



**أجب عن الأسئلة الآتية**

(٥٠ درجة)

**السؤال الأول: ما الذي تعرفه عن... (أجب عن خمسة فقط):**

- أ-. البكتيريا ذاتية التغذية.
- ب-. الصفات العامة للفطريات.
- ت-. التكاثر الجنسي في الإسبروجيرا.
- ث-. الطور البازيدي والطور البكيني في دوره حياة فطر الباكسينيا جرامنيس.
- ج-. التكاثر اللاجنسي لفطر البوجو.
- ح-. المكونات الأساسية في الخلية البكتيرية.
- خ-. التكاثر اللاجنسي في الدياتومات.

(٢٥ درجة)

**السؤال الثاني: اذكر وظيفة كل من... (أجب عن خمسة فقط):**

- أ-. الجراثيم الزرقاء.
- ب-. الجراثيم السابحة.
- ت-. الجدار الخلوي للخلية البكتيرية.
- ث-. أشباه جذور فطر الريزوبيس.
- ج-. بكتيريا الحديد.
- ح-. الأوجونات.
- خ-. الحامل الكويني.

(١٥ درجات)

**السؤال الثالث: صنع علامة (أ) أو (خ) أمام العبارات الآتية من تصويب الخطأ:**

- ( ) أ- الفطريات التزاوجية تنتج لاقحة جرثومية في التزاوج الجنسي.
- ( ) ب- تعتبر المواد المختلفة في الخلايا البكتيرية من المكونات الأساسية للخلايا.
- ( ) ت- توجد الدياتومات في أنواع المياه الطبيعية فقط.
- ( ) ث- الباندورينا عبارة عن مستعمرة طحلبية.
- ( ) ج- يعيش فطر البيزيرزا متغذلاً على المواد العضوية في التربة.

أطيب الأمانيات بالتوقيع

د. نيفين علام نغادي

Department of Mathematics		قسم الرياضيات
Faculty of Science		كلية العلوم
امتحان نهاية الفصل الدراسي الأول للعام الجامعي ٢٠١٦/٢٠١٥ م		
الزمن : ساعتان التاريخ: ٢٠١٦/١١	درجة الامتحان : ٩٠ درجة الفرقة : الأولى تربية كيمياء أسم المقرر: أساسيات الرياضيات	

أجب عن الأسئلة الآتية:

السؤال الأول : أعتبر نظام المعادلات الخطية :

$$x + 2y + z = 4$$

$$3x + 5y + 3z = 1$$

$$2x + 7y - z = 8$$

- (٨) درجات)  
(١٠) درجات)  
(٧) درجات)

(أ) اثبّت أن مصفوفة المعاملات ليست شاذة.

(ب) استخدم (أ) في إيجاد معكوس مصفوفة المعاملات.

(ج) باستخدام (ب) أوجد حل نظام المعادلات الخطية .

### السؤال الثاني

- (١٢) درجة)

$$A \cup B = (A \Delta B) \cup (A \cap B)$$

(ب) يفرض ان العلاقة  $R$  معرفة على مجموعة الاعداد الصحيحة  $Z$  حيث:

- (٩) درجات)

$$R = \{(a, b) : a - b = 1\}$$

ادرس ما إذا كانت العلاقة  $R$  علاقة تكافؤ لا.

### السؤال الثالث

(أ) باستخدام الاستنتاج الرياضي اثبّت أن:

- (١٢) درجة)

$$1^3 + 2^3 + 3^3 + \dots + n^3 = \frac{1}{4} [n(n+1)]^2$$

- (١٢) درجة)

(ب) باستخدام طريقة الحذف لجواويس أوجد حل نظام المعادلات الخطية :

$$x - y + z = 1$$

$$3x + 2y - 2z = -7$$

$$2x - 2y + z = 5$$

### السؤال الرابع

(أ) إذا علمت أن قيمة الصدق للتقرير  $A$  هي ٠ و قيمة الصدق للتقرير المركب  $B \Leftrightarrow C \vee A$  تساوي ١ .

