

מדינת ישראל
משרד החינוך

סוג הבחינה: בגרות

מועד הבחינה: קיץ תשע"ח, 2018

מספר השאלון: 43386

נספח: נייר מילימטרי (לשאלה 10)

תרגום לערבית (2)

دولة إسرائيل
وزارة التربية والتعليم

نوع الامتحان: بچروت

موعد الامتحان: صيف 2018

رقم النموذج: 43386

ملحق: ورقة مملترية (للسؤال 10)

ترجمة إلى العربية (2)

בחנית בגרות מעשית
בביולוגיה

امتحان بچروت عملي
في البيولوجيا

בעיה 1

المسألة 1

סגל רעם הויתק هنا:

--	--	--	--	--	--	--	--	--

הוראות לנבחן:

א. משך הבחינה: שלוש שעות.

ב. חומר עזר מותר בשימוש: מחשבון.

ג. הוראות מיוחדות:

1. קרא את ההנחיות ביסודיות, ושקול

היטב את צעדיך.

2. רשום בעט את כל תצפיותיך ותשובותיך

(גם סרטוטים).

3. בסס את תשובותיך על תצפיותיך

ועל התוצאות שקיבלת, גם אם הן

אינן תואמות את הצפוי.

תعليمات للممتحن:

א. مدّة الامتحان: ثلاث ساعات.

ב. موادّ مساعدة يمكن استعمالها: آلة حاسبة.

ج. تعليمات خاصّة:

1. اقرأ التعليمات بتعمّن، وفكّر جيّدًا

في خطواتك.

2. اكتب جميع مشاهداتك وإجاباتك

(والتخطيطات أيضًا) بقلم حبر.

3. اعتمد في إجاباتك على مشاهداتك

وعلى النتائج التي حصلت عليها، حتّى

لو لم تلائم التوقعات.

التعليمات في هذا النموذج مكتوبة بصيغة المذكر وموجهة للممتحنات وللممتحنين على حدّ سواء.

نتمنى لك النجاح!

בהצלחה!

المسألة 1

في هذه المسألة ستفحص تأثير تراكيز مختلفة لمحاليل على أجزاء مختلفة للنباتات .
 في هذا النموذج، رُقمت الأسئلة بالأرقام 1-12 . عدد الدرجات لكل سؤال مسجل عن يمينه .
 أجب عن جميع الأسئلة في الدفتر .

القسم "I" – نقع جذيرات بادرات لوبياء في تراكيز مختلفة لمحلول سكروز

على طاولتك طبق يُستعمل لمرة واحدة فيه بادرات لوبياء، و 4 أنابيب اختبارية في كلّ واحد منها محلول سكروز أزرق بتركيز ابتدائي مختلف .

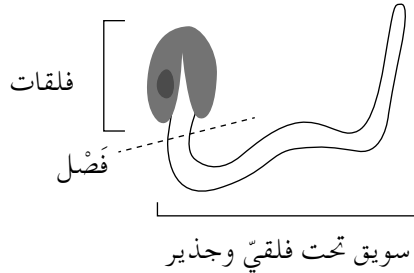
أضافوا إلى محاليل السكروز مادة زرقاء للتفريق بينها وبين محاليل سكروز أخرى . محاليل السكروز الزرقاء، التي ستقع فيها الجذيرات، تُسمى خلال التجربة "محاليل النقع" .

تحضير جذيرات للتجربة

٨. افصل الفلقات من جميع البادرات (انظر الرسم التوضيحي 1) . ارمِ الفلقات في وعاء النفايات . ضع باقي أجزاء البادرات على ورقة تنشيف .

انتبه: ما تبقى من البادرة (السويق تحت الفلقي والجذير) يُسمى خلال التجربة "جذير" .

الرسم التوضيحي 1: بادرة لوبياء



تحضير مجموعات جذيرات

٩. عليك تصنيف الجذيرات إلى 4 مجموعات متشابهة قدر الإمكان، بحيث تكون في كلّ مجموعة 10 جذيرات .
 قم بذلك على النحو التالي :

- مَدّ على الطاولة أربع أوراق تنشيف الواحدة بجانب الأخرى .
- اختر 4 جذيرات طولها متشابه . ضع كلّ واحد منها على ورقة تنشيف مختلفة .
- أعد تنفيذ التعليمات 9 مرّات أخرى، وفي كلّ مرة اختر 4 جذيرات أطولها متشابهة (ليس بالضرورة أن تكون أطولها متشابهة لأطوال الجذيرات التي وضعتها من قبل على أوراق التنشيف) .

٥. اكتب "نقع" على كل واحد من أربعة الأنابيب الاختبارية التي فيها محلول السكرز الأزرق .
تراكيز السكرز في هذه الأنابيب الاختبارية هي : 0.05M ، 0.2M ، 0.3M ، 0.8M .
- إلى كل واحد من الأنابيب الاختبارية التي فيها محاليل النقع الزرقاء، أدخل بلطف مجموعة واحدة من الجذيرات بدون المس بكامليتها . احرص على أن تكون الجذيرات مغطاة بالسائل في كل واحد من الأنابيب الاختبارية .
استعن بالطرف العلوي لقلم الرصاص لدفع الجذيرات داخل السائل .
- سجل الساعة : _____ .

لمعلوماتك 1 : المادة الزرقاء لا تمر عبر أغشية الخلايا ولا تضر بها .

- عليك الانتظار نصف ساعة على الأقل قبل مواصلة التجربة حسب التعليمات التي في البند "٦" .
نتائج التجربة لن تتضرر إذا استمر النقع أكثر من نصف ساعة .
أثناء الانتظار، نفذ التعليمات التي في البنود "٦-٦" ، وأجب عن السؤالين 1-2 .

القسم "II أ" - التعرف على طريقة لفحص التركيز النسبي للمحاليل (بدون الجذيرات)
تحت تصرفك ماصتان 10 ملل، وماصة 1 ملل، ووعاء فيه مياه مقطرة، ووعاء فيه محلول سكرز عديم اللون بتركيز 1M .

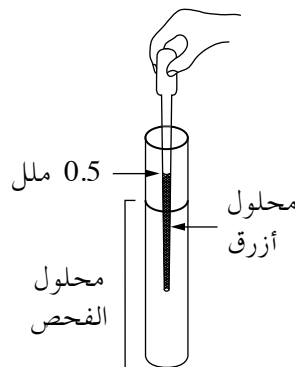
٦. اكتب على كل واحد من ثلاثة الأنابيب الاختبارية التي تحت تصرفك تركيز محلول السكرز الذي ستحضره فيه :
0.05M ، 0.3M ، 0.8M .
- اكتب أيضًا "فحص" على كل واحد من الأنابيب الاختبارية .
- أشرب "سكرز" على ماصة 10 ملل، وعلى ماصة 1 ملل .
- أشرب "ماء" على ماصة 10 ملل .

- ה. חָזַר מְחַלֵּיל סִכְרוּז בְּתַרְכִּיזִים מְخְתַלֶּפֶת, חֲסַב הַמְفָּזֵל בַּעֲמֻדֵין a ו־ b הַלְּזִין בַּיִּגְדוֹל 1 .
לְנַקֵּל 0.5 מִלִּל מִן מְחֻלּוֹל הַסִּכְרוּז, אִסְתַּעֲמֵל מַאֲסֵה 1 מִלִּל .
מְחַלֵּיל הַסִּכְרוּז עֲדִימָה הַלּוֹן הַיִּי שֶׁתְּחַזְּרָהּ הִי "מְחַלֵּיל הַפְּחֵס" .

הַגְּדוֹל 1

e	d	c	b	a
מִקְוֵעַ הַמְחֻלּוֹל הָאָזְרָק בַּיִּי מְחֻלּוֹל הַפְּחֵס, בַּיִּי הַקֶּסֶם – (הָעֻלּוּי / הָאוֹסֻט / הַסְּפֻלִּי)	תְּרַכִּיז הַסִּכְרוּז בַּיִּי הַמְחֻלּוֹל הָאָזְרָק הַיִּי חֲסֻלֶּת עֲלֵיָה מִן הַמְּמַתֵּחַ (M)	תְּרַכִּיז הַסִּכְרוּז בַּיִּי מְחֻלּוֹל הַפְּחֵס (M)	חֲגֻם הַמַּאֵה (מִלִּל)	חֲגֻם מְחֻלּוֹל הַסִּכְרוּז (מִלִּל)
	0.3	0.8	2	8
	0.3	0.3	7	3
	0.3	0.05	9.5	0.5

- א. סַדֵּ הָאָנָבִיב הָאֲחֻבָּרִיָּה הַמְּעֵדָה לַפְּחֵס, וְהִזָּהָּ חֲבִידָה .
– אֶזֶל הַסְּדָאֵדָת עַן כָּל הָאָנָבִיב הָאֲחֻבָּרִיָּה, וְנִשְׁפְּ הַסְּדָאֵדָת חֲבִידָה בּוֹרְקָה תְּנִשִּׁיף .
ב. אֶתְּלַב מִן הַמְּמַתֵּחַ אָנָבִיבִּי אֲחֻבָּרִיָּה בַּיִּי מְחֻלּוֹל סִכְרוּז אָזְרָק תְּרַכִּיז הַסִּכְרוּז בַּיִּי 0.3M .
ג. בּוֹאֻסְטָה מַאֲסֵה פַּאסְתִּיר, צִחֵחַ חֻוָּלִי 0.5 מִלִּל (לֹא חָאָגָה לַתְּדַקִּיק) מִן מְחֻלּוֹל הַסִּכְרוּז הָאָזְרָק הַיִּי חֲסֻלֶּת עֲלֵיָה .
– אֶדְחֵל טֶרֶף הַמַּאֲסֵה חֲטִי מִנְתַּשֵּׁף מְחֻלּוֹל הַפְּחֵס הַיִּי בַּיִּי הָאָנָבִיב הָאֲחֻבָּרִיָּה 0.8M (אֲנַזֵּר הַרְסָם
הַתּוֹצִיחִי 2), וְנִקֵּט דָּאֲחֻלָּה בַּלְּטָף וּבִיטָה כָּל הַמְחֻלּוֹל הָאָזְרָק הַיִּי בַּיִּי הַמַּאֲסֵה . לֹא תִהְיֶה הָאָנָבִיב הָאֲחֻבָּרִיָּה !



