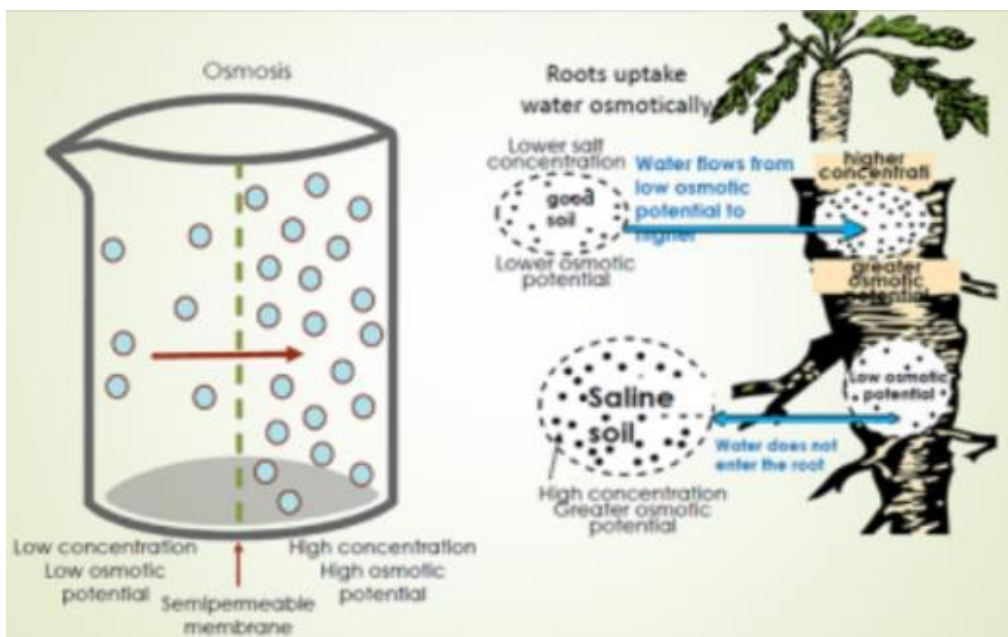
د اوبو کموالی: د نبات ریښې اوبه جذبوي د یوې پروسې له لارې چې اوسموسیس نومیږي. دا بهیر د مالګې د خاورې په سطحه، رطوبت او د نبات اوبو پورې اړه لري. که د خاورې په اوبو کې مالګه لوړه وي، اوبه له ریښو څخه خاورې ته ستنېږي، پر ځای د دې چې ریښو ته داخل شي. دا د نبات د وچوالي لامل کېږي، چې د حاصلخیزۍ کمښت یا حتی د نبات له منځه وړلو لامل کېږي.

اوسموس د نباتاتو په ریښو کې، په سالمې خاورې او مالګین خاورو کېډیالګرام ۴: د اسموس مفهوم



Osmosis

ډياگرام ۵: اوسموس د نباتاتو په ريښو، سالمه خاوره او مالگينه خاوره کې



د حاصلاتو توليد ممکن کم شی، حتی که د مالگينې اغېزې بشکاره نه وي. د حاصلاتو مقاومت د مالگې پر وړاندې د مالگينې خاورې څخه د اوبو جذبولو وړتيا پورې اړه لري.

اوبه ورکول

د ايبیاری ټولې اوبه یو څه مالګه لری چې د بخاري دو وروسته د خاوري پر سطحه یا د بوټو د پاڼو پر سر پاتې کېدای شي. له همدې امله، ټول د اوبو لګولو سیستمونه کولی شي د خاوري مالګې اندازه زیاته کړي.

د مالګینې اوبو له امله رامنځته شوی ستونزې په وچو سیمو کې عامې دي، ځکه چې په دې سیمو کې د تبخیر کچه عموماً ډېره لوړه وي. په هغو سیمو کې چې باران کم وي، د خاوري مالګې د ایستلو چانس کم دی، نو له همدې امله د ټیټ کیفیت اوبو کارول او لوړ مالګې غلظت پر خاوره ډېر اغېز لري.

سودیم لرونکې اوبه: دا اوبه د کلسیم او مګنیزیم مالګو په پرتله د سودیم مالګې زیات مقدار لري. دا ډول اوبه ممکن د خاوري د خرابیدو لامل شي او له همدې امله د خاوري پر سطحه د پوستکي جوړښت، د خاوري سختېدل، د خاوري زیانمنیدل، د اوبو نفوذ او د ټیټ کیفیت تخمونو بسترونو لامل کېږي.