باستخدام جداول الصدق أوجد : قيمة الصدق للتقرير المركب

- (١٥) درجة)

$$[(A \rightarrow C) \Leftrightarrow (A \wedge B)] \Leftrightarrow [(\sim A \rightarrow C) \vee B]$$

(ب) يفرض أن  $R \rightarrow f$  :  $R \rightarrow [1, -1]$  راسم معرف كالآتي:

- (٥) درجات)

حيث  $R$  مجموعة الاعداد الحقيقية. بين نوع الراسم.

انتهت الأسئلة مع أطيب التمنيات بالتوفيق والنجاح

لجنة الممتحنين : د/سماح جابر محمد

كلية : التربية  
الفرقة: الأولى  
المادة: نباتات (علوم بيولوجية عامة 1)  
الزمن: ثلاثة ساعات  
العام الدراسي: 2015-2016  
الفصل الدراسي: الأول  
الشعبة : الكيمياء  
رقم المقرر: 111ن

أجب على الأسئلة التالية مع مراعاة المطلوب عند كل سؤال :

أولاً: علوم بيولوجية عامة (1)

<u>السؤال الأول: ضع علامة (✓) أو علامة (✗) أمام ما يناسبها من الجمل التالية</u> <u>ملحوظة: انقل أجوبتك داخل جدول مشابه في ورقة الأجابة</u>	
( )	.1
( )	.2
( )	.3
( )	.4
( )	.5
( )	.6
( )	.7
( )	.8
( )	.9
( )	.10

من فضلك أكتب ورقة الأسئلة حيث توجد باقى الأسئلة

**السؤال الثاني:** أكمل الجمل التالية:

- ..... خصائص النظام البيئي تشمل: ..... 1.

..... يزداد معدل النتح لبعض النباتات بزيادة معدل كل من العوامل التالية: ..... 2.

..... وتقصى معدل العوامل التالية: ..... 3.

..... العوامل التي تؤثر على كمية الطاقة الأشعاعية التي تصيب سطح الأرض هي: ..... 3.

..... من الأسباب التي تؤدي إلى تختير البروتوبلازم التالي: ..... 4.

..... تعرف نقطة التعريض بأنها: ..... 5.

..... وعندما يكون الاستهلاك الظاهري للنبات من كـ = ..... 5.

..... القوى التي تتعاون في رفع الماء في النبات خلال الخشب هي: ..... 6.

..... تعرف ..... يانها: درجة الحرارة التي فوقها تبدأ عملية التموي للنبات. ..... 7.

..... وتختبر طرقة ..... افق الطرق لحساب الكفاءة الحرارية للبيئة. ..... 8.

..... الرطوبة النسبية = ..... 8.

..... فاعلية الترسيب = ..... 9.

..... اذا اذرب الوزن الجزيئي لمادة لاتتناين في لتر من الماء فانه يعطى ضغطا اسموزيا عند الصفر المنوي = ..... 9.

..... بينما المواد التي تكتنف تعطى ضغوطا اسموزية = ..... 9.

..... عنصر ..... يدخل في تركيب السيتوكرومات بينما عنصر ..... هاما لتكوين حمض السيستين والميثيونين في ..... 10.

..... الخلية ..... 10.

**السؤال الثالث:** أكتب بأختصار عن أربعة فقط (مع التوضيح بالرسم والبيانات كلما امكن ذلك) مما يلى (50 درجة)

- تصليل النباتات وكذلك كيفية مقاومة النباتات لدرجات الحرارة المنخفضة والتجمد.
  - لماذا تعتبر الخلية النباتية نظام أسموزياً، وكذلك الدور الذي يلعبه الضغط الأسموزي والخاصية الأسموزية في حياة النبات.
  - تأثير التغير في شدة الضوء على عدد ووضع البلاستيدات الخضراء وكذلك حركة الميتوكوندريا داخل الخلايا.
  - أهمية إضافة المواد العضوية للتربة وكذلك وظيفة جدار الخلية النباتية.
  - الدور الذي تؤثر به الرياح على نمو النباتات.
  - تخصيص الأنسجة بذكذلك به: كأ، من، الرق، العصعص، حين، «الماء» المسامة على، تشاطئ الآثار به.