הַרְסָם הַתּוֹצִיחִי 2 : אֶדְחֵל מְחֻלּוֹל אָזְרָק אֶלִּי מְחֻלּוֹל הַפְּחֵס

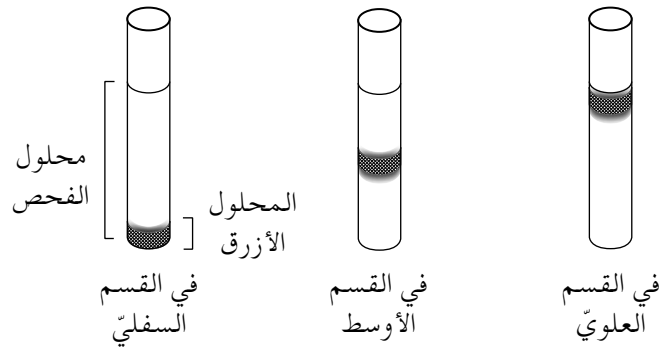
- ד. אֶחְרֵג הַמַּאֲסֵה, וְאֶעֱד הָאָנָבִיב הָאֲחֻבָּרִיָּה אֶלִּי חָאֵמֵל הָאָנָבִיב הָאֲחֻבָּרִיָּה . אִזָּא תִבָּקַת פּוֹאֻזִּשׁ סָאֵל בַּיִּי הַמַּאֲסֵה – אֶפְרִיגָהּ
בַּיִּי וְעֵא הַנְּפָאִיָּת .
– נִשְׁפְּ הַמַּאֲסֵה בּוֹרְקָה תְּנִשִּׁיף .

د. أَعِدْ تنفيذ التعليمات التي في البندين "v-n" مع محلول الفحص 0.3M ومع محلول الفحص 0.05M. لا تهزّ الأنبوبين الاختباريين.

أجب عن السؤالين 1-2.

1. (7 درجات) انسخ إلى دفترک الأعمدة c، d، e التي في الجدول 1.

– استعن بالرسم التوضيحي 3، واكتب في العمود e في الجدول 1 الذي في دفترک، موقع المحلول الأزرق في كل واحد من محاليل الفحص.



الرسم التوضيحي 3: موقع المحلول الأزرق في محلول الفحص

انتبه: إذا لم يكن فرق في موقع المحلول الأزرق بين الأنابيب الاختبارية الثلاثة – توجه إلى الممتحن.

– انقل الأنابيب الاختبارية الثلاثة إلى الوعاء المشار إليه بـ "القسم II" الذي على طاولتك.

– انقل ماصة الباستير إلى وعاء النفایات.

2. أمامك ثلاث جمل "أ - ج"، انسخها إلى دفترك.

حسب نتائج الفحوص التي كتبتها في الجدول 1، في كل واحدة من الجمل التي في دفترك ضع دائرة حول موقع اللون الأزرق: في القسم العلوي أم في القسم الأوسط أم في القسم السفلي للمحلول.
 أ. في الأنبوب الاختباري الذي فيه تركيز السكر في المحلول الأزرق أقل من تركيز السكر في محلول الفحص (عديم اللون) - اللون الأزرق موجود في القسم العلوي/الأوسط/السفلي للمحلول.

ب. في الأنبوب الاختباري الذي فيه تركيز السكر في المحلول الأزرق يشبه تركيز السكر في محلول الفحص (عديم اللون) - اللون الأزرق موجود في القسم العلوي/الأوسط/السفلي للمحلول.

ج. في الأنبوب الاختباري الذي فيه تركيز السكر في المحلول الأزرق أعلى من تركيز السكر في محلول الفحص (عديم اللون) - اللون الأزرق موجود في القسم العلوي/الأوسط/السفلي للمحلول.

- انتقل إلى تنفيذ القسم "ب".

القسم "ب" - التجربة: فحص التغيرات التي طرأت على محاليل السكر التي نُقعت فيها جذيرات اللوباء

٨. عليك تحضير أربعة أنابيب اختبارية لمحاليل فحص جديدة. قُم بذلك على النحو التالي:

- اكتب على أربعة أنابيب اختبارية: 0.8M ف، 0.3M ف، 0.2M ف، 0.05M ف (الحرف "ف" يشير إلى فحص).

- بواسطة الماصتين اللتين أشرت إليهما في القسم "أ II"، حضّر محاليل السكر في الأنابيب الاختبارية المعدة للفحص، حسب الجدول 2.

الجدول 2

تركيز السكر في محلول الفحص (بعد التخفيف) (M)	حجم محلول السكر 1M (ملل)	حجم الماء (ملل)
0.8	8	2
0.3	3	7
0.2	2	8
0.05	0.5	9.5

٩. سدّ الأنابيب الاختبارية، هزّها جيّداً، وأزل السدادات.

ג. אנسخ الجدول 3 إلى دفترك.

- أكمل في العمود A التركيز الابتدائي لمحاليل النقع (البند "ג") من التركيز العالي إلى التركيز المنخفض.
- أكمل التفاصيل الناقصة في العمود B في الجدول 3 الذي في دفترك.
- أكمل في العمود D تركيز محاليل الفحص من التركيز العالي إلى التركيز المنخفض (حسب الجدول 2).

الجدول 3

G	F	E	D	C	B	A
التغير الذي طرأ على تركيز المحلول الأزرق في أعقاب نقع الجذيرات (انخفاض/ بدون تغير/ ارتفاع)	التركيز النهائي لمحللول النقع الأزرق نسبياً لمحللول الفحص (أقل/ مشابه/ أعلى)	النتائج: موقع محللول النقع الأزرق في محللول الفحص، في القسم - (العلوي/ الأوسط/ السفلي)	تركيز السكروز في محللول الفحص (M)	زمن النقع (دقائق)	عدد الجذيرات في محللول النقع	التركيز الابتدائي للسكروز في محللول النقع الأزرق (M)

بعد مرور 30 دقيقة على الأقل من الساعة التي سجّلتها في البند "ג"، انتهى زمن النقع. انتقل إلى البند "ד".

ז. أكمل التفاصيل الناقصة في العمود C في الجدول 3 الذي في دفترك.

וז. هزّ الأنبوب الاختباري الذي فيه محللول النقع الأزرق المشار إليه بـ 0.8M.

- بواسطة ماصة باستير، ضخّ، من هذا الأنبوب الاختباري، حوالي 0.5 ملل من المحلول (لا حاجة للتدقيق).
- أدخل طرف الماصة حتّى منتصف محللول الفحص الذي في الأنبوب الاختباري 0.8M، ونقّط داخله بلطف وببطء كلّ المحلول الأزرق الذي في الماصة (انظر الرسم التوضيحي 2). لا تهزّ الأنبوب الاختباري!
- انقل ماصة الباستير إلى وعاء النفايات.

זז. أعد تنفيذ التعليمات التي في البند "וז" مع ماصّات باستير نظيفة، مع محاليل النقع المشار إليها بـ 0.3M، 0.2M، 0.05M، ومع محاليل الفحص 0.3M، 0.2M، 0.05M، بالتلاؤم.

أجب عن الأسئلة 3-7.

3. أكمل في الجدول 3 الذي في دفترك التفاصيل الناقصة:

- (8 درجات) أ. أكمل في العمود E موقع محللول النقع الأزرق في كل واحد من محاليل الفحص (استعن بالرسم التوضيحي 3).
- إذا وجدت صعوبة في تحديد موقع المحلول الأزرق – توجه إلى الممتحن.
- (10 درجات) ب. استعن بإجابتك عن السؤال 2، وأكمل التفاصيل في العمود F.
- أكمل التفاصيل في العمود G (افترض أنّ خروج المواد المذابة من الخلايا أثناء نقع الجذيرات هو قابل للإهمال).
- (4 درجات) ج. اكتب عنواناً للجدول 3.

لمعلوماتك 2:

- * السكروز لا يمرّ عبر أغشية الخلايا.
- * عندما يخرج ماء من خلايا النبتة إلى محللول النقع – ينخفض تركيز محللول النقع.
- * عندما يدخل ماء من محللول النقع إلى خلايا النبتة – يرتفع تركيز محللول النقع.

4. حسب قطعة "لمعلوماتك 2":

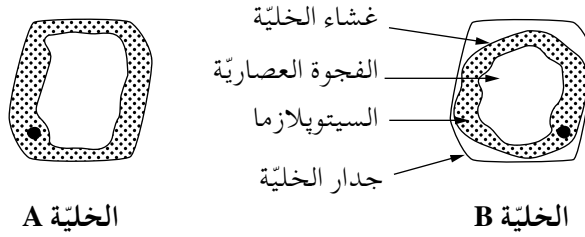
- (درجة واحدة) أ. اذكر ما هي العملية التي تؤدّي إلى حركة الماء بين الخلايا والمحللول الذي نُقعت فيه.
- (7 درجات) ب. (1) في أية حالة لا يطرأ تغيير على تركيز محللول النقع؟
- (2) فسّر لماذا لا يطرأ تغيير في الحالة التي ذكرتها في البند الفرعي "ب (1)".

5. (5 درجات) ما هو المتغيّر المستقلّ في التجربة التي أجريتها؟ انسخ إلى دفترك الإجابة الأكثر ملاءمة

من بين خمس الإجابات V-I التي أمامك.

- I. التركيز الابتدائيّ للسكروز في محاليل الفحص.
- II. التركيز الابتدائيّ للسكروز في محاليل النقع.
- III. تركيز المادّة الزرقاء في محاليل النقع.
- IV. التركيز النهائيّ للسكروز في محاليل الفحص.
- V. التركيز النهائيّ للسكروز في محاليل النقع.

6. א. פֶּסֶר הַנִּתְיֵגָה בַּי כָּל וָאֶחָד מִן הָאֵנָאִיב הָאֲחִתָּאִיָּה לַלְתַּגְרִיָּה (הַגְּדוּל 3).
- ב. אָמֶמֶק הָרֶסֶם הַתּוֹצִיחִי 4 הַזֶּה יִשְׁפֵּן חֲלִיטִין מִן גְּזִירֵי לִוְיָא. אֶחָד הַגְּזִירִין נִקָּע בַּי מַאֲ, וְהָאַחֵר – בַּי מַחְלוּל סִכְרוּז 0.8M.
- חֲדָד אֵיָּא מִן הַחֲלִיטִין – הַחֲלִיָּה A אִם הַחֲלִיָּה B – אֶחָד מִן הַגְּזִיר הַזֶּה נִקָּע בַּי מַחְלוּל הַסִּכְרוּז. עֲלֵל תַּחְדִּידֶךָ. תִּפְרָק בַּי אִגְבִּתְךָ אִישָׁא אֶלִּי נִתְאֵי הַתַּגְרִיָּה הַזֶּה אֲגְרִיָּתָהּ.



