

## جامعة سوهاج <u>نموذج استرشادى مجاب عنه</u> لطلاب المستوى الرابع (برنامج الأراضى والمياه) كلية الزراعة في مادة كيمياء تحليل الأجهزة

قسم الأراضى والمياه ٢٠٢٠ - ٢٠٢٠

## أجب عن جميع الأسئلة الأتية

## السؤال الأول: - ضع علامة صح (T) او خطأ (F) أمام العبارات الاتية : - (٤٠ درجة)

- ١- العيارية Normality هي عدد المولات من المادة مذابة في لتر من المذيب. ( خطأ )
  - ٢- العلاقة بين طول الموجة الضوئية والتردد علاقة طردية. (خطأ)
- ٣- في جهاز مطياف اللهب تصل الطاقة الحرارية الى ١٠٠٠ درجة مئوية بينما في أجهزة مطياف البلازما لا تتعدى درجة الحرارة ٣٠٠٠ درجة مئوية. (خطأ)
  - ٤- النقطة التى يتغير عندها لون الدليل تعرف بنقطة انتهاء المعايرة . (صح )
  - ٥- الوزن المكافئ للقلوى يساوى الوزن الجزيئى مقسوما على عدد مجاميع الهيدروكسيل القابلة للتأين.(صح)
    - ٦- ال pH هو اللوغاريتم السالب لتركيز أيون الهيدروجين النشط في المحلول (صح)
      - ٧- تصل حساسية الأقطاب الزجاجية الى 003, وحدة pH. (خطأ)
        - ٨- الاختزال هو فقد الكترونات او اكتساب اكسجين. (خطأ)
    - ٩- تتكون قنطرة التوصيل في جهاز التوصيل الكهربي من ٣ مقاومات متغيرة. (خطأ)
  - ١٠ يزداد التوصيل الكهربي بمقدار ١ % بارتفاع درجة الحرارة ٢ درجة مئوية. (خطأ)
    - ١١ الوزن الجزيئي هو مجموع الأوزان الذرية للعناصر المكونة للمركب . (صح)
- 1 يعتمد الأساس العلمى لجهاز قياس التوصيل الكهربي EC على انه كلما زاد تركيز الاملاح الذائبة في المحلول كلما زاد ت المقاومة الكهربية للمحلول وتوصيله للتيار الكهربي. (خطأ)
  - 1٣- يعتمد استخدام الطرق اللونية في التحليلات الكيميائية على امكانية تحويل العنصر المراد قياسه الى مركب اخر في صورة محلول يتميز بلون ثابت. (صح)
  - ١٤ الوزن الجزيئى للحمض هو عبارة عن وزن الحمض الذى يحتوى على وزن مكافئ من الهيدروجين القابل للتأين او الاحلال. (خطأ)
  - ۱- يستفاد من قانون بير لامبرت في تقدير تركيز المحاليل الشفافة او الملونة بمعلومية قيمة كثافة الضوء الممتص A أو النافذ T. (صح)
- ١٦ من مميزات جهاز مطياف البث المزدوج للبلازما ICP انه يمكن من خلاله تقدير جميع العناصر الفلزية واللافلزية (صح).
- 1 V عند استخدام جهاز ال pH يمكن وضع القطب الزجاجي لمدة طويلة في المحلول او معلق التربة (خطأ)

ة في أجهزة قياس الامتصاص الذرى Atomic Absorption	١٨ - في لمبات الهالوكاثود المفرغة الموجود
ىىە <mark>( صح )</mark>	يصنع الكاثود من نفس العنصر المراد قياه
Qualita على حاسة الابصار للاستدلال على تصاعد غاز او	۱۹ ـ يعتمد التحليل الوصفى ative analysis
	تكون راسب او لون <mark>( صح )</mark>
، المولارية او العيارية . ( صح )	٢٠ ـ يعبر عن تركيز المحلول القياسي بوحدات
الكلامما يأتى :- (٤٠ درجة)	لسؤال الثاني: - اختر الاجابة الصحيحة
	١- من أمثلة المواد القياسية
HCl -C	KCl -A
D- لا توجد اجابة صحيحة	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> -B
•••••	<ul> <li>٢- من مميزات القطب الزجاجي</li> </ul>
ختزلة	<ul> <li>A- لا يتأثر بوجود المواد المؤكسدة والم</li> </ul>
مواد اللزجة والعجائن	B- يمكن أستخدامه في قياس حموضة ال
	$\mathbf{C}$ لا يقاوم التيار الكهربي
	A -D و B معا
) - تركيز الأملاح -C	<ul> <li>A- نوعية الأملاح الموجودة في المحلول</li> </ul>
<b>D</b> - <mark>جمیع ما سبق</mark>	B- درجة حرارة المحلول
فان الحرارة المطلقة تكون	٤- اذا كانت درجة حرارة معلق التربة ٢٠ م
293 К -С	395 К -А
D- لا توجد اجابة صحيحة	<mark>293.15 К</mark> -В
•••••	٥- من الأحماض الضعيفة
HNO <sub>3</sub> -C	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> -A
D- <mark>لا توجد اجابة صحيحة</mark>	HClO <sub>3</sub> -B
ی EC یجب مراعاة	<ul> <li>عند استخدام جهاز قیاس التوصیل الکهرب</li> </ul>
	<ul> <li>A- عدم وجود فقاعات هواء فى المحلول</li> </ul>
قطر باستمرار	B يترك الالكترود مغموسا في الماء الما
	تقليب العينة بالألكترود ${f C}$
	A - D و B معا
أو اخذها أو مشاركتها لعمل رابطة كيميانية مع ذرة عنصر اخر	- عدد الألكترونات التي تقوم الذرة باعطاءها
هوهو	
Molecular weight -C	Atomic weight -A
Valence -D	Atomic number -B