مع تمنياتي، بال توفيق، والنجاح دوماً،

د/ سوزان عبد المنعم سيد

هذا الامتحان مشترك مع الجزء الآخر من مادة النبات ( التنوع البيولوجي )

### أولاً: خواص المادة

#### اجب عن الأسئلة الآتية

1- قذف جسم بزاوية ميل على الرأس فكان مادة الأفقى  $R$  أوجد معادلة المدى باستخدـام الأبعـاد فقط [10 درجات]

ب) يندفع ماء فى أنبوبة فى مسار افقى - رأسى- افقى من اسفل الى اعلى بضغط  $N/m^2$   $5 \times 10^5$  وعلى ارتفاع واحد متر نقص قطر الانبوبة الى النصف فكانت سرعة الماء عند الاختناق  $m/s$  42 احسب سرعة دخول الماء وضغط الماء عند الاختناق.

(اعتبر كثافة الماء وعجلة الجاذبية الأرضية معلومتين) [15 درجة]

2- اشرح تجربة استوكس لتعيين معامل الزوجة لسائل. [12 درجة]

ب) أنبوبة شعرية طولها  $cm$  60 ونصف قطرها الداخلى  $mm$  0.3 تصلق وهـى فى وضع افقى باسفل اناء مساحة مقطعيه  $cm^2$  10 مملوء بالماء الى ارتفاع  $cm$  80 اوجـد الزـمـن الـازـمـ لـكـى يـخـضـ سـطـحـ المـاءـ فىـ الـانـاءـ منـ أـقـصـىـ اـرـتـفـاعـ إـلـىـ  $cm$  30 عـلـاـمـ بـلـ معـالـمـ لـزـوـجـةـ المـاءـ  $0.01$  بـواـزـ وكـثـافـةـ المـاءـ وـعـجـلـةـ الجـاذـبـيةـ الأرضـيـةـ مـعـلـومـتـيـنـ.ـ (ـمسـاعـدـةـ:ـ 
$$q = \frac{\pi R^4}{8\eta L} P$$
) [13 درجة]

3- سلك رفيع يلامس افقيا سطح سائل توتره السطحي  $dyne/cm$  25 وجد ان القوة اللازمة لفصلـهـ عنـ سـطـحـ السـائـلـ هـىـ  $g$  0.5 اوجـد طـولـ السـلـكـ (ـعـجـلـةـ الجـاذـبـيةـ الأرضـيـةـ مـعـلـومـةـ).ـ [10 درجات]

ب) استنتج العلاقة بين اجهاد القص واجهاد الاستطالـة واجهاد الإنكمـاشـ وكـذـلـكـ العـلـاقـةـ بـيـنـ اـنـفـعـالـ القـصـ وـانـفـعـالـ الـاسـتـطـالـةـ وـانـفـعـالـ الإنـكمـاشـ.ـ [15 درجة]

التمـيـاهـ بـالـتـوقـيقـ  
أ.دـ/ مـصـلـيـهـ بـودـيـ

### أسئلة الكهربائية والمغناطيسية في الخلف

- 1- سرعة الماء في الأنابيب التي يتدفق بها ماء بـ 1000 لـ/ـمـ2 هيـ 190 سـمـ/ـسـ وـعـدـدـ الـثـقوـبـ فيـ السـلـكـ يـقـدرـ بـ 1000 ثـقوـبـ فيـ المـترـ المـؤـمـنـ بـ 1000 لـ/ـمـ2 سـمـ/ـسـ سـلـكـ يـقـدرـ بـ 1000 ثـقوـبـ فيـ المـترـ المـؤـمـنـ بـ 1000 لـ/ـمـ2 سـمـ/ـسـ