הָרֶסֶם הַתּוֹצִיחִי 4: חֲלִיטָאִין מִן גְּזִירֵי לִוְיָא נִקָּעָא בַּי מַאֲ וּבַי מַחְלוּל סִכְרוּז (מִכְבֵּרָתָא)

7. אֲשַׁר לִמָּאזָא כָּאֵן מִן הַמְּהֵם תַּסְנִיף הַגְּזִירָת כִּמָּא שֶׁנִּפְתְּהָ בַּי הַבֵּן "ב".

في التجربة التي أجريتها فحصت تأثير محلول خارجي المادة المذابة فيه (السكروز) لا تدخل إلى خلايا الجذيرات .
 في الطبيعة قسم من المواد المذابة التي في التربة، مثل أيونات الكلور (Cl^-) وأيونات الصوديوم (Na^+)، التي مصدرها من
 الملح ($NaCl$)، يدخل إلى خلايا جذور النباتات .
 في القسم "ج" يُعرض بحث يتناول تأثير أيونات الكلور على نباتات الشعير .

القسم "ج" - تحليل نتائج تجربة: تأثير أيونات الكلور في محلول التنمية على نباتات الشعير
 في مناطق مختلفة في العالم يصعب تنمية نباتات للأكل بسبب التركيز العالي للأملح في التربة، خاصّةً أيونات الكلور وأيونات
 الصوديوم .
 يفحص الباحثون أيّة نباتات يمكن تنميتها في مثل هذه الأتربة .

أجرى الباحثون تجربة لفحص تأثير تركيز أيونات الكلور (Cl^-) في محلول التنمية على نباتات شعير من أصناف مختلفة .
 أنبت الباحثون بذور شعير في شروط مثلى، وبعد نبت الأوراق نقلوا النباتات إلى محاليل تنمية فيها تراكيز مختلفة لأيونات
 الكلور .

المرحلة الأولى - تحضير محاليل بتراكيز مختلفة لأيونات الكلور
 كان تحت تصرف الباحثين محلول أصلي تركيز أيونات الكلور فيه **1000 mM** (ملي مولار) .
 قام الباحثون بتخفيف المحلول الأصلي، وحضّروا منه محاليل لأيونات كلور بخمسة تراكيز .
 طريقة تحضير المحاليل مفصّلة في الجدول 4 .

الجدول 4

المحلول	حجم المحلول الأصلي (ملل)	حجم الماء (ملل)
أ	2	98
ب	5	95
ج	10	90
د	12	88
هـ	15	85

أجب عن السؤالين 8-9.

8. احسب التركيز النهائي لأيونات الكلور في كل واحد من المحاليل "أ - هـ" التي حضّرها الباحثون .
 اكتب في دفترك نتيجة الحساب بالنسبة لكل واحد من المحاليل "أ - هـ" .

المرحلة الثانية – تحضير محاليل التنمية

أضاف الباحثون إلى كلّ واحد من المحاليل "أ – هـ" كمّيّة مختلفة من الموادّ المذابة (ليس كلوراً)، حتّى يكون في جميع المحاليل نفس التركيز الابتدائيّ للموادّ المذابة (نفس التركيز الأسموزي).

نقل الباحثون النباتات إلى هذه المحاليل لمواصلة تنميتها.

(4 درجات) 9. استعن بإجابتك عن السؤال 4، وشرح لماذا كان من المهمّ المحافظة على نفس التركيز الابتدائيّ للموادّ المذابة في جميع محاليل التنمية.

بعد مرور 50 يوماً من نقل البادرات إلى محاليل التنمية، أخذ الباحثون أوراقاً من خمس نباتات شعير من كلّ واحد من الصنفين: صنف برك وصنف تدمر، وقاسوا الكمّيّة النسبيّة لأيونات الكلور فيها. نتائج القياسات معروضة في الجدول 5.

الجدول 5

المحلل	تركيز أيونات الكلور في محلول التنمية (ملي مولار)	معدّل كمّيّات أيونات الكلور في أوراق الشعير (ملي مول / غرام وزن جافّ*)	
		صنف برك	صنف تدمر
أ		100	200
ب		200	400
ج		350	650
د		400	750
هـ		500	850

* الوزن الجافّ هو وزن النبتة بدون الماء الذي فيها.

٢١. في السؤال 8 حسبّت تركيز أيونات الكلور في كلّ واحد من المحاليل، وكتبّت النتائج في دفترتك. من أجل العرض البيانيّ، انسخ نتائج الحسابات إلى الأماكن الملائمة في الجدول 5 الذي في نموذج الامتحان.

أجب عن الأسئلة 10-12.

10. عليك أن تعرض النتائج المعروضة في الجدول 5 بطريقة بيانية.

أ. أي نوع عرض بياني هو الأكثر ملاءمة لوصف النتائج – رسم بياني متصل أم مخطط أعمدة؟
(3 درجات) علل إجابتك.

ب. تحت تصرفك ورقة ملمترية في الملحق. اعرض عليها بطريقة بيانية ملائمة نتائج التجربة التي
(7 درجات) في الجدول 5.

11. أ. صف نتائج التجربة حسب العرض البياني.

ب. وُجد أن هناك فروقاً في الـ DNA بين صنفَي الشعير، وتنعكس هذه الفروق في صفات الخلايا.
(3 درجات) كيف يمكن أن يؤدي الفرق في الـ DNA بين الصنفين إلى الفرق بين كميات الكلور التي قيست
في أوراق الصنفين؟ اقترح تفسيراً واحدًا (لا حاجة لتفصيل الآلية).

في مرحلة لاحقة من بحثهم، فحص الباحثون تأثير كمية أيونات الكلور في أوراق الشعير من الصنفين على كمية الكلوروفيل
في الأوراق وعلى الوزن الجاف لنباتات الشعير.

12. وُجد أن الأوراق التي كانت كمية الكلور فيها أكثر من 500 ملي مول / غرام وزن جاف، يوجد أقل

كلوروفيل بالمقارنة مع الأوراق التي كانت كمية الكلور فيها أقل من 500 ملي مول / غرام وزن جاف.

أ. حسب المعلومات التي في مقدمة السؤال وحسب النتائج المعروضة في الجدول 5، حدّد في
(5 درجات) أي صنف للشعير الذي نُمّي في **المحلل "د"** كانت كمية الكلوروفيل في الأوراق أقل.
علل تحديداً.

ب. بعد انتهاء التجربة، فحص الباحثون الوزن الجاف للنباتات التي نُمتت في **المحلل "د"**.

وُجد أن الوزن الجاف لصنف باريك كان أكبر من ذلك الذي لصنف تدمر.

استعن بإجابتك عن البند "أ"، وفسّر الفرق في الوزن الجاف بين الصنفين.

يجب إلصاق ملصقة ممتحن وملصقة نموذج امتحان على الملحق الذي فيه العرض البياني.

سلم للممتحن النموذج الذي معك مع الدفتر والملحق الذي فيه العرض البياني.

בהצלחה!

נשמתי לך הצלחה!

זכות היוצרים שמורה למדינת ישראל.

אין להעתיק או לפרסם אלא ברשות משרד החינוך.

حقوق الطبع محفوظة لدولة إسرائيل.

النسخ أو النشر ممنوعان إلا بإذن من وزارة التربية والتعليم.

מדינת ישראל

משרד החינוך

סוג הבחינה: בגרות

מועד הבחינה: קיץ תשע"ח, 2018

מספר השאלון: 43386

נספח: נייר מילימטרי (לשאלה 22)

תרגום לערבית (2)

דولة إسرائيل وزارة التربية والتعليم

نوع الامتحان: بچروت

موعد الامتحان: صيف 2018

رقم التّموذج: 43386

ملحق: ورقة مليمترية (للسؤال 22)

ترجمة إلى العربية (2)

בחנית בגרות מעשית

בביולוגיה

בעיה 2

امتحان بچروت عملي في البيولوجيا

المسألة 2

سجل رقم هويتك هنا:

--	--	--	--	--	--	--	--	--

הוראות לנבחן:

א. משך הבחינה: שלוש שעות.

ב. חומר עזר מותר בשימוש: מחשבון.

ג. הוראות מיוחדות:

1. קרא את ההנחיות ביסודיות, ושקול

היטב את צעדיך.

2. רשום בעט את כל תצפיותיך ותשובותיך

(גם סרטוטים).

3. בסס את תשובותיך על תצפיותיך

ועל התוצאות שקיבלת, גם אם הן

אינן תואמות את הצפוי.

تعليمات للممتحن:

أ. مدّة الامتحان: ثلاث ساعات.

ب. موادّ مساعدة يُسمح استعمالها: آلة حاسبة.

ج. تعليمات خاصّة:

1. اقرأ التعليمات بتمعّن، وفكّر جيّدًا

في خطواتك.

2. اكتب جميع مشاهداتك وإجاباتك

(والتخطيطات أيضًا) بقلم حبر.

3. اعتمد في إجاباتك على مشاهداتك

وعلى النتائج التي حصلت عليها، حتّى

لو لم تلائم التوقّعات.

التعليمات في هذا التّموذج مكتوبة بصيغة المذكر وموجّهة للممتحنات وللممتحنين على حدّ سواء.

نتمنى لك النّجاح!

בהצלחה!

المسألة 2

في هذه المسألة ستفحص تأثير تراكيز مختلفة لمحاليل على أجزاء مختلفة للنباتات. في هذا النموذج، رُقمت الأسئلة بالأرقام 13-24. عدد الدرجات لكل سؤال مسجل عن يمينه. أجب عن جميع الأسئلة في الدفتر.

القسم "I" – نقع نسيج بطاطا حلوة في تراكيز مختلفة لمحلول سكروز

على طاولتك طبق يُستعمل لمرة واحدة فيه نصف جذر متغلّظ لبطاطا حلوة، و 4 أنابيب اختبارية في كلّ واحد منها محلول سكروز أزرق بتركيز ابتدائي مختلف. أضافوا إلى محاليل السكروز مادة زرقاء للتفريق بينها وبين محاليل سكروز أخرى. محاليل السكروز الزرقاء، التي ستَنقع فيها شرائح البطاطا الحلوة، تُسمى خلال التجربة "محاليل النقع".