انځور ۵: سودیم لرونکې اوبه

د لومړنۍ مالګینې اغېزو د مخنیوي لاره:

- د ژورو ریښو لرونکو بوټو د نورو وېجاړولو مخه نیسي، په لوړ خطر لرونکو سیمو او همداراز هغو سیمو کې چې د ځمکې لاندې اوبو د رسولو برخه لري.
- د اصلي نباتاتو ساتنه او بیا رغونه.
- په هغو سیمو کې چې د ځمکې لاندې اوبو کچه لوړه وي، د زیرمې یا بندونو جوړولو څخه ډډه وکړي.
- په چراگاه کې د مناسب څرخې پوښښ ساتل د مناسب څرخایونو په کارولو سره.

[Impacts of salinity | Environment, land and water | Queensland Government](#)

د ثانوي مالګینې اغېزو د کرنې پر وړاندې او د مخنیوي طريقې:

د نسبتاً مالګینو اوبو اغېزو په کرنیزو تولیداتو کې د کمولو لپاره، لاندې مشورې په پام کې ونیسي:

- د مالګې اوبه په شګو کې د خټې خاوري په پرتله لږه ستونزه لري.

- هغه نباتات چې د ودې په لومړیو پړاوونو کې دي، مالګینو اوبو ته حساسیت لري ترڅو بشپړې ودې ته ورسېږي. کروندګر باید د نباتاتو د ودې په لومړیو پړاوونو کې تر ټولو غوره موجودې اوبه وکاروي.
- د نبات د ریښې له مالګې مینځلو لپاره باید ژوره او دوامداره اوبه ورکړل شي څو اوبه په سمه توګه رېښو ته نفوذ وکړي. په ګرمه هوا کې، سطحې او د سپکو اوبه ورکول سپارښتنه نه کېږي، ځکه چې دا مالګه د نبات د ریښو شاوخوا راټولوي.
- هغه سري چې کلوراید لري باید ډډه وشي.
- د څاخګي اوبه ورکول دا ممکنه کوي چې مالګینې اوبه وکارول شي، ځکه چې په دې طریقه کې تبخیر لږ کیږي.
- محلی تجربې ښودلې چې که مالګه اوبه څو ورځې مخکې په کم ژور حوض کې ذخیره شي، نو د نباتاتو منفي اغېزې یې کمې وي.

د اوبو د مالګینې ازموینه او څیړنه:

- د خاورې یا اوبو د مالګینې اندازه کولو یوه لاره د برقي لارښونو یا (EC) ده.
- د مالګینې دقیق معلومولو لپاره، ضروري ده چې خاوره او اوبه وازمويل شي.
- یوازې پاکې اوبه برق ښه نه انتقالوي. بلکې، دا آیونیز مواد یا مالګه ده چې په اوبو کې حل شوي وي او د اوبو د برېښنا انتقال وړتیا تاییدوي.
- برقي انتقال (EC) د اوبو د نمونې د برېښنا جریان انتقالولو وړتیا اندازه کوي او په اوبو کې د حل شویو مالګینو د غلظت د شاخص په توګه کارول کېږي.
- د موجوده مالګې ټول هم د برقي انتقال په اندازه اغېز لري.
- خو، برقي رسانتیا نه شي ټاکلې چې په نمونه کې کوم ټول آیون یا مالګه شتون لري.
- د آینونو دقیق ټول او د هغوی نسبې غلظت د پوهېدو لپاره، باید په لابراتوار کې د خاورې او اوبو تفصیلي ازموینې ترسره شي.
- د EC اندازه کولو واحدونه معمولا د برقي جریان (ډیسی سیم، میلی سیمین، یا میکروسیمین) په واحد ساحه (متره یا سانتي متره) کې ثبت کېږي.

[Managing Saline and Sodic Soils and Irrigation Water | USU](#)

د برقي انتقال د اندازه کولو لپاره، غوره ده چې د هر متر (dS/m) لپاره د ډیسی میتر واحد وکارول شي، خو د برقي انتقال نور واحدونه هم عام دي. جدول ۲ د برقي کنډکټیوالی مختلف واحدونو د یو بل ته د بدلولو طریقه ښيي.