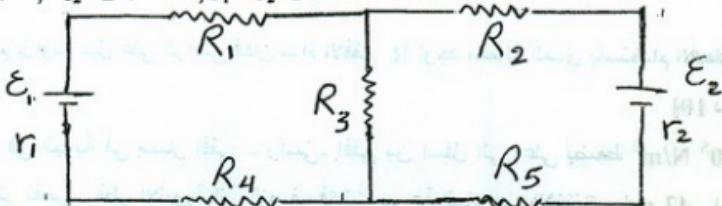
## ثانياً: الكهربائية والمغناطيسية

### السؤال الأول (اجباري) ٢٥ درجة

أ. في الدائرة المبينة بالشكل اذا علمت ان

$$R_1 = 5 \Omega, R_2 = 1 \Omega, R_3 = 10 \Omega, R_4 = 4 \Omega, R_5 = 3 \Omega$$

$$\epsilon_1 = 10V, \epsilon_2 = 2V, r_1 = r_2 = 1 \Omega$$



اوجد قيمة التيار المارة في كل من المقاومات  $R_1, R_2, R_3, R_4, R_5$ .

(نجد مقدار التيار في كل المقاومات من الممكن ايجاده)

ب. اشرح القانون الاول لکيرشوف

اجب عن سؤالين فقط مما يلى

### السؤال الثاني: ٢٥ درجة

أ. اثبت ان قيمة الطاقة المخزنة في مكثف تعطى من العلاقة:  $W = 1/2 QV$

ب. يحتوي المتر المكعب الواحد من الفضة على  $5.8 \times 10^{28}$  الکترون حر اذا مر تيار شدة 10A في سلك اسطواني من الفضة نصف قطر مقطعيه  $10^{-3} m^2$  فما سرعة انساب الالکترونات الحرية داخل السلك.

### السؤال الثالث: ٢٥ درجة

أ. استنتج شدة المجال الكهربائي بالقرب من اسطوانة طولية مشحونة

ب. اثر فرق جهد مقداره 40V على طرفى سلك موصل طولة 5m ونصف قطر مقطعيه 0.33mm ومقاومة مقداره 1.92Ω احسب :

١- التيار المار في السلك      ٢- كثافة التيار في السلك

٣- مقاومة مادة السلك      ٤- مواصيلية مادة السلك

### السؤال الرابع: ٢٥ درجة

أ. اثبت ان شحنة المكثف  $q$  عند اي لحظة زمنية  $t$  من بداية التفريغ تعطى من العلاقة :

$$q = Qe^{-t/Rc}$$

ب. مكثفان سعتهما 3PF وصلا على التوازي ثم وصلت المجموعة بفرق جهد 1000V احسب :

١- السعة المكافئة للمجموعة

٢- الشحنة على كل مكثف

٣- فرق الجهد عبر كل مكثف

٤- الطاقة المخزنة في المكثفين

انتهت الاسئلة مع تمنياتنا بال توفيق



## امتحان مادة الكيمياء العامة (1) ولاعضاوية

الفرقة: الفرقة الأولى كيمياء - كلية التربية

أجب عن الأسئلة الآتية:

## (الدرجة 45)

السؤال الأول : أجب عن اربعة فقط مماثلاتي:

- أ- عرف كل من: - الدرجة الحرجة للغاز - قانون دالتون للضغط الجزئي  
- الماتومتر - مبدأ أفوجادرو.

بـ. أثبت أن  $PV = 1/3 nmC^2 \text{ dynes cm}^{-2}$  في ضوء نظرية الحركة للفازات.

جـ. قام أحد الطلبة بتجميع الغاز الطبيعي من أحد صنابير الغاز في المختبر عند درجة  $25^\circ\text{C}$  في دوّر حجمة  $250 \text{ cm}^3$  إلى أن أصبح ضغط الغاز  $73.5 \text{ KPa}$  فكان وزن عينة الغاز  $g = 0.118$  عند نفس درجة الحرارة في ضوء هذه المعطيات، احسب الكثافة المولارية للغاز.

دـ. غاز نفري كثافته  $L = 0.748 \text{ g/L}$  عند درجة حرارة  $25^\circ\text{C}$  وضغط  $0.379 \text{ atm}$  احسب الوزن الجزيئي للغاز وإذا استغرقت كمية معينة من غاز الهيدروجين  $4 \text{ ثوانى}$  لكن تتنفس من ثقب احسب الزمن الذى يستغرقه الغاز المجهول الذى يمر خلال نفس الثقب.