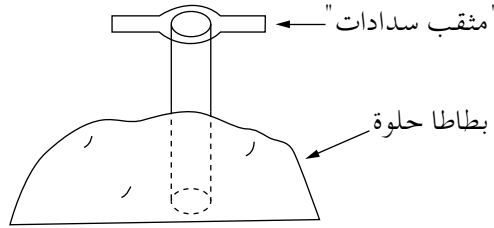
تحضير شرائح بطاطا حلوة للتجربة

عليك تحضير 40 شريحة بطاطا حلوة سُمك كلّ واحدة منها حوالي 0.5 سم، حسب التعليمات التالية:

٨. ضع الجهة المقطوعة من البطاطا الحلوة على ورقة تنشيف. بواسطة "مثقب سدادات"، حضّر 10 أسطوانات من البطاطا الحلوة. احرص على إدخال مثقب السدادات بشكل معامد لسطح الطاولة وليس بشكل مائل (انظر الرسم التوضيحي 1).

– بواسطة الطرف العلوي لقلم الرصاص، ادفع الأسطوانات التي في مثقب السدادات إلى الطبق.

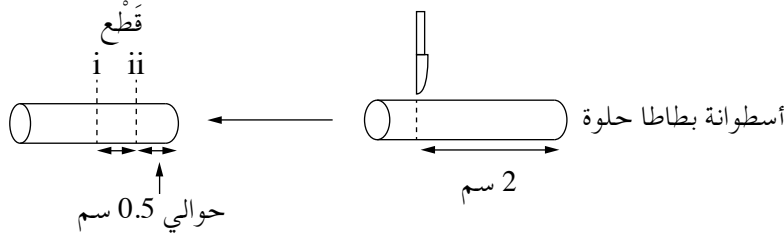
الرسم التوضيحي 1: تحضير أسطوانات بطاطا حلوة بواسطة مثقب سدادات



- بواسطة سكين، أزل أطراف الأسطوانات.
- استعن بمسطرة وبسكين، واقطع كلّ أسطوانة إلى قطع طول كلّ واحدة منها 2 سم (الرسم التوضيحي 2. أ) في صفحة 3).
- افحص قطع الأسطوانات التي حضرتها: القطعة التي فيها فراغات هوائية أو ليست كاملة – ارمها في وعاء النفايات وحضر قطعة أخرى بدلاً منها.
- قسم كلّ قطعة إلى نصفين (انظر القُطع i في الرسم التوضيحي 2. ب)، وقسم كلّ نصف إلى نصفين مرة ثانية (القُطع ii).

بهذه الطريقة تحصل من كلّ قطعة على 4 شرائح سُمك كلّ واحدة منها حوالي 0.5 سم.

الرسم التوضيحي 2: قَطْع أسطوانة البطاطا الحلوة إلى شرائح



2. ب : قَطْع إلى شرائح

2. أ : قَطْع إلى قَطْع

- عُدّ الشرائح التي حَضَرَتْهَا. إذا كان بحوزتك أقل من 40 شريحة كاملة، عليك تحضير شرائح أخرى سُمْك كل واحدة منها حوالي 0.5 سم.
- 2. انقل كل شرائح البطاطا الحلوة إلى الوعاء المشار إليه "للسطف" الذي على طاولتك. أضف إلى الوعاء مياه حنفيه حتى الخط المشار إليه. بواسطة ملعقة صغيرة اخلط محتوي الوعاء، واسكب الماء والشرائح إلى مصفاة فوق وعاء النفايات.
- أعد عملية الشطف مرتين أخريين، وَضَع شرائح البطاطا الحلوة على ورقة تنشيف. امتص بلطف فوائض الماء من الشرائح.
- 3. اكتب "نقع" على كل واحد من أربعة الأنابيب الاختبارية التي فيها محلول السكرز الأزرق.
- تراكيز السكرز في هذه الأنابيب الاختبارية هي: 0.05M ، 0.2M ، 0.3M ، 0.8M .
- إلى كل واحد من الأنابيب الاختبارية التي فيها محاليل النقع الزرقاء، أدخل 10 شرائح بطاطا حلوة. احرص على أن تكون الشرائح مغطاة بالسائل في كل واحد من الأنابيب الاختبارية. استعن بالطرف العلوي لقلم الرصاص لدفع الشرائح داخل السائل.
- سجّل الساعة: _____ .

لمعلوماتك 1: المادّة الزرقاء لا تمرّ عبر أغشية الخلايا ولا تضرّ بها.

- عليك الانتظار نصف ساعة على الأقل قبل مواصلة التجربة حسب التعليمات التي في البند "د".
- نتائج التجربة لن تتضرّر إذا استمرّ النقع أكثر من نصف ساعة.
- أثناء الانتظار، نفّذ التعليمات التي في البنود "د-1"، وأجب عن السؤالين 13-14.

القسم "II أ" – التعرف على طريقة لفحص التركيز النسبي للمحاليل (بدون شرائح البطاطا الحلوة)

تحت تصرفك ماصتان 10 ملل، و ماصة 1 ملل، ووعاء فيه مياه مقطرة، ووعاء فيه محلول سكروز عديم اللون بتركيز 1M.

7. اكتب على كل واحد من ثلاثة الأنابيب الاختبارية التي تحت تصرفك تركيز محلول السكروز الذي ستحضره فيه: 0.05M، 0.3M، 0.8M.

– اكتب أيضًا "فحص" على كل واحد من الأنابيب الاختبارية.

– أشرب "سكروز" على ماصة 10 ملل، وعلى ماصة 1 ملل.

– أشرب "ماء" على ماصة 10 ملل.

7. حضر محاليل سكروز بتركيزات مختلفة، حسب المفصل في العمودين a و b اللذين في الجدول 1.

لنقل 0.5 ملل من محلول السكروز، استعمل ماصة 1 ملل.

محاليل السكروز عديمة اللون التي ستحضرها هي "محاليل الفحص".

الجدول 1

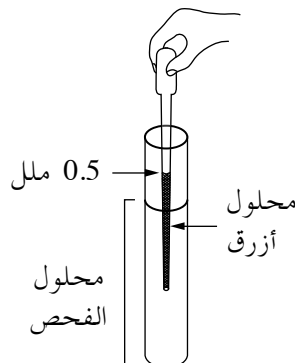
e	d	c	b	a
موقع المحلول الأزرق في محلول الفحص، في القسم – (العلوي / الأوسط / السفلي)	تركيز السكروز في المحلول الأزرق الذي حصلت عليه من الممتحن (M)	تركيز السكروز في محلول الفحص (M)	حجم الماء (ملل)	حجم محلول السكروز (ملل)
	0.3	0.8	2	8
	0.3	0.3	7	3
	0.3	0.05	9.5	0.5

1. سدّ الأنابيب الاختبارية المعدة للفحص، وهزّها جيّدًا.

– أزل السدادات عن جميع الأنابيب الاختبارية، ونشّف السدادات جيّدًا بورقة تنشيف.

2. اطلب من الممتحن أنبوبًا اختبريًا فيه محلول سكروز أزرق تركيز السكروز فيه 0.3M.

- ח. بواسطة ماصة باستير، ضَخْ حوالي 0.5 ملل (لا حاجة للتدقيق) من محلول السكروز الأزرق الذي حصلت عليه.
- أدخل طرف الماصة حتَّى منتصف محلول الفحص الذي في الأنبوب الاختباري 0.8M (انظر الرسم التوضيحي 3)، ونقِّط داخله بلطف وببطء كلَّ المحلول الأزرق الذي في الماصة. لا تهزَّ الأنبوب الاختباري!



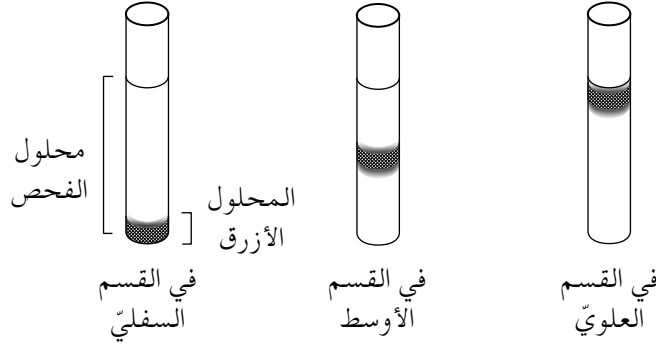
الرسم التوضيحي 3: إدخال محلول أزرق إلى محلول الفحص

- ט. أخرج الماصة، وأعد الأنبوب الاختباري إلى حامل الأنابيب الاختبارية. إذا تبقَّت فوائض سائل في الماصة – أفرغها في وعاء النفايات.
- نشِّف الماصة بورقة تنشيف.
- ◊ أعد تنفيذ التعليمات التي في البندين "v-n" مع محلول الفحص 0.3M ومع محلول الفحص 0.05M. لا تهزَّ الأنبوبين الاختباريين.

أجب عن السؤالين 13-14.

13. (7 درجات) انسخ إلى دفترك الأعمدة c ، d ، e التي في الجدول 1.

- استعن بالرسم التوضيحي 4، واكتب في العمود e في الجدول 1 الذي في دفترك، موقع المحلول الأزرق في كل واحد من محاليل الفحص.



الرسم التوضيحي 4: موقع المحلول الأزرق في محلل الفحص

انتبه: إذا لم يكن فرق في موقع المحلول الأزرق بين الأنابيب الاختبارية الثلاثة – توجه إلى الممتحن.

- انقل الأنابيب الاختبارية الثلاثة إلى الوعاء المشار إليه بـ "القسم II" الذي على طاولتك.
- انقل ماصة الباستير إلى وعاء النفايات.

14. (5 درجات) أمامك ثلاث جمل "أ – ج"، انسخها إلى دفترك.

حسب نتائج الفحوص التي كتبتهما في الجدول 1، ضع دائرة في كل واحدة من الجمل التي في دفترك حول موقع اللون الأزرق: في القسم العلوي أم في القسم الأوسط أم في القسم السفلي للمحلل. أ. في الأنبوب الاختباري الذي فيه تركيز السكر في المحلول الأزرق أقل من تركيز السكر في محلل الفحص (عديم اللون) – اللون الأزرق موجود في القسم العلوي/الأوسط/السفلي للمحلل.

ب. في الأنبوب الاختباري الذي فيه تركيز السكر في المحلول الأزرق يشبه تركيز السكر في محلل الفحص (عديم اللون) – اللون الأزرق موجود في القسم العلوي/الأوسط/السفلي للمحلل.