د برقی رسونې ارزښتونه (په رسوب شوی خاوره محلول کې) له 0.1 dS/m څخه چې د ټیټې مالګینې وړتیا ښیي، تر 16 dS/m څخه زیات (چې د ډیرې لوړې مالګینې نښه ده) پورې توپیر کولی شي.

جدول ۱: د خاورې مالګینې عمومي طبقه بندي

د خاورې محلول برقی انتقال (په dS/m یا mS/cm)	د مالګینې کټګوري	د نبات حساسیت
۰ - ۲	خوږ	د ډیرو بوټو لپاره مناسب دی
۲ - ۴	ډیر ټیټ مالګینه	د مالګې ضد سبزیجات، ډیر غلې دانې او خوراک
۴ - ۶	ټیټه مالګینه	ډیر مالګیو ته مقاومت لرونکي سبزیجات
۸ - ۱۶	یو څه مالګین	د بوټو لپاره مناسب نه دی
$16 <$	ډیر مالګین	د بوټو لپاره مناسب نه دی

د سیمې د اوبو (EC) برقی انتقال اندازه کولو طریقې:



۱. د (EC) میټر د لارښوونو سره سم کالیبره کړئ. کالیبراسیون غوره ده چې په دفتر یا ارامه چاپیریال کې ترسره شي او باید، منظم وکارول شي همدا شان دغه اله لږ تر لږه میاشت کې دوه ځله باید وشي.

د EC (برقی رسایی) لویه اندازه په اوبو کې د حل شویو آیونونو زیاتوالي ښیي او همداراز د اوبو د مالګینې زیاتوالي ښودلې شي.

۲. پاک بوتل چمتو کړئ چې شاوخوا ۲۵۰ ملی لیتر حجم ولري او درې ځله یې په اوبو ووینځئ.
۳. بوتل د نیمایي څخه زیات ډک کړه.
۴. د EC میټر وسیله چالانه کړئ او اوبو کې یې داخله کړئ.
۵. کله چې EC د شمېره ثابت شي (او خوشاله ایموډی په سکرین راښکاره شي)، شمېره یادداشت کړئ او یادونه وکړئ چې د اندازه کولو واحد $\mu\text{S/cm}$ یا mS/cm دی.
۶. د EC میټر وسیله الکتروډ د ډیاینایز شوی اوبو یا مقطرو اوبو سره پاک کړئ.

' Natural Resources Conservation Service (1990)

د EC میټر په کارولو سره د خاورې EC اندازه کولو طریقه:

۱. د (EC) د میټر وسیله د لارښوونو سره سم کالیبره کړه.
۲. یو پاک بوتل د نمونې په توګه چمتو کړئ (د پوښ سره)، شاوخوا ۲۵۰ ملی لیتر حجم، او شاوخوا ۱۰ لورمه برخه یې د ازموینې له خاورې ډک کړئ.
۳. بوتل د تقطیر شوی اوبو یا د آیونیزه اوبو سره نږدې تر خولې ډک کړئ.
۴. د بوتل پوښ کلک وټړه او څو دقیقې یې پښه وڅوڅو تر څو خاوره او اوبه پښې ګډې شي.
۵. نمونه شاوخوا ۲۰ دقیقې پرېږده چې سیټ شي.
۶. د EC میټر وسیله چالان کړه او په نمونه مایع کې یې واچوه.
۷. کله چې د EC شمېره ثابته شي (او 😊 د مسکا نښه په سکرین پښکاره شي)، شمېره ولیکه او ډاډ ترلاسه کړه چې د اندازه کولو واحد سم ثبت کړي.
۸. د EC میټر وسیله د الکتروډ د تقطیر شوی یا پي آیونیزه اوبو سره پاکه کړئ.

د خاورې جوړښت د مالګینې اوبه اغېزمن کولی شي، څکه چې د مالګینې اوبو د لیچنګ کچه په مختلفو خاورو کې توپیر لري. همدارنګه، مختلف فصلونه، لکه ژمی بارانونه، ممکن مالګې له خاورې څخه راووځي او مالګینه کمه کړي.

جدول شماره ۲، پښې چې د خاورې مالګینې کچه په میلیس فی متر (ms/m) کې له صفر څخه تر ډېره لوړه پورې په شګو، لومی او خټو خاورو کې ده.

Table 7. The degree of soil salinity (mS/m) from nil to extreme for sand, loam and clay soils. (Source: DPIRD, 2020).