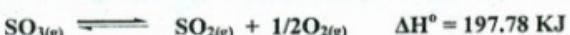
هـ. استنتج معادلة فاندرفال للغازات الحقيقية وماذا تؤول إليه المعادلة في الحالات الآتية:

- 1- الضغوط العالية      2- الضغوط المنخفضة      3- الضغوط المختلطة جدا

## (الدرجة 45)

السؤال الثاني : أجب عن اربعة فقط مماثلاتي:

- أـ. اكتب نص قاعدة لوشايلية، إذا كان لدينا تفاعل في حالة اتزان تمثلة المعادلة التالية:



اذكر تأثير كل مما ياتى على اتزان التفاعل: 1- نقصان ضغط التفاعل 2- زيادة درجة حرارة التفاعل  
3- ازالة جزء من  $\text{SO}_2$

بـ. اذا خفف  $25 \text{ ml}$  من محلول حمض الخليك ( $0.4 \text{ N}$ ) بالماء الى  $100 \text{ ml}$  ثم عور بمحلول هيدروكسيد الصوديوم ( $0.1 \text{ N}$ ), احسب الرقم الهيدروجيني في الحالات التالية:

- 1- قبل بدء المعايرة      2- بعد اضافة  $50 \text{ ml}$  من القاعدة      3- عند نقطة التكافؤ

- 4- بعد اضافة  $100.2 \text{ ml}$  من القاعدة. مع رسم منحنى المعايرة

جـ. احسب قيمة  $\text{pH}$  للمحاليل التالية: 1-  $0.25 \text{ M CH}_3\text{COONa}$       2-  $0.02 \text{ M NH}_4\text{OH}$



دـ. في التفاعل:  
كان ثابت الاتزان يساوى  $0.01$  عند درجة  $500^\circ\text{C}$  ، احسب تراكيز المواد الثلاثة عند الاتزان اذا بدأ التفاعل من  $\text{HI}$  في وعاء حجمة  $5 \text{ cm}^3$

هـ. احسب ذوبانية  $\text{Ag}_2\text{SO}_4$  في المحاليل التالية:



$$(\text{K}_b \text{ of } \text{CH}_3\text{COONa} = 5.75 \times 10^{-10}, \text{K}_b \text{ of } \text{NH}_4\text{OH} = 1.86 \times 10^{-5}, \text{K}_a \text{ of } \text{CH}_3\text{COOH} = 1.86 \times 10^{-5}, \\ \text{K}_{sp} \text{ of } \text{Ag}_2\text{SO}_4 = 1.4 \times 10^{-5}).$$

السؤال الثالث:

(الدرجة 22.5)

- (ا) عرف الأعداد الكمية الأربعية في الذرة ثم أكتب قيمها للإلكترونات التي في مستوى الطاقة الرئيسي الرابع  
(n = 4) موضحا إجابتك في جدول.

ب) أجب عن اثنين فقط مما يلى:

- (1) عرف كل مما يلى: مبدأ باولى للاستبعاد - الألفة الإلكترونية  
 (2) أكتب التوزيع الإلكتروني للذرات الآتية:  $\text{Cl}^{17}$ ,  $\text{V}^{23}$ ,  $\text{Nd}^{60}$ ,  
 (3) وضح تركيب لويس للمركبات الآتية:  $\text{CCl}_4$ ,  $\text{HCN}$ .

(الدرجة 22.5)

السؤال الرابع:

- (ا) وضع مع الرسم التركيب الجزيئي للمركبات الآتية:  $\text{PCl}_5$ ,  $\text{NH}_3$

ب) أجب عن اثنين فقط مما يلى:

- (1) على لما يلى: أ- طاقة الثنائي الماغنيسيوم أكبر من طاقة الثنائي لة.  
 ب- يقل حجم الذرة بتقدمنا من اليسار إلى اليمين عبر الدورة الواحدة في الجدول الدوري.  
 (2) أكتب مع الشرح نوع الروابط الموجودة في المركبات الآتية موضحا إجابتك بالرسم:  
 $\text{MgCl}_2$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{NH}_4\text{Cl}$   
 (3) أكتب معادلة رايدبرج ثم احسب الطول الموجي للخط الثالث من متسلسلة باشن للهيدروجين.  
 ثابت رايدبرج ( $R = 109678 \text{ cm}^{-1}$ )

.....انتهت الاسئلة مع تمنياتى بالتوفيق والنجاح.....