ج. في الأنبوب الاختباري الذي فيه تركيز السكر في المحلول الأزرق أعلى من تركيز السكر في محلل الفحص (عديم اللون) – اللون الأزرق موجود في القسم العلوي/الأوسط/السفلي للمحلل.

- انتقل إلى تنفيذ القسم "ب".

القسم "ب" - التجربة: فحص التغيرات التي طرأت على محاليل السكروز التي نُقعت فيها شرائح البطاطا الحلوة

٨. عليك تحضير أربعة أنابيب اختبارية لمحاليل فحص جديدة. قُم بذلك على النحو التالي:

- اكتب على أربعة أنابيب اختبارية: 0.8M ف، 0.3M ف، 0.2M ف، 0.05M ف (الحرف "ف" يشير إلى فحص).

- بواسطة الماصتين اللتين أشرتَ إليهما في القسم "أ II"، حضّر محاليل السكروز في الأنابيب الاختبارية المعدة للفحص، حسب الجدول 2.

الجدول 2

تركيز السكروز في محلول الفحص (بعد التخفيف) (M)	حجم محلول السكروز 1M (ملل)	حجم الماء (ملل)
0.8	8	2
0.3	3	7
0.2	2	8
0.05	0.5	9.5

٩. سدّ الأنابيب الاختبارية، هزّها جيّدًا، وأزِل السدادات.

١٠. انسخ الجدول 3 إلى دفترك.

- أكمل في العمود A التركيز الابتدائي لمحاليل النقع (البند "١") من التركيز العالي إلى التركيز المنخفض.

- أكمل التفاصيل الناقصة في العمود B في الجدول 3 الذي في دفترك.

- أكمل في العمود D تركيز محاليل الفحص من التركيز العالي إلى التركيز المنخفض (حسب الجدول 2).

الجدول 3

A	B	C	D	E	F	G
التركيز الابتدائي للسكروز في محلول <u>النقع</u> الأزرق (M)	عدد شرائح البطاطا الحلوة في محلول <u>النقع</u>	زمن <u>النقع</u> (دقائق)	تركيز السكروز في محلول <u>الفحص</u> (M)	<u>النتائج</u> : موقع محلول <u>النقع</u> الأزرق في محلول <u>الفحص</u> في القسم - (العلويّ / الأوسط / السفليّ)	التركيز النهائي لمحلول <u>النقع</u> الأزرق نسبيًا لمحلول <u>الفحص</u> (أقلّ / مشابه / أعلى)	التغيّر الذي طرأ على تركيز المحلول الأزرق في أعقاب <u>نقع</u> شرائح البطاطا الحلوة (انخفاض / بدون تغيّر / ارتفاع)

بعد مرور 30 دقيقة على الأقل من الساعة التي سجلتها في البند "6"، انتهى زمن النقع. انتقل إلى البند "7".

7. أكمل التفاصيل الناقصة في العمود C في الجدول 3 الذي في دفترك.

10. هزّ الأنبوب الاختباري الذي فيه محلول **النقع** الأزرق المشار إليه بـ 0.8M.

– بواسطة ماصة باستير، ضخّ من هذا الأنبوب الاختباري حوالي 0.5 ملل محلول (لا حاجة للتدقيق).

– أدخل طرف الماصة حتّى منتصف محلول **الفحص** الذي في الأنبوب الاختباري 0.8M ف، ونقّط داخله

بلطف وببطء كلّ المحلول الأزرق الذي في الماصة (انظر الرسم التوضيحي 3). **لا تهزّ الأنبوب الاختباري!**

– انقل ماصة باستير إلى وعاء النفايات.

11. أعد تنفيذ التعليمات التي في البند "10" مع ماصّات باستير نظيفة، مع محاليل النقع المشار إليها

بـ 0.3M ، 0.2M ، 0.05M ، ومع محاليل الفحص 0.3M ف ، 0.2M ف ، 0.05M ف، بالتلاؤم.

أجب عن الأسئلة 15-19.

15. أكمل في الجدول 3 الذي في دفترك التفاصيل الناقصة:

(8 درجات) أ. أكمل في العمود E موقع محلول **النقع** الأزرق في كلّ واحد من محاليل **الفحص**

(استعن بالرسم التوضيحي 4).

– إذا وجدت صعوبة في تحديد موقع المحلول الأزرق – توجه إلى الممتحن.

(10 درجات) ب. استعن بإجابتك عن السؤال 14، وأكمل التفاصيل في العمود F.

– أكمل التفاصيل في العمود G (افترض أنّ خروج الموادّ المذابة من الخلايا أثناء نقع شرائح

البطاطا الحلوة هو قابل للإهمال).

(4 درجات) ج. اكتب عنواناً للجدول 3.

لمعلوماتك 2:

* السكروز لا يمرّ عبر أغشية الخلايا.

* عندما يخرج ماء من خلايا النبتة إلى محلول **النقع** – ينخفض تركيز محلول **النقع**.

* عندما يدخل ماء من محلول **النقع** إلى خلايا النبتة – يرتفع تركيز محلول **النقع**.

16. حسب قطعة "لمعلوماتك 2":

(درجة واحدة) أ. اذكر ما هي العملية التي تؤدي إلى حركة الماء بين الخلايا والمحلول الذي نُقعت فيه.

(7 درجات) ب. (1) في أية حالة لا يطرأ تغيير على تركيز محلول **النقع**؟

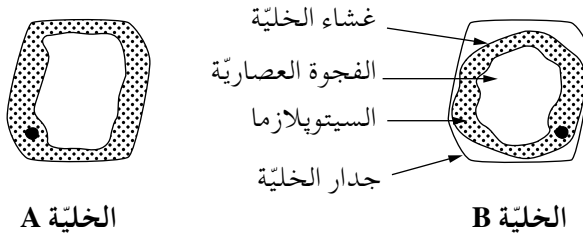
(2) فسّر لماذا لا يطرأ تغيير في الحالة التي ذكرتها في البند الفرعي "ب (1)".

17. (5 درجات) ما هو المتغير المستقل في التجربة التي أجريتها؟ انسخ إلى دفترك الإجابة الأكثر ملاءمة من بين خمس الإجابات V-I التي أمامك.

- I. التركيز النهائي للسكر في محاليل الفحص.
- II. التركيز النهائي للسكر في محاليل النقع.
- III. تركيز المادة الزرقاء في محاليل النقع.
- IV. التركيز الابتدائي للسكر في محاليل الفحص.
- V. التركيز الابتدائي للسكر في محاليل النقع.

18. (5 درجات) أ. فسّر النتيجة في كل واحد من الأنابيب الاختبارية للتجربة (الجدول 3).

ب. أمامك الرسم التوضيحي 5 الذي يصف خليتين من شريحتي بطاطا حلوة. إحدى الشريحتين نُقعت في الماء، والأخرى – في محلول سكر 0.8M. حدّد أيًا من الخليتين – الخلية A أم الخلية B – أُخذت من الشريحة التي نُقعت في محلول السكر. علّل تحديده. تطرّق في إجابتك أيضًا إلى نتائج التجربة التي أجريتها.



الرسم التوضيحي 5: خليتا بطاطا حلوة نُقعتا في الماء وفي محلول سكر (مكبرتان)

19. (4 درجات) اشرح ما هي أهميّة شطف شرائح البطاطا الحلوة الذي قمتَ به في البند "ب".

في التجربة التي أجريتها فحصت تأثير محلول خارجي المادّة المذابة فيه (السكروز) لا تدخل إلى خلايا البطاطا الحلوة. في الطبيعة قسم من الموادّ المذابة التي في التربة، مثل أيونات الكلور (Cl^-) وأيونات الصوديوم (Na^+)، التي مصدرها من الملح ($NaCl$)، يدخل إلى خلايا جذور النباتات. في القسم "ج" يُعرض بحث يتناول تأثير أيونات الكلور على نباتات الشعير.

القسم "ج" - تحليل نتائج تجربة: تأثير أيونات الكلور في محلول التنمية على نباتات الشعير
 في مناطق مختلفة في العالم يصعب تنمية نباتات للأكل بسبب التركيز العالي للألاح في التربة، خاصّةً أيونات الكلور وأيونات الصوديوم. يفحص الباحثون أيّة نباتات يمكن تنميتها في مثل هذه الأتربة.

أجرى الباحثون تجربة لفحص تأثير تركيز أيونات الكلور (Cl^-) في محلول التنمية على نباتات شعير من أصناف مختلفة. أثبت الباحثون بذور شعير في شروط مثلى، وبعد بُت الأوراق نقلوا النباتات إلى محاليل تنمية فيها تراكيز مختلفة لأيونات الكلور.

المرحلة الأولى - تحضير محاليل بتراكيز مختلفة لأيونات الكلور
 كان تحت تصرّف الباحثين محلول أصلي تركيز أيونات الكلور فيه 1000 mM (ملي مولار). قام الباحثون بتخفيف المحلول الأصلي، وحضّروا منه محاليل لأيونات كلور بخمسة تراكيز. طريقة تحضير المحاليل مفصّلة في الجدول 4.

الجدول 4

المحلول	حجم المحلول الأصلي (ملل)	حجم الماء (ملل)
أ	2	98
ب	5	95
ج	10	90
د	12	88
هـ	15	85

أجب عن السؤالين 20-21.

20. احسب التركيز النهائي لأيونات الكلور في كل واحد من المحاليل "أ - هـ" التي حضّرها الباحثون. (6 درجات)
 اكتب في دفترك نتيجة الحساب بالنسبة لكل واحد من المحاليل "أ - هـ".

المرحلة الثانية – تحضير محاليل التنمية

أضاف الباحثون إلى كلّ واحد من المحاليل "أ – هـ" كمّيّة مختلفة من الموادّ المذابة (ليس كلوراً)، حتّى يكون في جميع المحاليل نفس التركيز الابتدائيّ للموادّ المذابة (نفس التركيز الأسموزي).
 نقل الباحثون النباتات إلى هذه المحاليل لمواصلة تنميتها.

(4 درجات) **21.** استعن بإجابتك عن السؤال 16، وشرح لماذا كان من المهمّ المحافظة على نفس التركيز الابتدائيّ للموادّ المذابة في جميع محاليل التنمية.

بعد مرور 50 يوماً من نقل البادرات إلى محاليل التنمية، أخذ الباحثون أوراقاً من خمس نباتات شعير من كلّ واحد من الصنفين: صنف بارك وصنف تدمر، وقاسوا الكمّيّة النسبيّة لأيونات الكلور فيها.
 نتائج القياسات معروضة في الجدول 5.