، اذابة ${f g}$ مادة صلبة فيه هي%.	النسبة المئوية لمحلول حجمه $ m L$ 2.5 تم النسبة المئوية المحلول المجمه $ m L$
18 -C	20 -A
D- لا توجد اجابة صحيحة	7 -B
- جهد السطح الداخلي للغشاء الزجاجي للقطب الجاجي في جهاز قياس الرقم الهيدروجيني يتوقف على	
ى المحلول المنظم الداخلي	<ul> <li>Aـ تركيز أيونات الهيدروجين الفعالة فـ</li> </ul>
ى المحلول الخارجي	B- تركيز أيونات الهيدروجين الفعالة في
<u>ِجاجی</u>	<ul> <li>C خواص السطح الخارجى للغشاء الز</li> </ul>
	A - D و C معا
ىرئى بينوو	١- يتراوح الطول الموجى لأشعة الضوء الم
** - ** - C	Vo ToA
${f D}$ لا توجد اجابة صحيحة -	7B
١ ١ - أحد التحولات الاتية يمثل عملية اختزال هو	
	$Mn^{+2} \rightarrow Mn_2O_3$ -A
	$NO \rightarrow NO_3$ -B
	$CrO_4 \rightarrow Cr_2O_7$ -C
	$\mathbf{SO4^{-2} \to SO3^{-2} -D}$
ياف البث المزدوج للبلازما ICP من	١ ١ - تتكون وحدة انتاج البلازما في جهاز مط
$oldsymbol{C}$ - ملف الحث الحرارى	A- مولد التيار الكهربي
کوارتز D - <mark>جمیع ما سبق</mark>	B- الانابيب المتداخلة المصنوعة من ال
دلة أينشتين والتى تستخدم فى حساب الطاقة المكتسبة فى جهاز	١٢- أيا من المعادلات الأتية يطلق عليها معا
	مطياف اللهب Flame photometer
$\mathbf{E} = \mathbf{E}_2 \mathbf{x} \mathbf{E}_1 = \mathbf{h} + \mathbf{f} - \mathbf{C}$	$\mathbf{E} = \mathbf{E}_2 - \mathbf{E}_1 = \mathbf{hf} - \mathbf{A}$
D- لا توجد اجابة صحيحة	$E=E_2+E_1=hf -B$
<ul> <li>١٠ يمكن التعبير عن قانون لامبرت من خلال المعادلة التالية</li> </ul>	
$C = (I/K) \text{ Log } (I_0/I) - C$	A = Log I / T - A
D- جميع ما سبق	$Log (I_0 / I) = - K_1 L - B$
١٠ ـ يستخدم جهاز مطياف اللهب Flame photometer لتقدير كلا من	
Na, K, Ca, Li -C	Al, Se, Mo -A
D۔ جمیع ما سبق	Fe, Cu, Zn, Mn -B
' ١ - من مكونات جهاز الامتصاص الذرى Atomic Absorption	
f Cوحدة فصل وتفريق الموجات الضوئية	<ul> <li>A- مصدر للأشعة الضوئية</li> </ul>
<b>D</b> <mark>جمیع ما سبق</mark>	B- مرذاذ اللهب

مركبات ثابتة حراريا في اللهب وتقلل من حساسية جهاز قياس	۱۷ ايونات وتكون	
	الامتصاص الذرى للعناصر في العينة.	
الكالسيوم والماغنسيوم ${f C}$	النحاس والحديد ${f A}$	
${f D}$ الكلوريد والنترات	B- <mark>الفوسفات والكبريتات</mark>	
${ m Fe^{+2}}  ightarrow { m Fe^{+3}}$ الوزن المكافئ للحديد عندما يتحول من حديدوز الى حديديك -۱۸		
56 -C	50 -A	
<mark>55</mark> -D	53 -B	
٩ - يبدأ توليد البلازما في جهاز مطياف البث المزدوج للبلازما ICP باطلاق شرارة كهربية عالية الطاقة		
	خلال غاز	
C- الأكسجين	A- البوتاجاز	
D <mark>- الأرجون</mark>	B- الهيدروجين	
٢٠ ـ تصنع خلية التوصيل في جهاز قياس التوصيل الكهربي لمستخلصات التربة من		
C- البلاستيك	f A- الكوارتز	
D- لا توجد اجابة صحيحة	<b>B</b> - <mark>البلاتين</mark>	

أستاذ المادة/ د. فاطمة نصر الدين ثابت