(نحو النهاية)

الاعداد الذرية ( $P = 15$ ,  $\text{Cl} = 17$ ,  $C = 6$ ,  $N = 7$ ,  $H = 1$ ,  $Mg = 12$ ,  $O = 8$ )

الممتحنين: د. جمال عبد الوهاب  
د. مصطفى فراج



## أجب عن الأسئلة الآتية:

السؤال الأول: (٣٠ درجة) أي من هذه العبارات صحيحة وأيها خطأ؟

١٦. تفاصي سرعة الحاسوب بال Megabyte.
  ١٧. ALU هي اختصار Arithmetic and Logical Unit.
  ١٨. CPU هي اختصار Central Processing Unit.
  ١٩. النظام الثنائي اساسه (2) ومكون من الرموز (٠,١).
  ٢٠. الأمر Arrange by Name يربط الإيقونات حسب الحجم.
  ٢١. تفاصي سعة الذاكرة في الحاسوب بالميجاهايرتز Megahertz.
  ٢٢. الأمر حفظ في الورقة يقوم بتحديث وحفظ الملف المقتوح Desktop.
  ٢٣. يتم تغيير خلفية سطح المكتب من خلال نافذة دا.
  ٢٤. الأمر حفظ باسم يقوم بعمل نسخة احتياطية من الملف الحالي.
  ٢٥. تتكون الدا CPU من وحدة الحساب والمنطق والذاكرة المؤقتة.
  ٢٦. دا Hardware هي برنامج معينة تخزن على الحاسوب.
  ٢٧. يمكن استخدام دا Word والـ Windows كلغات برمجة.
  ٢٨. من مميزات الحاسوب الآلي السرعة والدقة في معالجة البيانات.
  ٢٩. دا Hard Disk هي وحدة تخزين بيانات.
  ٣٠. كارت الشبكة (LAN) هو المسئول عن توصيل وحدات الحاسوب المختلفة.
١. القطع (cut) هو وضع الملف في الذاكرة وحذفه من مكانه الأصلي.
٢. ينضم الحاسوب الآلي إلى مكونات مادية ومكونات ملموسة.
٣. تعتبر الطابعة من وحدات الإدخال.
٤. بطاقة الشاشة هي الكارت المسؤول عن خدمات توصيل الحاسوب بالإنترنت.
٥. يمكن للمستخدم قراءة البيانات المخزنة في الذاكرة ROM.
٦. يطلق على الكمبيوتر المحمول Personal Computer.
٧. وحدات الإدخال والإخراج من الكيان المادي للحاسوب.
٨. (١٠٠١.٠١) هو عدد من ضمن أعداد النظام العشري.
٩. الفلاش من الوحدات التي تعمل كوحدات إدخال بيانات.
١٠. الذاكرة ROM هي اختصار Read Of Memory.
١١. برمجيات الحاسوب هي أحد عناصر مثلث المعالجة الإلكترونية.
١٢. يمكن استخدام دا Word والـ PowerPoint كبرامج تطبيقية.
١٣. الذاكرة RAM هي اختصار Read Access Memory.
١٤. دا Motherboard توصل وحدات الحاسوب بعضها البعض.
١٥. يمكن إنشاء مجلدات داخل دا مجلد Folder.

السؤال الثاني: (٣٠ درجة) قم بإختيار الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية.