الجدول 5

المحلل	تركيز أيونات الكلور في محلول التنمية (ملي مولار)	معدّل كمّيّات أيونات الكلور في أوراق الشعير (ملي مول / غرام وزن جافّ*)	
		صنف بارك	صنف تدمر
أ		100	200
ب		200	400
ج		350	650
د		400	750
هـ		500	850

* الوزن الجافّ هو وزن النبتة بدون الماء الذي فيها.

22. في السؤال 20 حسبّت تركيز أيونات الكلور في كلّ واحد من المحاليل، وكتبّت النتائج في دفترك. من أجل العرض البيانيّ، انسخ نتائج الحسابات إلى الأماكن الملائمة في الجدول 5 الذي في نموذج الامتحان.

أجب عن الأسئلة 22-24.

22. عليك أن تعرض النتائج المعروضة في الجدول 5 بطريقة بيانية.

أ. (3 درجات) أي نوع عرض بياني هو الأكثر ملاءمة لوصف النتائج – رسم بياني متصل أم مخطط أعمدة؟
 علّل إجابتك.

ب. (7 درجات) تحت تصرفك ورقة ملمترية في الملحق. اعرض عليها بطريقة بيانية ملائمة نتائج التجربة التي في الجدول 5.

23. أ. (6 درجات) صف نتائج التجربة حسب العرض البياني.

ب. (3 درجات) وُجد أنّ هناك فروقاً في الـ DNA بين صنفَي الشعير، وتنعكس هذه الفروق في صفات الخلايا. كيف يمكن أن يؤدي الفرق في الـ DNA بين الصنفين إلى الفرق بين كمّيات الكلور التي قيست في أوراق الصنفين؟ اقترح تفسيراً واحدًا (لا حاجة لتفصيل الآلية).

في مرحلة لاحقة من بحثهم، فحص الباحثون تأثير كمّية أيونات الكلور في أوراق الشعير من الصنفين على كمّية الكلوروفيل في الأوراق وعلى الوزن الجافّ لنبتات الشعير.

24. وُجد أنّ الأوراق التي كانت كمّية الكلور فيها أكثر من 500 ملي مول / غرام وزن جافّ، يوجد أقلّ

كلوروفيل بالمقارنة مع الأوراق التي كانت كمّية الكلور فيها أقلّ من 500 ملي مول / غرام وزن جافّ.

أ. (5 درجات) حسب المعلومات التي في مقدّمة السؤال وحسب النتائج المعروضة في الجدول 5، حدّد في أيّ صنف للشعير الذي نُمي في **المحلّول "د"** كانت كمّية الكلوروفيل في الأوراق أقلّ.
 علّل تحديّدك.

ب. (5 درجات) بعد انتهاء التجربة، فحص الباحثون الوزن الجافّ للنبتات التي نُميت في **المحلّول "د"**.
 وُجد أنّ الوزن الجافّ لصنف باريك كان أكبر من ذلك الذي لصنف تدمر.
 استعن بإجابتك عن البند "أ"، وفسر الفرق في الوزن الجافّ بين الصنفين.

يجب إلصاق ملصقة ممتحن وملصقة نموذج امتحان على الملحق الذي فيه العرض البياني.
 سلّم للممتحن النموذج الذي معك مع الدفتر والملحق الذي فيه العرض البياني.

בהצלחה!

נשמתי לך النجاح!

זכות היוצרים שמורה למדינת ישראל.

אין להעתיק או לפרסם אלא ברשות משרד החינוך.

حقوق الطبع محفوظة لدولة إسرائيل.

النسخ أو النشر ممنوعان إلا بإذن من وزارة التربية والتعليم.

מדינת ישראל
משרד החינוך

دولة إسرائيل
وزارة التربية والتعليم

סוג הבחינה: בגרות

نوع الامتحان: بچروت

מועד הבחינה: קיץ תשע"ח, 2018

מועד الامتحان: صيف 2018

מספר השאלון: 43386

رقم النموذج: 43386

נספח: נייר מילימטרי (לשאלה 34)

ملحق: ورقة مليمترية (للسؤال 34)

תרגום לערבית (2)

ترجمة إلى العربية (2)

בחינת בגרות מעשית
בביולוגיה

امتحان بچروت عملي
في البيولوجيا

בעיה 3

المسألة 3

סגל רִּקֵּם הוּיִתֵּךְ הֵנָּה:

--	--	--	--	--	--	--	--	--

הוראות לנבחן:

تعليمات للممتحن:

א. משך הבחינה: שלוש שעות.

א. مدّة الامتحان: ثلاث ساعات.

ב. חומר עזר מותר בשימוש: מחשבון.

ב. موادّ مساعدة يمكن استعمالها: آلة حاسبة.

ג. הוראות מיוחדות:

ג. تعليمات خاصّة:

1. קרא את ההנחיות ביסודיות, ושקול

1. اقرأ التعليمات بتمعّن، وفكّر جيّدًا

היטב את צעדיך.

في خطواتك.

2. רשום בעט את כל תצפיותיך ותשובותיך

2. اكتب جميع مشاهداتك وإجاباتك

(גם סרטוטים).

(والتخطيطات أيضًا) بقلم حبر.

3. בסס את תשובותיך על תצפיותיך

3. اعتمد في إجاباتك على مشاهداتك

ועל התוצאות שקיבלת, גם אם הן

وعلى النتائج التي حصلت عليها، حتّى

אינן תואמות את הצפוי.

لو لم تلائم التوقعات.

التعليمات في هذا النموذج مكتوبة بصيغة المذكر وموجهة للممتحنات وللممتحنين على حدّ سواء.

نتمنّى لك النّجاح!

בהצלחה!

المسألة 3

في هذه المسألة ستفحص تأثير تراكيز مختلفة لمحاليل على أجزاء مختلفة للنباتات .
 في هذا النموذج، رُقمت الأسئلة بالأرقام 25-36. عدد الدرجات لكل سؤال مسجل عن يمينه .
 أجب عن جميع الأسئلة في الدفتر .

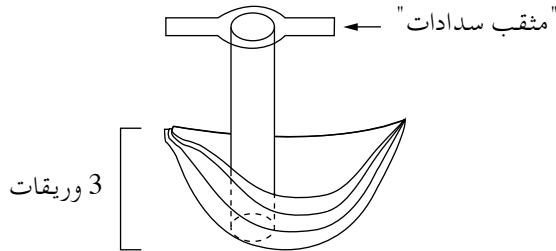
القسم "I" – نقع نسيج البصل البنفسجي في تراكيز مختلفة لمحلول سكروز
 على طاولتك طبق يُستعمل لمرة واحدة فيه رُبْع بصلة بنفسجية، وأنبوبان اختباريان في كل واحد منهما محلول سكروز
 أزرق بتركيز ابتدائي مختلف . أضافوا إلى المحلولي السكر مادة زرقاء للتفريق بينهما وبين محاليل سكروز أخرى .
 محلول السكر الأزرق اللذان ستقع فيهما أقراص البصل، يُسميان خلال التجربة "محلول النقع" .

تحضير أقراص بصل بنفسجي للتجربة

٨. أزل الوريقة الخارجية من رُبْع البصلة، وانقلها إلى وعاء النفايات .
 — أزل معاً الوريقات الثلاث التالية، وَضَعْها في الطبق بدون الفصل بينها . احرص على أن تكون الوريقة الأكثر
 داخلية، باتجاه الأعلى (انظر الرسم التوضيحي 1) .

الرسم التوضيحي 1: تحضير أقراص من ثلاث وريقات بصل

بواسطة مثقب سدادات



٩. ضع "مثقب السدادات" الذي تحت تصرفك على الوريقة العلوية، بعيداً عن طرفيها (انظر الرسم التوضيحي 1) .
 اضغط على مثقب السدادات كي يصل إلى أسفل الوريقات، وبذلك تكون فيه ثلاثة أقراص بصل . بواسطة الطرف
 العلوي لقلم الرصاص ادفع الأقراص إلى الطبق .
 — أعد تنفيذ التعليمات التي في هذا البند 3 مرّات أخرى، في مناطق أخرى في الوريقات الثلاث .

تحضير مجموعات لأقراص البصل

2. عليك تصنيف أقراص البصل إلى مجموعتين متشابهتين قدر الإمكان، بحيث تكون في كل مجموعة 5 أقراص.

قُم بذلك على النحو التالي:

- مدّ على الطاولة ورقتيّ تنشيف الواحدة بجانب الأخرى.
- اختر قرصين سُمكهما متشابه. ضع كل واحد منهما على ورقة تنشيف مختلفة.
- أعد تنفيذ التعليمات 4 مرّات أخرى، وفي كل مرّة اختر قرصين سُمكهما متشابه (ليس بالضرورة أن يكون سُمكهما مشابهاً لسُمك القرصين اللذين وضعتهما من قبل على ورقتيّ التنشيف).
- 7. اكتب "نقع" على كل واحد من الأنبوبين الاختباريين اللذين فيهما محلول السكروز الأزرق.
- تركيزا السكروز في هذين الأنبوبين الاختباريين هما: 0.05M ، 0.8M .
- إلى كل واحد من الأنبوبين الاختباريين اللذين فيهما محلول النقع الأزرق، أدخل بلطف مجموعة واحدة من 5 أقراص بدون المسّ بكاملتيها. احرص على أن تكون الأقراص مغطّاة بالسائل في كل واحد من الأنبوبين الاختباريين. استعن بالطرف العلويّ لقلم الرصاص لدفع الأقراص داخل السائل.
- سجّل الساعة: _____.

لمعلوماتك 1: المادّة الزرقاء لا تمرّ عبر أغشية الخلايا ولا تضرّها.

عليك الانتظار نصف ساعة على الأقلّ قبل مواصلة التجربة حسب التعليمات التي في البند "10".

نتائج التجربة لن تتضرّر إذا استمرّ النقع أكثر من نصف ساعة.

أثناء الانتظار، نفّذ التعليمات التي في البنود "7-6"، وأجب عن السؤالين 25-26.

القسم "II أ" – التعرّف على طريقة لفحص التركيز النسبي للمحالييل (بدون أقراص البصل)

تحت تصرّفك ماصّتان 10 ملل، وماصّة 1 ملل، ووعاء فيه مياه مقطّرة، ووعاء فيه محلول سكروز عديم اللون بتركيز 1M.

