

السؤال الأول: (١٦ درجة)

- (١) خطأ . تندم الكتلة كوحدة أساسية لقياس كمية المادة .
- (٢) صحيح .
- (٣) خطأ؛ اعتبر العالم أرينيوس أن الحمض هو كل مادة يحيى محلولها المائي على سوارد البيروكيل . أما الأسس بمحوله المائي على سوارد البيروكيل .
أو اعتبر العالم لويس أن الحمض هو كل مادة تقبل الألكترونات . والأساس كل مادة تقدم الألكترونات .
- (٤) صحيح .
- (٥) خطأ . تكون درجة التبريد ماوية إلى الواحد في المركبات الكربونية القوية المددة .
أو تساوى الصفر في المركبات اللاكتونية .
- (٦) خطأ . إثر النسبة المئوية الوزنية للملح الطعام هي (٢٥,٩٪) .
- (٧) خطأ . تصدر دعائة كلًا من المادة المسقة ببراعة ١٦٠٠٠ كم رـ٦ .
- (٨) خطأ . إن أسمى درجة لدرجة حوضة المحلول $\text{pH} = 14$ توافقت محلول أساس قوي تركيز سوارد البيروكيل ١١٠١١ .
أو أصغر درجة لدرجة حوضة المحلول $\text{pH} = ٥$ تواففت محلولة قوي تركيز سوارد البيروكيل فيه ١١٠١١ .

السؤال الثاني: (١٠ درجة)

- النقاير : هي الزرات التي تساوى في العدد الذري Z وتحتلت بعد النترونات وبالتالي العدد الكلوبي .

- أُسْعَة عَامَّاً : أُسْعَة كهرطيمية لا تتحمل كثافة كهربائية وبالتالي لا تتأثر بال المجالين الكهربائي و المغناطيسي برمزها بالرمز Z . مطابقة تماماً للأُسْعَة السينية ماعداً طول موجتها ومنتها .

- المولارقة : (التركيز المزدوجي) هو عدد الجزيئات الغرامية من المادة الممثلة في لتر من المحلول .
واحدة mol/L . أو mmol/mL .

- التركيز المزدوجي الغرامي : عدد الجزيئات الغرامية من المادة الممثلة في كيلوغرام واحد من المذيب .

- درجة التبريد : هي النسبة بين عدد الجزيئات المستمرة من الكهربائي إلى العدد الكلي لمجزياته المتداولة في الماء .
أو هي المجزء من العدد الكلي للجزيئات الموجدة في المحلول على شكل سوارد .

- حلقة الأملاح : هي التفاعل المتبادل بين السوارد الناتجة من تبريد الملح MA مع السوارد الناتجة من

تبريد الماء .
$$\text{MA} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{AH} + \text{M}\text{OH}$$

أو هو مكبس تفاعل التقليل أي هو تفاعل الملح مع الماء وينتج منه الحمض والأسس المواتقين .

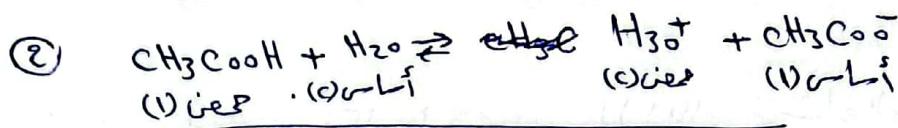
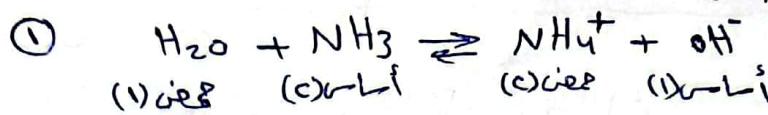
- المحلول : هو مزيج مبادئ مكون من مادتين أو أكثر وتكون جميع أجزائه مولفه من طور واحد .
ويمثل المجموع الكميائي نفطاً .

السؤال الثالث: (٦ درجات)

نموذج تومسون : هو أول نموذج قد تم حول بنية الذرة حيث افترضه تومسون عام ١٩٥٤ أن الذرة كررة نصف قطرها من مرتبة 10^{-8} cm ، معدلة كهربائية وتسوز منظمة الموهبة التي تحكم معظم كتلة الذرة تقريباً توزيعاً منتلاً ومتكملاً في جميع أنحاء الذرة .