Texture group	Soil salinity (mS/m)				
	Nil	Slight	Moderate	High	Extreme
Sand	0-15	15-25	25-50	50-100	>100
Loam	0-20	20-35	35-70	70-150	>150
Clay	-25	25-50	50-100	100-200	>200

' https://library.dpird.wa.gov.au/nrm_factsheets/26/ DPIRD 2020

جدول ۲: د خاوري او اوبو د مالگينې اندازې کولو لپاره د بدلون فکتورونه

د اندازه کولو واحدونو تر منځ بدلونونه د دې اټکل پر بنسټ دي چې په يوه لیټر اوبو کې د مالگي مخلوط ۶۷۰ میلی گرامه تقریبا ۱ dS/m برقي انتقال لري

خاوره او د اوبو مالگينې واحدونه	dS/m	mS/cm	µS/cm	mg/L or ppm	grains/gal
deciSiemens per meter (dS/m)	–	۱	۱۰۰۰	۶۷۰	۴۰
milliSiemens per centimetre (mS/cm)	۱	–	۱۰۰۰	۶۷۰	۴۰
microSiemens per centimetre (µS/cm)	۰,۰۰۱	۰,۰۰۱	–	۰,۶۷	۰,۰۴
milligrams per litre (mg/L) or parts per million (ppm)	۰,۰۰۱۵	۰,۰۰۱۵	۱,۵	–	۰,۰۶
grains per gallon (grains/gal)	۰,۰۲	۰,۰۲	۲۰	۱۴	–

مثال: د ۱ dS/m په mg/L بدلولو لپاره، دا په ۶۷۰ کې ضرب کړئ. یعنې: ۷ = ۱۴۶۹۰ mg/L

د نورو معلوماتو لپاره، مهرباني وکړئ لاندې لینک ته مراجعه وکړئ:

[Contents and foreword—Salinity management handbook - Salinity management handbook - Publications | Queensland Government](#)

کمه مالکيني اوبه او هغه بوټي چې دغو اوبو ته حساس وي

نور محصولات

ونی او میوی

د بوټو محصولات



(بي EC په هغه خاوره کې چې د مالګې)
(پورې وي دا mS/m څخه ۸۰) د
حاصلات کرل کېدای شي

فاصلیه، ناک، کنجد، غازره، منه، می، شلغم، مندته، توره لوبیا، وري الوچي

منځينی مالگينی اوبه؛ هغه بوټي چي نسبتا مالگي ته حساس دي

د بوټو محصولات

ونی او میوی

نور محصولات

سره بنجان



بادرنگ



گبی



بند کولبی



سوتکه



پالک



تور بادنجان



کدو



انگور



پسته



شفتالو



بادام



منه **



ناک



آلوجه **



خربوزه



رشقه



می



چهار مغز



مالته



هندوانه



الوجه



په هغه خاوره کې چې د مالگي (EC) یې د 80 څخه تر 250 پورې (mS/m) وي، دا محصولات کرل کېدای شي.

مالگهني اوبه؛ هغه بوټي چي "نسبتاً مالگي" ته زغم لري

نور محصولات

وني او ميوي

د بوټو محصولات

لمر کلي



انځر



شين کدو



غنم



انار



تور بادنجان **



وربشي



زيتون



بند گولپي



سپينه لوبيا



هندوانه



پياز



مالوچ



پياز



په هغو خاورو کي چي مالگه
بي د ۲۵۰ څخه تر ۵۰۰ پوري (mS/m)
وي، دا حاصلات کرل کېدای شي.

دېری مالکینی اویه؛ هغه بوټي چی دا ډول اویو ته مقاومت ولري

نور محصولات

وټی او میوی

د بوټو محصولات

ورېشی



روسی زیتون



د کښت وړ
ندی

مالوچ



انار



ارژن



غنم



په هغه خاوره کی چی د مالکی (EC) یی
ته ۵۰۰ ms/m څخه کمه وي
محصولات د کرنی وړ ندي.

ډېرې مالگينې اوبه؛ او هغه بوټي چې دا ډول اوبو ته مقاومت لري

د بوټو محصولات ونې او ميوې نور محصولات

د کښت وړ دی	روسي زيتون	وربشي
	انار	مالوچ
		ارزن
		غنم

په هغه خاوره کې چې د مالگي (EC) يې د ۵۰۰ (mS/m) څخه کمه وي دا حاصلات کرل کيدای شي