7. اكتب على كل واحد من ثلاثة الأنابيب الاختباريّة التي تحت تصرّفك تركيز محلول السكروز الذي ستحضّره فيه:

0.05M ، 0.3M ، 0.8M.

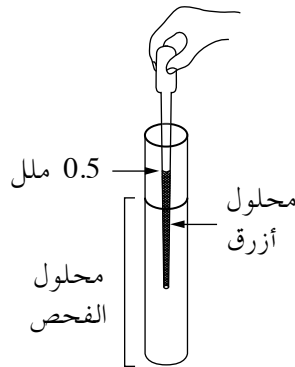
- اكتب أيضًا "فحص" على كل واحد من الأنابيب الاختباريّة.
- أشرب "سكروز" على ماصّة 10 ملل، وعلى ماصّة 1 ملل.
- أشرب "ماء" على ماصّة 10 ملل.

1. حضّر محاليل سكروز بتراكيز مختلفة، حسب المفصّل في العمودين a و b اللذين في الجدول 1. لنقل 0.5 ملل من محلول السكروز، استعمل ماصة 1 ملل. محاليل السكروز عديمة اللون التي ستحضّرها هي "محاليل الفحص".

الجدول 1

e	d	c	b	a
موقع المحلول الأزرق في محلول الفحص، في القسم – (العلويّ / الأوسط / السفليّ)	تركيز السكروز في المحلول الأزرق الذي حصلت عليه من الممتحن (M)	تركيز السكروز في محلول الفحص (M)	حجم الماء (ملل)	حجم محلول السكروز (ملل)
	0.3	0.8	2	8
	0.3	0.3	7	3
	0.3	0.05	9.5	0.5

2. سدّ الأنابيب الاختباريّة المعدة للفحص، وهزّها جيّدًا.
 – أزل السدادات عن جميع الأنابيب الاختباريّة، ونشّف السدادات جيّدًا بورقة تنشيف.
 3. اطلب من الممتحن أنبوبًا اختبريًا فيه محلول سكروز أزرق تركيز السكروز فيه 0.3M.
 4. بواسطة ماصة باستير، ضخّ حوالي 0.5 ملل (لا حاجة للتدقيق) من محلول السكروز الأزرق الذي حصلت عليه.
 – أدخل طرف الماصة حتّى منتصف محلول الفحص الذي في الأنبوب الاختباريّ 0.8M (انظر الرسم التوضيحيّ 2)، ونقّط داخله بلطف وبيطء كلّ المحلول الأزرق الذي في الماصة. لا تهزّ الأنبوب الاختباريّ!



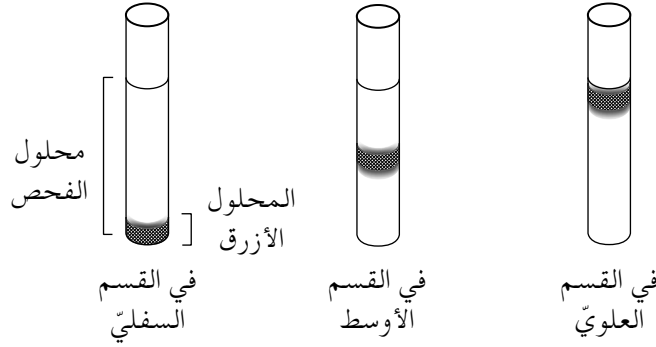
الرسم التوضيحيّ 2: إدخال المحلول الأزرق إلى محلول الفحص

5. أخرج الماصة، وأعد الأنبوب الاختباريّ إلى حامل الأنابيب الاختباريّة. إذا تبقت فوائض سائل في الماصة – أفرغها في وعاء النفايات.
 – نشّف الماصة بورقة تنشيف.
 6. أعد تنفيذ التعليمات التي في البندين "b-5" مع محلول الفحص 0.3M ومع محلول الفحص 0.05M. لا تهزّ الأنبوبين الاختباريين.
 /يتبع في صفحة 5/

أجب عن السؤالين 25-26.

25. (7 درجات) انسخ إلى دفترك الأعمدة c، d، e التي في الجدول 1.

– استعن بالرسم التوضيحي 3، واكتب في العمود e في الجدول 1 الذي في دفترك، موقع المحلول الأزرق في كل واحد من محاليل الفحص.



الرسم التوضيحي 3: موقع المحلول الأزرق في محلل الفحص

انتبه: إذا لم يكن فرق في موقع المحلول الأزرق بين الأنابيب الاختبارية الثلاثة – توجه إلى الممتحن.

– انقل الأنابيب الاختبارية الثلاثة إلى الوعاء المشار إليه بـ "القسم II" الذي على طاولتك.

– انقل ماصة الباستير إلى وعاء النفايات.

26. (5 درجات) أمامك ثلاث جمل "أ – ج"، انسخها إلى دفترك.

حسب نتائج الفحوص التي كتبتها في الجدول 1، ضع دائرة في كل واحدة من الجمل التي في دفترك حول موقع اللون الأزرق: في القسم العلوي أم في القسم الأوسط أم في القسم السفلي للمحلل. أ. في الأنبوب الاختباري الذي فيه تركيز السكر في المحلول الأزرق أقل من تركيز السكر في محلل الفحص (عديم اللون) – اللون الأزرق موجود في القسم العلوي / الأوسط / السفلي للمحلل.

ب. في الأنبوب الاختباري الذي فيه تركيز السكر في المحلول الأزرق يشبه تركيز السكر في محلل الفحص (عديم اللون) – اللون الأزرق موجود في القسم العلوي / الأوسط / السفلي للمحلل.

ج. في الأنبوب الاختباري الذي فيه تركيز السكر في المحلول الأزرق أعلى من تركيز السكر في محلل الفحص (عديم اللون) – اللون الأزرق موجود في القسم العلوي / الأوسط / السفلي للمحلل.

– انتقل إلى تنفيذ القسم "ب".

القسم "ب" - التجربة: فحص التغيرات التي طرأت على محاليل السكروز التي نُقعت فيها أقراص البصل

١. عليك تحضير أنبوبين اختباريين لمحلولي فحص جديدين. قُم بذلك على النحو التالي:

— اكتب على أنبوب اختباري 0.8M "ف"، وعلى أنبوب اختباري آخر — 0.05M "ف" (الحرف "ف" يشير إلى فحص).

— بواسطة الماصتين اللتين أشرتَ إليهما في القسم "أ II"، حضّر محلولي السكروز في الأنبوبين الاختباريين المُعدّين للفحص، حسب الجدول 2.

الجدول 2

تركيز السكروز في محلول الفحص (M)	حجم محلول السكروز 1M (ملل)	حجم الماء (ملل)
0.8	8	2
0.05	0.5	9.5

٢. سدّ الأنبوبين الاختباريين، هزّهما جيّدًا، وأزِل السدادتين.

٣. انسخ الجدول 3 إلى دفترك.

— أكمل في العمود A التركيز الابتدائي لمحلولي النقع (البند "٦") من التركيز العالي إلى التركيز المنخفض.

— أكمل التفاصيل الناقصة في العمود B في الجدول 3 الذي في دفترك.

— أكمل في العمود D تركيز محلولي الفحص من التركيز العالي إلى التركيز المنخفض (حسب الجدول 2).

الجدول 3

A	B	C	D	E	F	G
التركيز الابتدائي للسكروز في محلول النقع الأزرق (M)	عدد أقراص البصل في محلول النقع	زمن النقع (دقائق)	تركيز السكروز في محلول الفحص (M)	النتائج: موقع محلول النقع الأزرق في محلول الفحص، في القسم: (العلوي/الأوسط/السفلي)	التركيز النهائي لمحلول النقع الأزرق نسبيًا لمحلول الفحص (أقل/مشابه/أعلى)	التغير في تركيز المحلول الأزرق في أعقاب نقع أقراص البصل (انخفاض/بدون تغير/ارتفاع)

بعد مرور 30 دقيقة على الأقل من الساعة التي سجّلتها في البند "٦"، انتهى زمن النقع. انتقل إلى تنفيذ التعليمات التي في البند "١٥".

١٥. أكمل التفاصيل الناقصة في العمود C في الجدول 3 الذي في دفترك .
١٥. هز الأنبوب الاختباري الذي فيه محلول **النقع** الأزرق المشار إليه بـ 0.8M .
- بواسطة ماصة باستير، ضخ حوالي 0.5 ملل محلول من هذا الأنبوب الاختباري (لا حاجة للتدقيق) .
- أدخل طرف الماصة حتى منتصف محلول **الفحص** الذي في الأنبوب الاختباري 0.8M ف، ونقط داخله **بلطف وبيطء** كل المحلول الأزرق الذي في الماصة (انظر الرسم التوضيحي 2) . لا تهز الأنبوب الاختباري !
- انقل ماصة الباستير إلى وعاء النفايات .
١٦. أعد تنفيذ التعليمات التي في البند "١٥" مع ماصة باستير نظيفة، مع محلول **النقع** 0.05M ومع محلول **الفحص** 0.05M "ف" .

أجب عن الأسئلة 27-29.

27. أكمل في الجدول 3 الذي في دفترك التفاصيل الناقصة :
- (4 درجات) أ. أكمل في العمود E موقع محلول **النقع** الأزرق في كل واحد من محلولي **الفحص** (استعن بالرسم التوضيحي 3) .
- إذا وجدت صعوبة في تحديد موقع المحلول الأزرق – توجه إلى الممتحن .
- (5 درجات) ب. استعن بإجابتك عن السؤال 26 ، وأكمل التفاصيل في العمود F .
- أكمل التفاصيل في العمود G (افترض أن خروج **المواد المذابة** من الخلايا أثناء **نقع** أقراص البصل هو قابل للإهمال) .
- (4 درجات) ج. اكتب عنواناً للجدول 3 .

لمعلوماتك 2 :

- * السكروز لا يمر عبر أغشية الخلايا .
- * عندما يخرج ماء من خلايا النبتة إلى محلول **النقع** – ينخفض تركيز محلول **النقع** .
- * عندما يدخل ماء من محلول **النقع** إلى خلايا النبتة – يرتفع تركيز محلول **النقع** .

28. حسب قطعة "لمعلوماتك 2" :

- (درجة واحدة) أ. اذكر ما هي العملية التي تؤدي إلى حركة الماء بين الخلايا والمحلول الذي نُقعت فيه .
- (7 درجات) ب. (1) في أيّة حالة لا يطرأ تغيير على تركيز محلول **النقع** ؟
- (2) فسّر لماذا لا يطرأ تغيير في الحالة التي ذكرتها في البند الفرعي "ب (1)" .