وتسوز الألكترونات بالالية حيث الكررة في نقاط توارث بعضها تستطعم الألكترونات النوسان حول مواضع توازنها عند إثارتها أو تحريرها ، وبذلك تكون الذرة معدلة كهربائية وكتلتها موزعة بكل منتظم أو عشوائي .

السؤال الرابع: (٤ درجات)

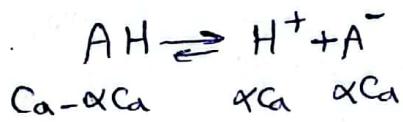


السؤال الخامس: (٤ درجات) راهيـاري

استـ١٤ pH معنـ ضعـفـتـ أـعـادـيـ الـوظـيفـةـ:

إـنـ الـحـوـضـنـ الصـفـيـفـ تـشـرـدـ بـتـحـلـ جـزـئـيـ لـذـلـكـ مـلـاتـ شـوارـدـ H^+ ـ فـيـ الـمـلـولـ بـعـدـ التـشـرـدـ
 حيثـ α ـ دـرـجـةـ التـشـرـدـ، Ca ـ تـرـكـيـزـ الـحـفـنـ.

أـمـاـ تـرـكـيـزـ الـحـفـنـ بـعـدـ التـشـرـدـ يـأـوـيـ $\text{Ca}-\alpha\text{Ca}$ ـ وـ معـادـلـةـ تـشـرـدـ الـحـفـنـ الفـعـفـيـ:



وـهـنـ تـابـتـ تـشـرـدـ الـحـفـنـ الصـفـيـفـ:

$$K_a = \frac{[\text{H}^+][\text{A}^-]}{[\text{AH}]}$$

$$[\text{A}^-] = [\text{H}^+] \quad \text{وـجـاـ أـنـ}$$

$$K_a = \frac{[\text{H}^+]^2}{[\text{AH}]} = \frac{[\text{H}^+]^2}{\text{Ca} - \alpha\text{Ca}}$$

$$K_a = \frac{[\text{H}^+]^2}{\text{Ca}(1-\alpha)} \quad \text{ترـجـلـ قـيمـهـ أـفـاـمـ الـواـهـدـ فـيـ المـقـامـ}$$

$$K_a = \frac{[\text{H}^+]^2}{\text{Ca}} \Rightarrow [\text{H}^+]^2 = K_a \cdot \text{Ca}$$

نـأـخـدـ لـوـفـارـيـمـ الـطـرـفـيـنـ مـعـ تـغـيـرـ الـإـسـارـةـ:

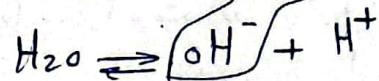
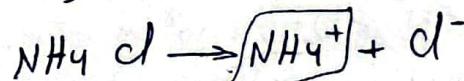
$$-2 \log[\text{H}^+] = -\log K_a - \log \text{Ca}$$

$$-\log[\text{H}^+] = \frac{1}{2} (-\log K_a - \log \text{Ca})$$

$$\boxed{\text{pH} = \frac{1}{2} (\log K_a - \log \text{Ca})}$$

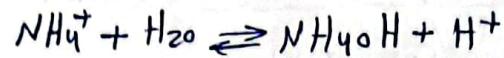
استـ١٥ تـابـتـ هـلـمـةـ الـأـمـلـاجـ الـنـاتـجـ عـنـ حـفـنـ قـويـ وـأـسـ ضـعـفـ:

إـنـ مـلـولـ كـلـورـيرـ الـأـمـونـيـومـ NH_4Cl ـ النـاتـجـ عـنـ لـذـيـةـ مـلـحـهـ فـيـ الـمـاـدـ أـوـ عـنـ تـقـاـمـلـ كـمـيـاتـ مـكـافـيـهـ
 مـنـ حـفـنـ كـلـوـ المـاـدـ (ـعـنـ قـويـ)ـ وـمـعـ مـلـولـ الـأـعـوـنـيـاـ (ـأـسـ ضـعـفـ)ـ يـخـفـعـ لـلـتـشـرـدـيـنـ التـالـيـنـ:



(c)

ذهب السوارد H^+ مع السوارد HCl تشكل الحمض القوي H_3O^+ الذي يتبرد بكمٍ كاملٍ إلى سواده، لكنه تتزاوج مع الكوارد NH_4^+ مع الكوارد H_2O فتشكل أساس ضعيف وهو كبريتات ضعيف التبريد وبالتالي ينخفض تركيز H^+ . وتكون معالجة الحموضة لهذا الملح هي:



ثابت التوازن لتفاعل الحموضة:

$$K = \frac{[\text{NH}_4\text{OH}][\text{H}^+]}{[\text{NH}_4^+][\text{H}_2\text{O}]} \quad \text{أو} \quad K[\text{H}_2\text{O}] = \frac{[\text{NH}_4\text{OH}][\text{H}^+]}{[\text{NH}_4^+]}$$

تبريد الماء ضعيف لذلك

$$K_h = \frac{[\text{NH}_4\text{OH}][\text{H}^+]}{[\text{NH}_4^+]}$$

وبما أن الأساس الناتج عن الحموضة NH_4OH أساس ضعيف يتبرد جزئياً:



$$K_b = \frac{[\text{NH}_4^+][\text{OH}^-]}{[\text{NH}_4\text{OH}]} \quad \text{ثابت التبرد}$$

$$K_h \times K_b \quad \text{لأنه جداء}$$

$$K_h \cdot K_b = [\text{H}^+][\text{OH}^-]$$

ونعلم أن $K_w = [\text{H}^+][\text{OH}^-]$ هي الجداء التاردبي للماء

$$K_h \cdot K_b = K_w$$

$$K_h = \frac{K_w}{K_b} = \frac{10^{-14}}{K_b} \quad \text{ثابت الحموضة.}$$

$$K_w = 10^{-14} \quad \text{باعتبار}$$

$$V' = 250 \text{ mL}, C' = 0,02 \text{ mol/L}, C = 0,2 \text{ mol/L} \quad (\text{إجابة}) \quad \text{السؤال السادس:}$$

$$F = \frac{C}{C'} = \frac{0,2}{0,02} = 10$$

معامل التردب: ④

تم تبريد المحلول 10 حرارة

$$C \cdot V = C' \cdot V'$$

من قانون التعدد: ⑤

$$V = \frac{C' \cdot V'}{C} = \frac{0,02 \cdot 250}{0,2} = 25 \text{ mL} \quad \text{حجم المحلول الإستاري}$$

حجم الماء المضاف: ⑥

$$V' = V + V \quad \text{الحجم المضاف} \\ \text{حجم الماء} \quad \text{حجم الأصل} -$$

$$V = V' - V = 250 - 25 = 225 \text{ mL} \quad \text{حجم الماء المضاف}$$

⑦

الحوار الرابع: (نـ، جـ)

$$N_{eq/L} = \frac{Eq_{Ca(OH)_2}}{V_{sol} (mL)} \times 1000$$

$$N = \frac{\left(\frac{m_{Ca(OH)_2}}{eq} \right)}{V_{mL}} \times 1000$$

$$N = \frac{\left(\frac{m}{M_w} \right)}{V_{mL}} \times 1000$$

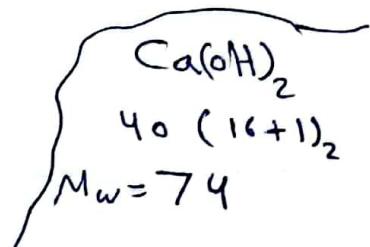
$m_{Ca(OH)_2}$ = وزن المادة من $Ca(OH)_2$ وهي معطاة في المائة

$Ca(OH)_2$ = الكتلة الجزيئية ملأولة M_w

n = عدد المتبادلات

$\Rightarrow n=2$ عدد سوارد الريح وكيل بالنسبة ل $Ca(OH)_2$

$$N = \frac{\left(\frac{15}{74} \right)}{500} \times 1000$$



$$N = \frac{0,405}{500} \times 1000 = 0,81 \text{ eq/L}$$

القسم الثاني (د. زياد)
المجموعة الأولى: اختبر الاجابة المخططة:

١. مراحل النمو في النباتات الرطبة تشمل : C
٢. يتضمن كل النباتات خلال دورة حياتها أربع مراحل نموية وتشمل نباتات : B
٣. النمو في النبات يهارأ عن نباتات كثيرة تتميز بما يلي : E
٤. تؤثر العوامل الخارجية في نمو النبات من خلال تغيره في : E
٥. من أهم العوامل المؤثرة في النمو والتغير ما يلي : C
٦. يؤثر الضوء في نمو النبات من خلال : B
٧. شاع استخدام مصطلح السكون البذور لتمييز حالة توقف نمو : D
٨. تتم عملية الابدأ غير عادة خطوات متالية تشمل : E
٩. يمكن أن تؤثر العوامل المختلطة على سكون البذور بطرق مختلفة : C
١٠. يرجع سكون البذور أحياناً لعامة الجنين للقدرة على تخفيض إضطراب نبضة : C
١١. ينشأ عن النمو الرئيسي في النباتات تكون الأعضاء منها : D
١٢. بعد تفاصيل ومتطلباته تنتهي الثلايا في مرحلة تسلل الثلايا التغيرات التالية : C
١٣. تظم طور معلن النمو للظلة أو النسج أو الفضو الأطباق التالية : B
١٤. القدرة على تشكيل الأزهار تتوافق على محض ذات في النبات من خلال تغيير وراثة تعتمد على : E
١٥. مرحلة النضج هي الطور الأخير في مراحل تشكل ونضج النبات وتتميز بحدة ظواهر وتغيرات منها : E
١٦. تضم هرمونات النمو المجموعات التالية : E
١٧. من النباتات تتأثر هرمونات النمو التي تحدث من خلالها الاستجابات المسؤولية ما يلي : B
١٨. انتقال البروتين في النبات يتأثر بالعوامل التالية : A

المجموعة الثانية: اختبر الاجابة الصحيحة:

١. يتضمن النباتات التي تغيرات كثيرة ولوحمة خلال دورة حياتها باستثناء : D
٢. في حال ضرورة أو تغريب متعلق للنمو في النبات يليها إلى الآيات الأخرى للحطاط على النمو وذلك من خلال : A
٣. المراحل الخضرية في دورة حياة النباتات الرطبة تشمل مراحل مختلفة منها : C
٤. التطور مصطلح يشمل تغيرات شكلية ومسؤولية على مستوى : A
٥. الأهمية الرئيسية لهرمونات النمو في نمو وتطور النبات ترجع لنورها : B
٦. العلاقات الإيجابية المتباينة بين الأعضاء من العوامل المؤثرة في نمو النبات وتترافق على أساس : E
٧. من العوامل الداخلية المؤثرة في النمو والتطور ما يلي : E
٨. الإصلاح من العوامل المؤثرة في نمو وتطور النبات وتشمل : A
٩. في حال تضرر الأنسجة غير مستحبة الصحة يليها النباتات الآيات الأخرى للحطاط على قدرته على النمو ومنها : C
١٠. العامل المسؤول عن السكون الرئيسي (الفالوكس) للتراهام هو عمل داخلى مرتبط : A
١١. الضود هو حالة لا لشنة نمو الجنين لتعج عن : B
١٢. الجنين غير الناضج بعد عوامل سكون البذور ويرجع السبب في ان : D
١٣. خلال آلية سلوك النبات يليها ببدأ الانماض بدخول الماء إلى الجنين ومن ثم يرتفع ميشارة المحتوى من : B
١٤. التوازن بين المجموعتين الخضرى والجافى خلال المراحل الخضرية هو تنظيم : B
١٥. النمو الشاذ (العرض) في نباتات ثلاثة ينتهي عن لشنة الأنسجة : C
١٦. انتشار القدرة البردة (الارتفاع) المحسنة للأزهار في النباتات تستند في : A
١٧. يعبر الحد الماصل بين نهاية الأزهار وببداية تكون قشرها هو : C

مع تمنياتنا بالنجاح والتوفيق

الصفحة ١٠٠٠ / ١١٠

عميد كلية الزراعة
أ.د. حسن التربوي

مدرس المقرر
د. زياد الحسين

- ١ - ((ينال الطلب علامة الرزال كاملة في حال قام بذكر الحل بالطريقة المبينة أعلاه او غير عن حركة المواد بملقط)) (٣د)
- ١- النخل عن طريق الماء مع ماء التربة المستحسن عن التغيرات المائية حتى وصولها للأوعية الثالثة
 - ٢- الصعود بالأوعية الفتية الثالثة باتجاه معاكس للجاذبية الأرضية على الأوراق
 - ٣- التحول جزئياً إلى مواد عضوية في الأوراق.
 - ٤- عودة المواد العضوية المعدنية من الأوراق إلى أعضاء النبات المختلفة عن الأوعية الفribالية
 - ٥- ادخال هذه المواد في الأعضاء والنسيج الانظرية لكل من الساق والتسل والأفرع الهيكالية والعنق
 - ٦- اعادة الدوران نتيجة عدم عودة الشفاط للنبات غير المثبت على الأوراق .