١. أي من الآلي يغير من برمجيات الحاسوب
  ٢. الذاكرة الدائمة التي تكتب بلغة الآلة ولا يمكن تغير محتوياتها هي
  ٣. الحاسوب الشخصي هو أحد أنواع دا
  ٤. وحدة الحساب والمنطق هي احدى مكونات دا
  ٥. أي من الآلي يعتبر من المكونات المادية في الحاسوب
  ٦. أي الحواسيب الآلية يتغير الأسرع في التعامل مع البيانات
  ٧. أي مما يلي يجعل الخط اكثر إيلاما في الورقة
  ٨. غالباً يأخذ القرص الصلب في الحاسوب الرمز التالي
- |                |     |               |          |
|----------------|-----|---------------|----------|
| CPU            | (c) | (b)           | الويندوز |
| RAM            | (c) | RON           | (b)      |
| Microcomputers | (c) | Minicomputers | (b)      |
| CLU            | (c) | CPU           | (b)      |
| Laptop         | (c) | PC            | (b)      |
| ١٤ مثيل        | (c) | ١٤ عرض        | (b)      |
| C:             | (c) | B:            | (b)      |
|                |     |               | A: (a)   |

٩.	غير الحاسب الذى يقوم بصناعة واختبار البرمجيات سمي	(a) محل نظم	(b) مبرمج	(c) مستخدم
١٠.	الذاكرة التى يستخدمها الحاسب بشكل مؤقت هى	RAM	(c) القرص الصلب	(b) نظام تشغيل
١١.	الوندوز Windows هو	(c) مجموعة العاب	(b) برنامج تطبيقى	(a) نظام تشغيل
١٢.	لنقل ملف نضغط على الجزء الأيمن للفارأة ونختار	Rename	(b) Delete	(a) Cut
١٣.	لاسترجاع الملفات من سلة المحفوظات نقوم بتحديدها وعمل	Restart	(b) Restore	(a) Undo
١٤.	بانضغط على يمين الماوس على سطح المكتب تظهر	(c) لوحة التحكم	(b) قائمة اختيارات	(a) الخصائص
١٥.	وظيفة الزر  في الوورد هو	(c) مثلث	(b) عرض	(a) عمودي
١٦.	وظيفة الزر  في الوورد هو	(c) مثلث	(b) عرض	(a) عمودي
١٧.	وظيفة الزر  في الوورد هو	(c) لصق	(b) قص	(a) نسخ
١٨.	عمل نسخة احتياطية لملف داخل الوورد نستخدم الأمر	Save as	(c) Save in	(b) Save at
١٩.	امتداد الملفات المكتوبة ببرنامج الوورد هو	WRD	(c) DOCX	(b) DOC
٢٠.	لمبايعة ملف في الوورد فلبتنا نضغط على الزر			
٢١.	الشبكة العنكبوتية أضافت للإنترنت إمكانية التعامل مع	(c) كل ما ي Suc	(b) الفيديو	(a) التصوصن
٢٢.	تقاس سرعة الحاسب الآلى بـ	Megabyte	(c) Kilobyte	(b) Megahertz
٢٣.	العدد الثنائى $(11001)_2$ يكفى العدد العشري	$(29)_{10}$	(c) $(25)_{10}$	(b) $(27)_{10}$
٢٤.	في النظام الثنائى ، حاصل الجمع $(1101)_2 + (1011)_2$ هو	$(10011)_2$	(c) $(10001)_2$	(b) $(11000)_2$
٢٥.	إنشاء ملف جديد في برنامج الوورد نستخدم قائمة	Edit	(c) Insert	(b) File
٢٦.	لوضع خط تحت النص في الوورد فلبتنا نستخدم الزر			
٢٧.	لاستبدال نص مكان آخر في ملف وورد نستخدم قائمة	Edit	(c) Insert	(b) File
٢٨.	العدد العشري $(92)_{10}$ يكفى العدد الثنائى	$(1011110)_2$	(c) $(1011111)_2$	(b) $(1011100)_2$
٢٩.	في النظام الثنائى ، حاصل الضرب $(110)_2 * (1011)_2$ هو	$(1000000)_2$	(c) $(1000010)_2$	(b) $(1000011)_2$
٣٠.	في النظام الثنائى ، حاصل الطرح $(1011)_2 - (11101)_2$ هو	$(10011)_2$	(c) $(10010)_2$	(b) $(11000)_2$