(5 درجات) 29. أ. ما هو المتغير المستقل في التجربة التي أجريتها؟ انسخ إلى دفترك الإجابة الأكثر ملاءمة

من بين خمس الإجابات V-I التي أمامك .

I. التركيز الابتدائي للسكروروز في محاليل الفحص .

II. التركيز النهائي للسكروروز في محاليل الفحص .

III. تركيز المادة الزرقاء في محاليل النقع .

IV. التركيز الابتدائي للسكروروز في محاليل النقع .

V. التركيز النهائي للسكروروز في محاليل النقع .

(3 درجات) ب. فسّر النتائج في كل واحد من الأنوبيين الاختباريين للتجربة .

مشاهدة مستحضرين من طبقة بشرة البصل البنفسجي بالمجهر

تحت تصرفك زجاجةتان حاملتان ومعدّات لتحضير مستحضرات للمشاهدة بالمجهر .

١٦. بواسطة قلم للتأشير على الزجاج، اكتب "سكروروز" على إحدى الزجاجتين الحاملتين،

واكتب "ماء" على الزجاجاة الحاملة الأخرى .

١٧. بواسطة القطارة، نَقِّط قطرة واحدة من المياه المقطرة على الزجاجاة الحاملة المشار إليها بـ "ماء" .

— بواسطة ماصة باستير، نَقِّط قطرة واحدة من محلول السكروروز 1M (الذي على طاولتك) على الزجاجاة

الحاملة المشار إليها بـ "سكروروز" .

١٨. أزل بواسطة ملقط قطعة صغيرة من طبقة البشرة الخارجية (البنفسجية) للبطيخة، وَضَعْها على قطرة الماء .

غطّ بزجاجة غطاء . امتصّ فائض السائل بواسطة ورقة امتصاص .

— أزل قطعة أخرى من طبقة البشرة الخارجية، وَضَعْها على قطرة محلول السكروروز . غطّ بزجاجة غطاء . امتصّ

فائض السائل بواسطة ورقة امتصاص .

١٩. بالتكبير الصغير للمجهر، افحص مستحضر طبقة البشرة الذي في قطرة الماء . ابحث في المستحضر عن طبقة

واحدة لخلايا لونها بنفسجي – أحمر . حرّك المستحضر بحيث تكون هذه الخلايا في مركز حقل الرؤية .

— إذا لم تجد في المستحضر الذي حضّرته خلايا لونها بنفسجي – أحمر، حضّر مستحضرًا جديدًا .

— انتقل إلى التكبير المتوسط أو إلى التكبير الكبير .

أجب عن السؤالين 30-31 .

(8 درجات) 30. أ. ارسم في دفترك خليتين – ثلاث خلايا من التي في المستحضر "ماء" .

— أشر إلى أجزاء الخلية (جزأين على الأقل) واذكر أسمائها .

— اذكر التكبير الذي شاهدت به .

— اكتب عنواناً ملائماً للرسم .

(درجتان) ب. هل الصبغ البنفسجي في خلايا طبقة بشرة البصل مُذاب في الفجوة العصارية أم منظم في

البلاستيدات؟

22. افحص بالمجهر مستحضر طبقة البشرة الذي في قطرة السكروز .

(6 درجات) 31. أ. (1) صف الفرق بين المستحضرين، الذي تكون في أعقاب نقع الخلايا في السائلين المختلفين .

(2) فسّر كيف أدى نوع السائل إلى الفرق الذي وصفته في البند الفرعي "أ (1)".
 (4 درجات) ب. اشرح كيف يساعد التغير الذي حدث في مستحضر "السكروز" على تفسير النتيجة التي حصلت عليها في الأنبوب الاختباري 0.8M "ف" (في الجدول 3).

في التجربة التي أجريتها فحصت تأثير محلول خارجي المادة المذابة فيه (السكروز) لا تدخل إلى خلايا البصل .
 في الطبيعة قسم من المواد المذابة التي في التربة، مثل أيونات الكلور (Cl^-) وأيونات الصوديوم (Na^+)، التي مصدرها من الملح ($NaCl$)، يدخل إلى خلايا جذور النباتات .
 في القسم "ج" يُعرض بحث يتناول تأثير أيونات الكلور على نباتات الشعير .

القسم "ج" - تحليل نتائج تجربة: تأثير أيونات الكلور في محلول التنمية على نباتات الشعير
 في مناطق مختلفة في العالم يصعب تنمية نباتات للأكل بسبب التركيز العالي للأملاح في التربة، خاصةً أيونات الكلور وأيونات الصوديوم .
 يفحص الباحثون أية نباتات يمكن تنميتها في مثل هذه الأتربة .

أجرى الباحثون تجربة لفحص تأثير تركيز أيونات الكلور (Cl^-) في محلول التنمية على نباتات شعير من أصناف مختلفة .
 أنبت الباحثون بذور شعير في شروط مثلى، وبعد نبت الأوراق نقلوا النباتات إلى محاليل تنمية فيها تراكيز مختلفة لأيونات الكلور .

المرحلة الأولى - تحضير محاليل بتراكيز مختلفة لأيونات الكلور

كان تحت تصرف الباحثين محلول أصلي تركيز أيونات الكلور فيه 1000 mM (ملي مولار) .
 قام الباحثون بتخفيف المحلول الأصلي، وحضروا منه محاليل لأيونات كلور بخمسة تراكيز .
 طريقة تحضير المحاليل مفصلة في الجدول 4 .

الجدول 4

المحلول	حجم المحلول الأصلي (ملل)	حجم الماء (ملل)
أ	2	98
ب	5	95
ج	10	90
د	12	88
هـ	15	85

أجب عن السؤالين 32-33.

32. (6 درجات) احسب التركيز النهائي لأيونات الكلور في كل واحد من المحاليل "أ – هـ" التي حضرها الباحثون. اكتب في دفترك نتيجة الحساب بالنسبة لكل واحد من المحاليل.

المرحلة الثانية – تحضير محاليل التنمية

أضاف الباحثون إلى كل واحد من المحاليل "أ – هـ" كمية مختلفة من المواد المذابة (ليس كلوراً)، حتى يكون في جميع المحاليل نفس التركيز الابتدائي للمواد المذابة (نفس التركيز الأسموزي). نقل الباحثون النباتات إلى هذه المحاليل لمواصلة تنميتها.

(4 درجات) 33. استعن بإجابتك عن السؤال 28، وشرح لماذا كان من المهم المحافظة على نفس التركيز الابتدائي للمواد المذابة في جميع محاليل التنمية.

بعد مرور 50 يوماً من نقل البادرات إلى محاليل التنمية، أخذ الباحثون أوراقاً من خمس نباتات شعير من كل واحد من الصنفين: صنف بارك وصنف تدمر، وقاسوا الكمية النسبية لأيونات الكلور فيها. نتائج القياسات معروضة في الجدول 5.

الجدول 5

المحلل	تركيز أيونات الكلور في محلول التنمية (ملي مولار)	معدل كميات أيونات الكلور في أوراق الشعير (ملي مول / غرام وزن جاف*)	
		صنف بارك	صنف تدمر
أ		100	200
ب		200	400
ج		350	650
د		400	750
هـ		500	850

* الوزن الجاف هو وزن النبتة بدون الماء الذي فيها.

32. في السؤال 32 حسب تركيز أيونات الكلور في كل واحد من المحاليل، وكتب النتائج في دفترك. من أجل العرض البياني، انسخ نتائج الحسابات إلى الأماكن الملائمة في الجدول 5 الذي في نموذج الامتحان.

أجب عن الأسئلة 34-36.

34. عليك أن تعرض النتائج المعروضة في الجدول 5 بطريقة بيانية.

(3 درجات) أ. أي نوع عرض بياني هو الأكثر ملاءمة لوصف النتائج – رسم بياني متصل أم مخطّط أعمدة؟
علّل إجابتك.

(7 درجات) ب. تحت تصرفك ورقة ملمترية في الملحق. اعرض عليها بطريقة بيانية ملائمة نتائج التجربة التي
في الجدول 5.

(6 درجات) 35. أ. صف نتائج التجربة حسب العرض البياني.

(3 درجات) ب. وُجد أنّ هناك فروقاً في الـ DNA بين صنفَي الشعير، وتنعكس هذه الفروق في صفات الخلايا.
كيف يمكن أن يؤدّي الفرق في الـ DNA بين الصنفين إلى الفرق بين كمّيات الكلور التي قيست
في أوراق الصنفين؟ اقترح تفسيراً واحدًا (لا حاجة لتفصيل الآلية).

في مرحلة لاحقة من بحثهم، فحص الباحثون تأثير كمّية أيونات الكلور في أوراق الشعير من الصنفين على كمّية الكلوروفيل
في الأوراق وعلى الوزن الجافّ لنباتات الشعير.

36. وُجد أنّ الأوراق التي كانت كمّية الكلور فيها أكثر من 500 ملي مول / غرام وزن جافّ، يوجد أقلّ

كلوروفيل بالمقارنة مع الأوراق التي كانت كمّية الكلور فيها أقلّ من 500 ملي مول / غرام وزن جافّ.

(5 درجات) أ. حسب المعلومات التي في مقدّمة السؤال وحسب النتائج المعروضة في الجدول 5، حدّد في أيّ
صنف للشعير الذي نُمّي في **المحلّول "د"** كانت كمّية الكلوروفيل في الأوراق أقلّ.
علّل تحديّدك.

(5 درجات) ب. بعد انتهاء التجربة، فحص الباحثون الوزن الجافّ للنباتات التي نُمّيت في **المحلّول "د"**.

وُجد أنّ الوزن الجافّ لصنف باريك كان أكبر من ذلك الذي لصنف تدمر.

استعن بإجابتك عن البند "أ"، وفسّر الفرق في الوزن الجافّ بين الصنفين.

يجب إلصاق ملصقة ممتحن وملصقة نموذج امتحان على الملحق الذي فيه العرض البياني.

سَلِّم للممتحن النموذج الذي معك مع الدفتر والملحق الذي فيه العرض البياني.

בהצלחה!
نتمنّى لك النجاح!

זכות היוצרים שמורה למדינת ישראל.

אין להעתיק או לפרסם אלא ברשות משרד החינוך.

حقوق الطبع محفوظة لدولة إسرائيل.

النسخ أو النشر ممنوعان إلا بإذن من وزارة التربية والتعليم.