/ ينال الطلب علامة السؤال كاملة إذا ذكر لشان من الطرق / ١١

- التسميد
- العمالة بالحرارة المرتفعة
- تقص الأكاسين
- العمالة بمتطلبات الامان
- عمل النور لإزالة المركبات السامة للкцион
- العمارات السكاكينية / خذل شريح)
- الخزن الحار

٢- (٤د)

- بالنسبة للأفراز Secretion: فما هو إلا عملية فقد الماء على صورة محلب من الغدد ومن الغدد الراهبة .
- أما الإدامه bleeding: فهو فقد الماء عن طريق العروق التي قد تصيب بها النبات .
- الإنعام Guttation: هي عملية فقد الماء من النبات على شكل قطرات لم ولبة سائلة وبه بعض المواد المنحلة والتي تؤدي عادة في سائل الأوعية الفتية وتلاحظ القطيرات الثالثة على طراف الأوراق ، عملية فقد الماء عن طريق السلالات المالية ، وتحت ظاهرة الإنعام عندارتفاع الرطوبة النسبية حول النبات وفي ظروف توافر الماء في التربة وبحدث الإنعام نتيجة للضغط المائي عندما يزيد انتصاف الماء عن قدراته
- ١- أهم الأمور التي تحدث في هذه المرحلة / ٥١٥٩
- انتقام النذور وزينة اصحابها وقد يصاحب هنا الانتقام نزق اثني عشرة
- يحدث شفاط بعض الازيمات كما تنشط بعض المركبات الخامسة باتجاه الطاقة الازمة لسلية الإنبات
- ظهور العذير

انهى الصلم

الصفحة ٢٠٢٤/٢/١٨



**السؤال الأول ٥٩١٥**

لولا : ختار الإجابة الصحيحة (١٥ × ٤ = ٦٠)

- ١- تتميز النباتات الحولستن عن بقية ملائكة البشرة : A - احتواها على البكتيريا
- ٢- أهمية الأسوذية لتنبك : D - كل ملليل صحيحة
- ٣- من أهم وسائله أنه يدخل في تركيب البريكبات المسؤوله عن الرائحة : B - الكبريت
- ٤- من العوامل المؤثرة على الإنفلونزا : D - كل ملليل صحيحة
- ٥- حرقة جزءيات المادة (غاز ، سائل ، ملتب) وانتقلتها من منطقة طلاقتها الحرارة عاليه (منظمة التحرير العالمي) إلى منطقة طلاقتها الحرارة منخفضة (منظمة التحرير المنخفض) : D - الإنفلونزا
- ٦- تخزن البذرة النبات في أحذية الكللة ضمن تجمع يحيط بالجذين بس : A - الأدوسيروم (السويداء)
- ٧- كلها تغير من الهرمونات المنبهة فيما عدا : D - الجيروبينك
- ٨- نصي : D - المحلول
- ٩- نصي : C - جاستabilك
- ١٠- من الشروط الواجب توافرها لابتكت البذور : D - كل ملليل صحيحة
- ١١- في التبات يتم استخلاص معظم الماء من قبل : A - منظمة الشعرات الجذرية
- ١٢- الكثيونك تعمل على ولة الشحنة من البيتوبلازما وبالتالي من النساج النباتية : A - إنفلونزا
- ١٣- من التغيرات البيولوجية للأوروبينك : A - ظاهرة الاحتكاء الضوئي
- ١٤- يكون الغضير المحترى من العناصر الضرورية لي تنبأة تبات حسب معيير Arnon and staut : B - شكل التبات من اعراض نفسه باشارة عصر المطر : B - مطرها

ثانياً : اكتب المجموع المطلوب الذي يدل على المبررات لتنبك (٦٠ = ١٥ × ٤)

١١- (النسج)

١٢- (المحلول)

١٣- (البروتينات (الإنفصام))

١٤- (ضلط الاستلاء)

١٥- (الساخون)

١٦- (الإنبات)